



الموسوعة



العالمية الشاملة

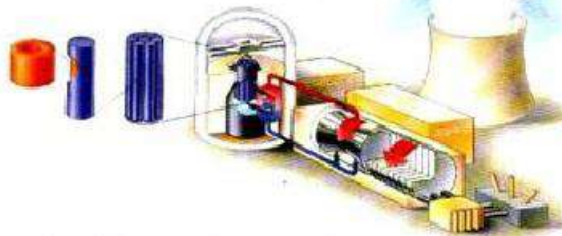


الموسوعة العلمية الشاملة



المرجع العلمي الأساسي للعلماء الشباب

- أكثر من ألفي مدخل تعالج قرابة ٢٥٠ موضوعاً رئيسياً في مختلف مجالات العلم الحديثة مرتبة موضوعياً لتيسر لك تناول المفاهيم والمسائل العلمية وعلاقاتها والقوانين التي تحكمها.
- أكثر من ٢٥٠٠ صورة وخريطة ومخطط بياني ملونة تُصفي على المادة العلمية وضوحاً وحيوية.
- قسم خاص بالحقائق والمعلومات والجداول الزمنية للمراجعة المستعجلة، مع مسترد يعرف مئات المصطلحات العلمية الواردة في النصوص.
- فهرس عام شامل بمواد الموسوعة، ألفبائي الترتيب، يمكنك من التوصل إلى مطلبك بسهولة وسرعة.
- مرجع مكمل لبرامج العلوم الحديثة في المناهج المدرسية حتى المرحلة الجامعية - هو في الواقع مكتبة علمية في جلد يضع العلم الحديث في متناول كل بيت.



مكتبة لثبات ناشرون

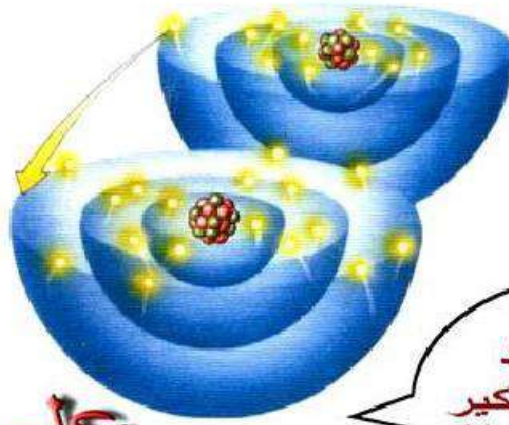
ISBN 9953-33-776-4



9 789953 337760

SCIENCE ENCYCLOPEDIA
(ARABIC BUTTERFLY BOOKS)

الموسوعة العلمية الشاملة



علي مولا

القراءة زاد
المعرفة والتفكير
لتسخير المعرفة

إعداد

أحمد شفيق الخطيب

يوسف سليمان خير الله

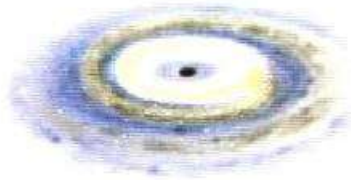
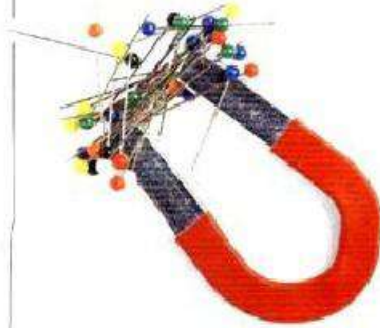
رئيس التحرير

أحمد شفيق الخطيب

مكتبة لبنان ناشرون



الموسوعة العلمية الشاملة



مكتبة لبنان ناشرون

المحتويات

٨١

المواد

- ٨٢ صناعة الكيماويات
- ٨٣ الماء - معالجة وصناعاته
- ٨٤ الحديد والصلاد
- ٨٦ النحاس
- ٨٧ الألومنيوم
- ٨٨ السبائك
- ٨٩ حامض الكبريتيك
- ٩٠ الأمونيا
- ٩١ الكيمياء الزراعية
- ٩٢ صناعة الأغذية
- ٩٤ صناعة القلويات
- ٩٥ الصابون والمنظفات
- ٩٦ منتجات الفحم
- ٩٧ منتجات الغاز
- ٩٨ منتجات النفط
- ١٠٠ المتكورات
- ١٠٢ الأصباغ والخشب
- ١٠٣ مستحضرات التجميل
- ١٠٤ الكيمياء في الطب
- ١٠٦ المواد المشعة
- ١٠٧ الألياف
- ١٠٨ الورق
- ١٠٩ الخزفيات
- ١١٠ الزجاج
- ١١١ تقسيم المواد
- ١١٢ التلوث الصناعي



١١٣

القوى والطاقة

- ١١٤ القوى
- ١١٦ جمع القوى ومصلاتها
- ١١٧ القوى المتوازنة
- ١١٨ السرعة
- ١١٩ التسارع

٤٢ البثروجين

٤٣ الفسفور

٤٤ الأكسجين

٤٥ الكبريت

٤٦ الهالوجينات

٤٧ الهيدروجين

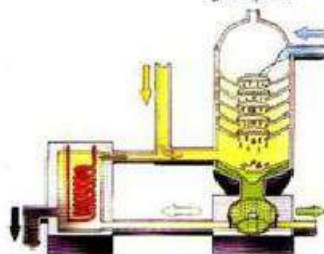
٤٨ الغازات النبيلة



٤٩

التفاعلات

- ٥٠ النظرية الحركية
- ٥١ سلوك الغازات
- ٥٢ التفاعلات الكيميائية
- ٥٣ توصيف التفاعلات
- ٥٤ التفاعلات العكوسة
- ٥٥ سرعة التفاعلات
- ٥٦ الحفازات
- ٥٨ المعزجات والمزيجات
- ٦٠ المحاليل
- ٦١ فصل المزيجات
- ٦٢ التحليل الكيميائي
- ٦٤ الأتسدة والاختزال
- ٦٦ سلسلة التفاعلية
- ٦٧ الكهرباء (التحليل بالكهرباء)
- ٦٨ الحوامض
- ٧٠ القلويات والقواعد
- ٧٢ قياس الحمضية
- ٧٣ الأملاح
- ٧٤ كمية الهواء
- ٧٥ كمية الماء
- ٧٦ كمية الجسم البشري
- ٧٨ كمية الأغذية
- ٨٠ الاختصار



٩٠.٨

إرشادات وإيضاحات

١٠

المسارات التأريخية

- ١٠ تعرف المادة وأسرارها
- ١١ تعرف خفايا الطاقة واستخداماتها
- ١٢ تعرف خفايا الأرض والقضاء
- ١٣ تعرف الكائنات الحية ودراستها

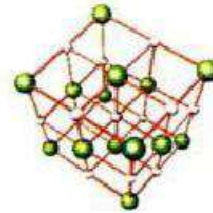
١٥-١٦

الغلماء - كيف

وماذا يعملون!

١٦

قواعد السلامة وزمورها



١٧

المادة

- ١٨ حالات المادة
- ٢٠ تغيرات الحالة
- ٢٢ خصائص المادة
- ٢٤ البيئة الفيزيائية
- ٢٦ النشاط الإشعاعي (الفاعلية الإشعاعية)
- ٢٨ الترابط الكيميائي
- ٣٠ البلورات
- ٣١ العناصر
- ٣٢ الجدول الدوري للعناصر
- ٣٤ الفلزات القلوية
- ٣٥ فلزات الأرض القلوية
- ٣٦ الفلزات الانتقالية
- ٣٨ الفلزات الوضعية
- ٣٩ أشباه الفلزات
- ٤٠ الكربون
- ٤١ الكيمياء العضوية

- ٢١٦ البراكين
٢١٨ نشوء الجبال
٢٢٠ الهزّات الأرضيّة
٢٢١ الضخّور والمعادين
٢٢٢ الضخّور البركانيّة
٢٢٣ الضخّور الرُسوبيّة
٢٢٤ الضخّور المتشوّلة
٢٢٥ الأخافير
٢٢٦ الضخّور سبجلاّت جيولوجيّة
٢٢٨ الجليد والمثلّجات
٢٣٠ النخويّة والثّحات
٢٣٢ أنواع التّربة
٢٣٣ الأنهار
٢٣٤ البحار والمُحيطات
٢٣٥ الأمواج والمدّ (المدّ والجزر)
والتيّارات
٢٣٦ خطّ الساحل
٢٣٨ الفُحم
٢٣٩ القُطّ والغار
٢٤٠ رُسمُ خرائط الأرض



٢٤١ الطقس

- ٢٤٢ ضياء الشّمس
٢٤٣ الفُصول
٢٤٤ المناخ
٢٤٦ المناخات المتغيرة
٢٤٨ الحو
٢٥٠ صُفْط الهواء
٢٥١ دَرَجَات الحرارة
٢٥٢ الرُطوبة
٢٥٣ التّجيهات الشّاعية
٢٥٤ الرّياح
٢٥٦ قوّة الرّياح
٢٥٧ الرّعد والبرق
٢٥٨ الأعاصير
٢٥٩ الأعاصير الدّواميّة
٢٦٠ السّحب
٢٦٢ تكوّن السّحب
٢٦٣ الضباب والثلّوج والغيّمان
٢٦٤ المطر
٢٦٦ الثلج
٢٦٧ البَرَد
٢٦٨ الصّغغ والثلّج والجليد
٢٦٩ تأثيرات خاصّة
٢٧٠ التّنبؤ بالأحوال الحويّة
٢٧٢ رُصد الطقس



١٧٧ الصّوت والضّوء

- ١٧٨ الصّوت
١٨٠ قياس الصّوت
١٨١ جهازة الصّوت
١٨٢ إحدات الصّوت وسماعه
١٨٤ انعكاس الصّوت وامتناعه
١٨٦ الأصوات الموسيقيّة
١٨٨ تسجيل الصّوت
١٨٩ الأصوات الإلكترونيّة
١٩٠ الضّوء
١٩٢ الطّيف الكهرومغناطيسي
١٩٣ مضادّ الضّوء
١٩٤ الانعكاس
١٩٦ الانكسار
١٩٧ العدسات
١٩٨ الآلات البصريّة
١٩٩ الليزر
٢٠٠ الضّوء والمادة
٢٠١ الطّلال
٢٠٢ الأتوان
٢٠٣ الانشطار الذّروي
٢٠٤ الإيصار
٢٠٦ التّصوير الفوتوغرافي
٢٠٨ السينما



٢٠٩ الأرض

- ٢١٠ تكوّن الأرض
٢١٢ بنية الأرض
٢١٤ الغازات المتحرّكة

- ١٢٠ القوّة والحركة
١٢١ الإحتكاك
١٢٢ الجاذبيّة
١٢٣ قياس القوّة
١٢٤ قوّة الدّوران والتدوير
١٢٥ الحركة الدائريّة
١٢٦ الاهتزازات
١٢٧ الضّغط
١٢٨ القوّة في الموائع
١٢٩ التّلقؤ والغُتس
١٣٠ الميكينات
١٣٢ الشّغل والطّاقة
١٣٤ مضادّ الطّاقة
١٣٦ الطّاقة النوويّة
١٣٨ تحولات الطّاقة
١٤٠ الحرارة
١٤٢ انتقال الحرارة
١٤٣ المتحرّكات



١٤٥ الكهرباء والمغناطيسيّة

- ١٤٦ الكهربائيّة الساكنة
١٤٨ الكهرباء الثّابرة
١٥٠ الخلايا والتّقاريات
١٥٢ الدّارات الكهربائيّة
١٥٤ المغناطيسيّة
١٥٦ الكهرومغناطيسيّة
١٥٨ المتحرّكات الكهربائيّة
١٥٩ المولدات
١٦٠ موارد الكهرباء
١٦١ الكهرباء في البيت
١٦٢ الاتّصالات البعاديّة
١٦٤ الرّاديو
١٦٦ التّلفزيون
١٦٨ مقوّمات إلكترونيّة
١٧٠ الدّارات المتكاملة
١٧٢ الحاسبات
١٧٣ الحواسيب
١٧٥ إستخدام الحواسيب
١٧٦ الرّوويوتات



٣٦٩ البيئيات

- ٣٧٠ الغلاف الحيوي
- ٣٧٢ دورات في الغلاف الحيوي
- ٣٧٤ البشر وتوكلهم
- ٣٧٦ الفضلات وإعادة تدويرها
- ٣٧٧ السلاسل والشبكات الغذائية
- ٣٧٨ الجماعات الحيوانية
- ٣٧٩ التماثل المشترك
- ٣٨٠ اللون والتمويه
- ٣٨١ الهجرة والإسبات
- ٣٨٢ مناطق القطبين والتندرا
- ٣٨٤ الجبال
- ٣٨٥ الشواطئ
- ٣٨٦ المحيطات
- ٣٨٨ الأنهار والبحيرات
- ٣٨٩ المناطق الرطبة
- ٣٩٠ الصحاري
- ٣٩٢ الشهور العشيّة
- ٣٩٤ الغابات المطيرة الاستوائية
- ٣٩٦ غابات المنطقة المعتدلة
- ٣٩٧ البلدان والمدن
- ٣٩٨ الحياة البرية في خطر
- ٤٠٠ الحفاظ على البيئة الطبيعية

٤٠١ - ٤٢٥

حقائق ومعلومات

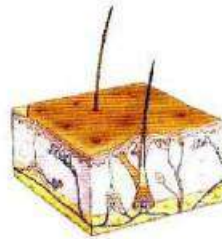
٤٢٦ - ٤٣٣

مسرود التعريفات

٤٣٤ - ٤٤٥

الفهرس العام

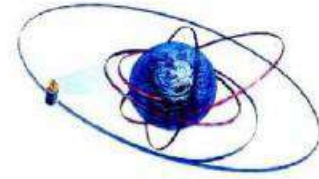
- ٣١٥ الفطريات
- ٣١٦ اللازهريات
- ٣١٧ الفسوبريات
- ٣١٨ النباتات الزهرية
- ٣٢٠ تبادل البحر وشقق البحر والمرجان
- ٣٢١ الثديان
- ٣٢٢ المنصريات
- ٣٢٤ الرخويات
- ٣٢٥ نجم البحر والرقبات
- ٣٢٦ الأسماك
- ٣٢٨ الزماعات
- ٣٣٠ الرؤايف
- ٣٣٢ الطيور
- ٣٣٤ الكريونات
- ٣٣٦ الزنبقات



٣٣٧

الكائنات الحية كيف تعمل

- ٣٣٨ الخلايا
- ٣٤٠ التخليق الضوئي
- ٣٤١ نظام النقل في النبات
- ٣٤٢ الغذاء
- ٣٤٣ الاغتذاء
- ٣٤٤ الأشنان والفكان
- ٣٤٥ الهضم
- ٣٤٦ التنفس الخلوي
- ٣٤٧ التنفس
- ٣٤٨ الدم
- ٣٤٩ الدورة الدموية
- ٣٥٠ البيئة الباطنية (في الأحياء)
- ٣٥٢ الهياكل الداعمة
- ٣٥٤ الجلد
- ٣٥٥ العضلات
- ٣٥٦ الحركة
- ٣٥٨ الحواس
- ٣٦٠ الأغصاف
- ٣٦١ الدماغ
- ٣٦٢ الشمو ومراجله
- ٣٦٤ الوراثة
- ٣٦٦ التكاثر اللاجنسي
- ٣٦٧ التناسل الجنسي
- ٣٦٨ التناسل البشري



٢٧٣ الفضاء

- ٢٧٤ الكون
- ٢٧٥ أصل الكون
- ٢٧٦ المجرات
- ٢٧٨ النجوم
- ٢٨٠ دورة حياة النجوم
- ٢٨٢ الكويكبات (الأبراج)
- ٢٨٣ النظام الشمسي
- ٢٨٤ الشمس
- ٢٨٦ عطارد والزهرة
- ٢٨٧ الأرض
- ٢٨٨ القمر
- ٢٨٩ المريخ
- ٢٩٠ المشتري
- ٢٩١ زحل
- ٢٩٢ أورانوس
- ٢٩٣ نبتون وبلوتو
- ٢٩٤ الكويكبات
- ٢٩٥ الشهبان والنيازك
- ٢٩٦ علم الفلك
- ٢٩٧ التلسكوبات الأرضية
- ٢٩٨ تلسكوبات الفضاء
- ٢٩٩ الصواريخ
- ٣٠٠ السوائل (الأقمار الصناعية)
- ٣٠١ السواحل الفضائية
- ٣٠٢ الإنسان في الفضاء
- ٣٠٤ المحطات الفضائية



٣٠٥

الكائنات الحية

- ٣٠٦ ماهية الحياة
- ٣٠٧ كيف ابتدأت الحياة
- ٣٠٨ الشوء والتطور
- ٣٠٩ آلية التطور
- ٣١٠ تصنيف الكائنات الحية
- ٣١٢ الحشرات (الفيرسات)
- ٣١٣ الحرايم (البكريا)
- ٣١٤ المتعضيات الوحيدة الخلية

إرشادات وإيضاحات

الزواحف. عندما تطلب مدخلا حول موضوع ما، أنظر أولاً موقعه في صفحة المحتويات أو أطلبه في الفهرس لإيجاد الصفحات التي تحوي معلومات حول الموضوع الذي تريده.

تبين لك هاتان الصفحتان طريقة استخدام الموسوعة وتقسيماتها. هنالك اثنا عشر مبحثاً عاماً، كالفاعلات والكائنات الحية. وضمن كل مبحث هنالك مداخل رئيسية حول الموضوع، مثل كيمياء الأغذية أو

الفهرس في نهاية الموسوعة يدرج كامل مواد الموسوعة ومدخلها.

رقم الصفحة بالحرف العادي
يُحيلك إلى المرجع حين
مواد الموسوعة.
رقم الصفحة بالحرف الأسود
يُحدد المدخل الرئيسي.
أما رقم الصفحة بالحرف المائل
فيُحيلك إلى الصفحات ضمن قسم
حقائق ومعلومات.

المباحث العلمية

المعلومات في هذه الموسوعة مرتبة حسب المواضيع. فكل مدخل يُعطي معلومات وافية عن موضوع معين؛ وهذا يناسب بخاصة الطلاب الذين يُحضرون مشاريع علمية عليا. ويراجعة صفحات أخرى في القسم نفسه يمكنك أن تتقن جوانب الموضوع وتوسع تفاهيله. هذه الصفحة عن موضوع التحليل الكيميائي مثلاً، هي من قسم الفاعلات. فالكلمات والطور تبرز مواضيع أخرى وثيقة العلاقة بهذا الموضوع، كالاستشراب واختبارات الذهب، بأسلوب واضح شيق.

لمزيد من المعلومات انظر

البينة الذرية ص ٢٤
المركبات والتزيجات ص ٥٨
فضائل التزيجات ص ٦١
مصادر الضوء ص ١٩٣
الوراثيات ص ٣٦٤
حقائق ومعلومات ص ٤٠٤

لمزيد من المعلومات

في أسفل الزاوية اليسرى من كل صفحة إطار يُدرج ضمنه قائمة بصفحات أخرى من الموسوعة نجد فيها مزيداً من المعلومات عن موضوع بحثك. مثلاً إطار «المزيد من المعلومات» في صفحة التحليل الكيميائي يُورد قائمة من ستة مداخل وثيقة العلاقة بالموضوع مع أرقام صفحاتها.

إطار «لمزيد من المعلومات» عن مصادر الضوء يُحيلك إلى أربعة مداخل ذات علاقة بالموضوع هي: الغازات النبيلة، الفاعلات الكيميائية، موارد الكهرباء، والألوان.

البينة الذرية لتي
لك شبيحة الذرات
وشكولاتها.

في موضوع «مصادر الضوء» شرح لأسباب ابتعاد الذرات للضوء عند إجهادها - وكيف أن خطوط الطيف الضوئي المنبعث من الغضار تستخدم لتحديد قوتها.

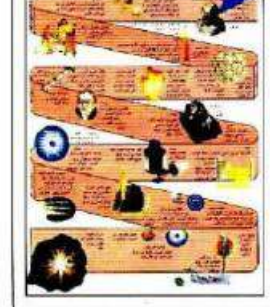
الوراثيات تُبين لنا كيف أن الرايونات الكيميائية في دنا تجعل كل مخلوق فريداً.

الوراثيات (علم الوراثة)

المسارات التاريخية


تتضمن الموسوعة أربعة مسارات تاريخية تعرض التسلسل الزمني لتطور قروع العلم المختلفة من أقدم العصور حتى العصر الحاضر. تتناول هذه المسارات حول المباحث التالية: المادة، الطاقة، الأرض والقضاء، والكائنات الحية.

تاريخ الحياة منذ



تَعْرِفُ خَفَايَا المَادَّةِ

٤٠٠ ق.م. الفيلسوفان اليونانيان ديموقريطس وأبيقور.
يعلمان أن المادة تتألف من ذرات دقيقة دائية الحركة، لا يمكنها بالحواس، لا تقسم ولا تفسى.




ديموقريطس

عَلَّ الناس على مدى مئات السنين يعتقدون بمقولة أرسطو إن عناصر المادة الأساسية أربعة هي: النار والماء والتراب والهواء.

اعتبر الفلاسفة أن هذه الجسيمات تمثل ذرات العناصر الأربعة: النار والماء والتراب والهواء.

٣٠٠ ق.م. كان الفيلسوفان اليونانيان، أفلاطون وأرسطو يعتقدان بإمكان استمرارية تقطيع المادة إلى قطع أصغر فأصغر.

الجزءيون المنفردة، كالمعدن والمعادن والخرق، جسم خيالة الشفافية الصناعية.




١٦٦١
انتشر جزيئات الغاز (البروم) في الهواء المشايخي.

توزيع ذرات قصديرهم والتفريق لتلك نظرية القصديرهم (مذبح الطعام)



١٦٦١
إرتأى العالم لابرندني، ويزرت بويل، أن مقولة ديموقريطس (الذرات الدقيقة المتحركة) أفضل من عناصر أرسطو الأربعة لتفسير التفاعلات الكيميائية.




استخدام القطع الفولاذية في السفن البخارية.

العالم الفرنسي أنطوان لافوازييه (١٧٤٣-١٧٩٤) يبين دور الأكسجين في الاحتراق وتفاعلات أخرى، ويكشف فرصة الاحتراق.


الاحتراق

١٨٠٨
الكيميائي البريطاني، جون دالتون، يُدخل المفاهيم المصغرة للعناصر والبرقيات وأنها من ذرات وخبرات.



١٨٣٠
الكيميائيون الألمان برنارد على الكربون كإسناد لتكيميا القضية ككيميا الكائنات الحية.

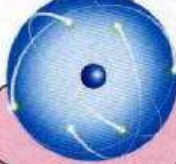
احتراق محرك الاحتراق الداخلي باستخدام الغاز أو البنزين كوقود.



١٨٣٠
الكيميائيون الألمان برنارد على الكربون كإسناد لتكيميا القضية ككيميا الكائنات الحية.




١٨٣٠
الكيميائيون الألمان برنارد على الكربون كإسناد لتكيميا القضية ككيميا الكائنات الحية.




١٨٦٩
الكيميائي الروسي، دينري مندلييف، ينسج الجدول الدوري الذي يُركب العناصر في مجموعات متماثلة تماثلها الذرية.



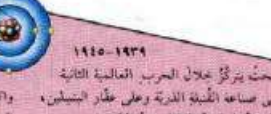
١٨٦٩
الكيميائي الروسي، دينري مندلييف، ينسج الجدول الدوري الذي يُركب العناصر في مجموعات متماثلة تماثلها الذرية.




١٨٦٩
الكيميائي الروسي، دينري مندلييف، ينسج الجدول الدوري الذي يُركب العناصر في مجموعات متماثلة تماثلها الذرية.



١٩٣٩-١٩٤٥
البحث يتركز خلال الحرب العالمية الثانية على صناعة الذرية الذرية وعلى مدار السنين، السباق الحربي الفعّال ضد الكبرياء.



١٩٣٩-١٩٤٥
البحث يتركز خلال الحرب العالمية الثانية على صناعة الذرية الذرية وعلى مدار السنين، السباق الحربي الفعّال ضد الكبرياء.




١٩٣٩-١٩٤٥
البحث يتركز خلال الحرب العالمية الثانية على صناعة الذرية الذرية وعلى مدار السنين، السباق الحربي الفعّال ضد الكبرياء.



تصنيع الملابس المصنوعة من الأقمشة الاصطناعية كالنيكلون.

تدعى ذرية النيكلون، المصنوعة من النيكلون، هيكلية مبدئية تُعرف وتُلف على شكل.



تصنيع الملابس المصنوعة من الأقمشة الاصطناعية كالنيكلون.

تدعى ذرية النيكلون، المصنوعة من النيكلون، هيكلية مبدئية تُعرف وتُلف على شكل.



تصنيع الملابس المصنوعة من الأقمشة الاصطناعية كالنيكلون.

تدعى ذرية النيكلون، المصنوعة من النيكلون، هيكلية مبدئية تُعرف وتُلف على شكل.



تَعْرِفُ خفايا الطَّاقة واستخداماتها

على مدى جات السنين، طُلّت نظريات وأفكار الفيلسوف اليوناني، أرسطو، مُستَعمِلة على مختلف مجالات الفكر والعلوم.

الفيزيائي وعالم الفلك الإيطالي، غاليليو، يؤكّد على استخدام النظرية والاختبار والقوانين الرياضية في تقصي أسرار الطبيعة.

جالسٌ مُتَمَلِّئٌ تفكيراً على المقدمات

17-18

عالم الرياضيات اليوناني، أرسطو، يقدّم مبادئ علم الميكانيكا ويخترع الكثير من الآلات المُنَهدة والآلات المُنهدة.

أولاد أرخميدس

1987

يُشَرّ نظريته عن الجاذبية، بلاتون رياضي فريد يحدّد حركة الكواكب المتعددة كما يُحدّد حركة الأشياء على الأرض.

الحضارات الأولى تعتمد على فكرة الرياح وعلى القوة العضلية في الشّرق والبناء، وتستخدم الخشب كمصدر حرارة.

18-19

السيّارة الأولى، في إيطاليا، يخترع البطارية، أول مصدر للكهرباء الثّابتة.

بأشباههم تقنيات وبأشبههم تقنيات واختراعات دقيقة، الباحثون الفرنسيون يؤكّدون نظرية الموجة للضوء.

19-20

المركبات البخارية الأولى تُنصّل في حق الماء من موانئ التصدير وتطوّر المركبات البخارية لاحقاً إلى قاطرات.

1870-1871

العالم البريطاني، مايكل فارادي، يستخدّم قوى التجاذب والتنافر المصطنع كأساس لطّش الفيزياء (النّظرية الكهربائيّة) جدار توليد الكهرباء، الصناعة والمنزلية.

الغازات يحدّد لسنوات عديدة بين مؤيدي نيوتن في أنّ الضوء يتألّف من جسيمات دقيقة وبين مؤيدي الفيزيائي الهولندي، هيجنز، في أنّ الضوء ذو طبيعة مُزججة.

1870-1871

إعراج وعاء تليد، الذي يُخزّن الشّحنات الكهربائيّة الساكنة، يُمكن العلماء من إجراء تجارب كهربائيّة جديدة.

شكّلت الغاز والكهرباء بدأ في تغيير أنسب الصناعة ونمط حياة الناس اليومية أيضاً.

العالم الألماني المولد، ألبرت أينشتاين، يُحدّد تعبيراً جديداً في أوقات حول الكون بإعراحه النظرية النسبية العامة على أسس رياضية.

21-22

مع تزايد أهمية السبكات، يقوم الفيزيائيون والمهندسون بدراسة العلاقات بين الحرارة والقدرة والشغل.

1888

الفيزيائي الألماني، جيتريخ هرتز، يبيّن أمواجاً راديوية (الأسلاك) في مُختبره، وهو اكتشاف يعلّي بالغ الأهمية.

العالم البريطاني، جيمس كلوك ماكسويل (1831-1879)، يحدّد العلاقة بين الشّغل والحرارة (الطاقة الميكانيكية المهدورة).

19-20

العالم يُحدّد بالقدرة التدميرية للقنبلة الذرية بعد فُتحت في هيروشيما وناغازاكي.

في العام 1919، ارتقى أينشتاين إلى مدار شعاع ضوئيّ ينحني بالجاذبية. وقد تأكّد ذلك بالتجارب التي أجريتها في ضوء النجوم أثناء خسوف الشمس.

1919

تزايد اهتمام البيّشين باستخدام مصادر فُتدرو أكثر أمناً لعدم إلحاق الضرر بالبيئة.

النظريات الحديثة لميكانيكا الكم تُحدّد طبيعة الضوء، كتشكيل من الفوتونات، الدقيقة لعمل كمّات موجات وكهسبسات.

1929

شركات الشّعر تزايدت بسا يحدّد الأمريكيون على سطح القمر وتكليف الكوكب كدور رحلتها إلى عام 1969.

1929

بدراسهم للفيزياء الكونية الأوسع، يربط الفيزيائيون نجاح بين الفيزياء الكهرومغناطيسية وبين القوى النووية الضعيفة.

تُحدّد الضوء القاطنة القدرة التي تُنتجها المبادر شعاعاً ما يُوجد لها استخدامات عدّة في الفيزياء والصناعة والطب.

1929

المحققات الحديثة لتوليد الكهرباء، تُستَخدم الطاقة النووية لأغراض السّلام.

تَعْرِفُ خَفَايا الْأَرْضِ وَالْفَضَاءِ

ثعوب الحفارات القديمة لنهم أراء ثباتة
خول الكون. فالهندوس يرون أن الأرض يحولها
أربعة نمل تمشي بدورها على ظهر لجأو ضخمة

لنظم فلاحية الإغريق
يرتلون أن الأرض ثابتة
في مركز الكون.

اتباع الإغريق حركات شمس مقلدة لثباتها
مستوحاة من اعتقادهم بالخطوط
الأسطوانية

سورة بلقي الأسس عن ششكون
تقليد ذي العنسان

عالمو نيكلا نظريات كوبرنيكوس وششكنم
بقربا (نيلشكون) لإرض القمر
والكواكب

1543
عالم الفلك
بولوني. كوبرنيكوس. يؤمن أن شلوك
الأجرام السماوية يمكن تعالیه بصورة أفضل إذا كانت
الأرض هي التي تدور حول الشمس.

تزايد نيل وششكن
مفهوم إسحق نيوتن
ومفوقته بنظام
كواكب مركزه
الشمس. وثقله إلى
الإلاية قوى الجاذبية

الآلات الحديثة الأكثر
وقد تمكن الناس من
تسجيل وششكن
المعلومات عن حو الأرض. وثقل بذلك علم
جديد هو علم الأرصاد الجوية.

1781
عالم الفلك البريطاني. وليام
هرشل. يرسم خرائط للنجوم ويكتشف
كوكبا جديدا هو كوكب أورانوس.

تزايدت لولشي

مع توسع الامبراطوريات
الأوروبية انطلقت مشاريع
واسعة النطاق لرسم الخرائط
والمنشطات الجغرافية
وقياس العالم من حولنا

بينما المستكشفون من أمثال جيمس
كوك. يقومون بعشرات عمليات ميدانية تتشك
الخرائط وتزايدت المعلومات المتجمعة عن
الكثير من النبات والحيوان
والشجومات

الجيولوجي البريطاني. شارل لايلا
يرتني أن الأرض تتضخم لتعبر
تدرجية منذ ظهور
طبقة.

تاريخ جبال الكون

1868
عاز الهليوم. أحد أخف عناصر
الأرض. يكتشف في طيف الشمس.

1880-1889
لنظم العلماء برتاون أن
القوة والكهرباء
يتغلان غير وششكن غير منظور
لنجد الأرض هو الأثير

تزايدت ثقل
الفضاء بأن
تصورهم للكون
ومفاهيمهم عنه
كاملة.

1897
الفيزيائي الفرنسي. هنري بيكريل
يكتشف النشاط الإشعاعي الذي
يجعل قياس عمر الأحافير
ممكن.

1908
نيل ششكون
جديد ششكن في ششكن جبل ويلسون
يكاليفورنيا في الولايات المتحدة.

لنيل ششكون فراغويور في ششكن
الشمس العناصر المتولدة في جوفها.

رغم مساهمة الآخرين
بتأني الجيوفيزيائي
الألماني. ألفريد والغر.
لنجد البراهين لنقدم
أراء جديدة حول
الانجراف القاري

1908
نيل ششكون
جديد ششكن في ششكن جبل ويلسون
يكاليفورنيا في الولايات المتحدة.

1930
يترأس نيل
معرفنا للكون
بكتشاف بلوتو.
وقراءة المجرات
الأخرى.

سائل يتغلل بعينه في الفضاء

1908
نيل ششكون
جديد ششكن في ششكن جبل ويلسون
يكاليفورنيا في الولايات المتحدة.

الفضائيات الراديوية
تسكن من ششكن
واستطلاع الكون الجديد.
ولنلنل الفضاء نظريات
حول ضرورة الكون وحلته.

الأمريكيون والبريطانيون يجرؤن قياسات
تؤكد النظريات الثورية حول الانجراف القاري
والنكتونية اللوحية.

الفضاء
الأمريكيون والبريطانيون يجرؤن قياسات
تؤكد النظريات الثورية حول الانجراف القاري
والنكتونية اللوحية.

العلماء يطورون نظريات ثقلية ششكن حول
ضرورة الكون في حادث فروع فريد ششكن
الانجراف العظيم.

الفضاء
الأمريكيون والبريطانيون يجرؤن قياسات
تؤكد النظريات الثورية حول الانجراف القاري
والنكتونية اللوحية.

الفضاء
الأمريكيون والبريطانيون يجرؤن قياسات
تؤكد النظريات الثورية حول الانجراف القاري
والنكتونية اللوحية.

العلماء يطورون نظريات ثقلية ششكن حول
ضرورة الكون في حادث فروع فريد ششكن
الانجراف العظيم.

لنجد القوية في مشروع بلوتو
تسكن من العربة القوية
تقاربه سلك القدر عام 1979

الفضاء
الأمريكيون والبريطانيون يجرؤن قياسات
تؤكد النظريات الثورية حول الانجراف القاري
والنكتونية اللوحية.

العلماء يطورون نظريات ثقلية ششكن حول
ضرورة الكون في حادث فروع فريد ششكن
الانجراف العظيم.

تَعْرِفُ الكائناتِ الحيّةِ ودراسَتُها

التأثر في جبال مصر القديمة يعتقدون بأن الآلهة الوثيفة السحرة بالنبات والحيوان تؤثر في حياتهم.

النباشوف اليوناني - أرسطو - يُشكّد على أهمية دراسة الحيوانات وتصنيفها.

الخميبانيون (الكيميائيون القدماء) يحاولون تحويل المواد العادية إلى ذهب. وتُجرى التجارب أيضا على العلاجات الطبية.

مخطوطة من القرن الرابع عشر تُصوّر حارساً في القلعة.

تسلّط إله المصري القديم - بته -

تسلّط إله مصري القديم (إله الشمس) - بته -

1794

الخبيب البريطاني ولهم هارفي يصف كيف يفسّح القلب النظم حول الجسم باستخدام دوكان الطبيّ الدماغي أين القلب قد وصل ذلك بين القلب والرئتين قبل ثلاثة قرون.

الطبيب الإيطالي أنطونيو فيساليوس (1578-1644) يشرح كيف تتركّب النسيج البشري.

مع تلسكوب المجهر والآلات، يتم فحص البنية المجهرية لأنواع عديدة من النبات والحيوان بتفاصيل أدق.

1769

عالم النبات السويدي، كارل لينوس، يتولّى النظام السائد حالياً لتصنيف النباتات والحيوانات مُستخدِماً التسعة أشكال باللاتينية.

عالم الطبيعة الفرنسي، جورج-لويس بوفون (1733-1788) يقول باحتمال خضوع الكائنات الحيّة لتغيرات تدريجيّة بطيئة مُدّة هذه العملية.

الأحافير تُفسّر للعالم الجيولوجي الفرنسي البارون جورج كوفييه (1768-1810) أنّ الأنواع قد انقرضت وتُستأن.

نظرية عالم الأحياء الفرنسي، جان لامارك (1744-1829) بأنّ الحيوانات تتوارث الصفات المكتسبة من جيل إلى جيل. نظراً لتغيّر الموضع حتى فترة غير قصيرة من القرن العشرين.

بعد تجاربهم، يُقدّم علماء الأحياء الألمان نظريات جديدة حول تطور الأجنّة.

الباحثون الألمان يُثبتون أنّ الخلايا هي الوحدات الأساسية في بنية الأحياء النباتية والحيوانية.

التعلّش التي تعيش في الكوئل الطبيعية السهلة في شتات لحداء، تقوم بتدخين في الدفاع لأنها تتعلّش في تلك بيئات متداخلة.

نتيجة لتجاربه العلمية الدقيقة، يبيّن الكيميائي الفرنسي، لويس باستير أنّ الإحتجاز يُسمّيه كانتات مخبرية.

نتيجة لتجاربه العلمية الدقيقة، يبيّن الكيميائي الفرنسي، لويس باستير أنّ الإحتجاز يُسمّيه كانتات مخبرية.

مناقشة الأرسطوية القديمة، يفسّر الدور في كبد كيميائياً شهور تباينها، والصفة لعلها نوع الغذاء في نتائجها.

عالم الطبيعة البريطاني، تشارلز داروين، يشرح كتابه البائع الأثر في تاريخ الفكر الحديث وأصل الأنواع بدعم فيه نظريته حول التطور (التنوع والارتقاء).

النظريات الوراثية الحديثة تبدأ مع إحداه اكتشاف ما كان يُوصف إليه غريغور مندل (1822-1891) عن قوانين الوراثة في البسب.

علماء الكيمياء الحيوية يُثبتون الأهمية المُهمّة الباقية لمعادن صلبو من بعض الكيمياء كالكالسيوم والمغنيسيوم.

الزراعة الحديثة تُنتج بشكل لافت مع عدم إنتاج المُشكلات الحيوية بالجملة.

تبدأت جديدة في الهندسة الوراثية، مقربة للخلل، تُستخدَم العلماء من تصميم حيوانات حاليين من الأمراض. وتوفّر إنتاج أكثر من النجوم.

علماء اليتيات يُدركون أنّ الطيور في تولدنا تُسبب تطوراً حاصلياً في بلاد أخرى يُحقّق مساحات شاسعة من البت الطبيعي فيها.

الابتدرة السحابة السطحية في قيو لتزج مع ثمار الله في الهواء وتساعد مطراً.

يتأثر علم البيولوجية الشريكة الجديد بينما بعض العلماء طبيعة الجينات والتأثير.

1953

اكتشاف البنية الجزيئية للحمض النووي للكيمياء د ن أ - الميسونر عن الوراثة، يُحدّث تغييرات خطيرة مقربة في علم الأحياء.

العُلماء - كيف وماذا يعملون؟

مخبري يفحص الدم في مستشفى أو مستوصف إلى رياضي فيزيائي يدرس أصل الخليقة إلى عالم نبات يجمع عينات التبت النادرة إلى كيميائي يُطوّر نوعاً جديداً من مُكثّات الطعام، كلهم عُلماء ينشُدون بالعلم عالماً أفضل.



جراحون يُجرون جراحةً تجميلية

العُلماء أناسٌ من مختلف المشارب ومناحي الحياة، رجالاً ونساءً، همهم إدراك الحقيقة والمعرفة المنظمة حول مواضيع معينة بمنهجية علمية مُقرّرة تؤدي إلى فهم أفضل لحقائق الكون وقوانينه وإيجاد طرائق وأساليب لتحسين العيش فيه. فمن تقني

العُلماء - من هم؟

العُلماء المعاصرون رجالٌ ونساءٌ محترفون اختصاصيون، يستهدفون بأعمالهم تقضي الكون من حولهم، وابتداع طُرُق فاعلة جديدة لاستخدام موارده. قليل من العُلماء يصبح من المشاهير إثر اكتشافات باهرة قلّة، ولكن الملايين منهم، يعملهم الدؤوب الدقيق والمُتقبط، يُسهمون بتقدم المعرفة العلمية وتحسين نوعية الحياة.



لويس باستير (1822-1895) شكّنتف قفاح لقاء التكلم.

مُتوبات العلم

العُلماء يُعزّون عملهم لأنهم يُجدون الرضا النفسي الذاتي فيه، ولأنّ التقدم العلمي يُفيد المُجتمع.

تجربة مُفظة لثوية في صحراء نيفادا بالولايات المتحدة الأمريكية.



إيجائيات العلم وسليّاته

يعتمد عالمنا الحديث على التلغونات والكهرباء والسّارات واكتشافات واختراعات علمية أخرى لا تُحصى. لحياة الملايين من البشر أنقذت بفضل أدوية كالبنسلين، أو لقاحات كلقاح الجدري. غير أنّ بعض الناس يُحتلون العلم مسؤولية بعض الكوارث العالمية الطلاق كالنهبيل الذرية والتلوث وتزفيت طبقة الأوزون.



شُشانة لثوية في سلاطبة، إنكلترا

المسؤولية الأدبية

على السياسيين والاقتصاديين والعُلماء والمُختططين الاجتماعيين أن يُقرّروا ما إذا كانت بعض التجارب كإثارة التفجّلات في مُفاعل ثنوية أو محاولة تفصيح خلل زراقي في طفل متعود على المُجتمع بالنفع أو الضرر



الفرد نوبل (1833-1896)

متوبات شخصية

كثير من الناس يتعلّون العلم مهنة لأنّ بقدّم لهم تحدّياً مثيراً. فتحقيق اكتشاف علمي بارز قد يجلب معه الشهرة العالمية والثروة والجوائز الشهية كجائزة نوبل.

أين يعمل العلماء؟

نُصوّر ونصوّر عادة أنّ العُلماء يعملون في مختبرات، لكن الكثير من المُؤسسات العلمية يشي إجراؤها خارج المختبرات. فعلم البيئة (دراسة النباتات والحيوانات في بيئتها الطبيعية) وعلم الأرضاء الجوية (دراسة الطقس)، والبنة (علم تطوير وتحسين المحاصيل الزراعية) كلّها مُخالات علمية تعلّق تجارب على الطبيعة خارج المختبرات.



تطبيق هذه العائنة شرعة التخليق الضوئي في حقول لإنتاج الزيت من بؤر الشلجم.

تعليم تجري تجارب في الهندسة الوراثية.

الحواسيب

كثيراً ما تستخدم التجارب العلمية الحواسيب لأجراء الحسابات الرياضية المعقّلة المُعقّدة بسرعة ودقة، ويمتدور هذه الحواسيب أيضاً تخزين وتنظيم مجموعات ضخمة من الحقائق والمعلومات.



قريب البحوث

الاختبارات العلمية الحديثة بالغة التعيد، لذا نجد مجموعة الباحثين يعملون كقريب. كلّ عُضو منهم يُسهم بمعارفه ومهاراته الخاصة لإنجاح العمل. بعض العُلماء يُظلمون عمل الفريق ويراقبون أجهزة الاختبارات.



الأجهزة والمُعذات العلمية

تحتل المناطق المملوءة بالهليوم أجهزة القياس إلى الجوّ لتُجمع المعلومات عن درجات الحرارة والضغط وسرعة الرياح على ارتفاعات مُختلفة.

الاختبارات العلمية

إجراء التجارب أساسيّ وضروبيّ لإدخال العلم. فاختبارهم نتائج تغيير بسيط في العالم الطبيعيّ يستطيع العلماء الحصول على معلومات وأفكار عن أسرار الطبيعة. واختبارهم النظريات المختلفة ومقارنتها، يستطيعون اختيار أفضلها لتعليل أحداث الكون من حولهم وتطوير مُعدّات وكيماويات وتقنيات جديدة فعّالة.

الملاحظة

بعض الاكتشافات المهمة - كاختراع البطاريات الكهربائية الذي بدأ في القرن الثامن عشر بتجاربه على الفخادع - هي نتيجة لملاحظات العلماء حول حذر غير عاديّ وإدراكهم لأهميته ودلالته.

إنشاء الضوء
المُشعّ من أحد النجوم بفعل
جاذبية الشمس.



السيّدرو فولتا وإيطاليته الكهربائيّة، ١٧٩٩.

التجارب

لا سبيل للتأقّد من صيغته الأفكار الجديدة وحيدق فاعليتها إلا بالتجربة. فقد اختبرت نظرية النسبية لألبرت أينشتاين خلال كُشوف للشمس لرؤية ما إذا كان الضوء من نجم بعيد ينحني، كما تقول النظرية - فكان أن انحنى فعلاً. كذلك جرّبت لويس باستير لقاح كاه الخلب على صبيّ كان قد عطف قلب. كما



يُصنّف العلماء أيضًا تجارب لسان أيّ من نظريّتين مُتنافستين أفضل لتفسير ظاهرة طبيعيّة مُعيّنة. ففكر القُرّر عندما شري التقرير الرّاقبي في حيط الطائرة الورقيّة، وقد كان فوائتلكين قد ربط فيه مُقتنخا.

تجميع المعلومات

بغاية وفكّر بالتعقّن، يقوم العلماء بتجميع المعلومات التفصيليّة عن كلّ شيء في العالم من حولهم وبتبادلها. فالنظريّات العلميّة تعتمد على تفسير وتعليل هذه المجموعه الهائلة من المُعطيات. وقد أسهمت المنظومات الحاسوبية في حقل تجميع هذه المعلومات وتحليلها أكثر فعاليّة.



التفكي والاشتقاق

شواء اكانوا يتفكّشون تأثيرات عقار جديد، أم الآلية الباطنيّة للذرة، أم حياة فُلّين، أم طبيعة الشمس، فالعلماء يُجرون التجارب لاستنباط طبيعة الأشياء.

البرهنة العمليّة

قد تكون الاختبارات مُفيدّة في إضاح الناس بوضحة إحدى النظريّات العلميّة. ففي تجربة خطيرة مُثيرة شُملت لبرهنة أنّ الفريغ البرقيّ هو شكل من الكهرباء. طوّر بنجامين فرانكلين (١٧٠٦-١٧٩٠) طائرة ورقية أثناء عاصفة رعدية ليختليّب الكهرباء من الجوّ.



التقنيّات والأساليب العلميّة

تُتخذ جميع الأعمال العلميّة بطرق مُستقّة وبمُهجيّة. وقد طوّر العلماء أساليب متنوّعة لمعالجة أصناف المعلومات المختلفة.

التصنيف

يُصنّف العلماء الأشياء لإبراز عنصر النظاميّة في الطيف. فقد تُعلّمت النباتات والحيوانات في أجناس وفصائل. وفي مجال الكيمياء، يُرتّب الجدول الدوريّ العناصر في مجموعات دوريّة تُبين العلاقات فيما بينها.

القياس

للقياس الدقيقّة دورٌ حاسمٌ في مجالات العلم والهندسة الحديثة. لذا كان على العلماء إيجاد الوسائل والطرق لقياس المسافات الهائلة العظمى كالتي بين النجوم، بالعناية والدقّة لإثباتا الذين يقيسون بهما حجم الخلايا البيولوجيّة والأبعاد المتناهية الصّغر للذرات والجزيّات.



المستشكّات
روبوتات
شُعلة التركيب تُطلق في الفضاء.

المُعدّات

الأجهزة المتطورة تُنتج العلماء من حماية دواخل الثّرات المتناهية الصّغر كما المجهرات المتناهية البعد، ومن اكتشاف خفايا الطبيعة التّيّة وأسرارها.



النماذج والنظريّات

كما تُستخدم الكرات الجغرافيّة كنماذج مُصغّرة للأرض، هكذا يُطوّر العلماء النظريّات، ويصنّفون القوانين الطبيعيّة، ويرسمون النماذج الرياضيّة لبيان نظام الكون وتعليله.

النظريّات

يستهدف العلماء في ما يصنعون من نظريّات ليس فقط تعليل المعلومات المتجمّعة بنجاح، بل شرح علاقة الأحداث المختلفة بعضها مع بعض والتنبؤ بنتائج اختبارات وأحداث مُستقبلية.

النماذج الرياضيّة

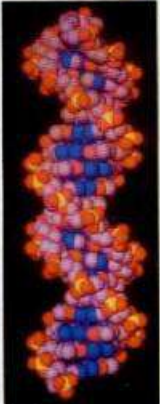
قانون الحاديّة
الشهير لاسحق نيوتن هو نموذج رياضيّ يُعلّل تماثل الكون بعضه مع بعض.



إسحق نيوتن (١٦٤٣-١٧٢٧)

النماذج الطبيعيّة

رسمٌ نموذجيّ حاسوبيّ يُبيّن البنية المُزدوجة الأولى للجزيء، د. أ. المُولب المُزدوج هو نموذج طبيعيّ لشيء جزيء، د. أ. المركب الكيماويّ المسؤول عن خفايا الوراثة.



إشارات ورؤوس السلامة

تصادف في حياتنا اليومية أشياء ومواد خطيرة أو سامة، لكن ليس من السهل دوماً التنبؤ إليها. فليُساعد في التعرف على أمثال هذه المواد وتجنب أخطارها، وُصِعت رؤوس وإشارات السلامة. وتتألف هذه من صور وكلمات تحذيرية تنبه إلى مكان الخطر. وإِنَّه ليمَ الضروري لك تعرف هذه الإشارات والرموز والتنبؤ بها من أجل المحافظة على صحتك وسلامتك.

في المختبر المدرسي

العناية الفائقة والانتباه الشديد ضروريان عند إجراء أية تجربة في المختبر، فبعض الكيمائيات سامة، وإحداها بعضها الآخر، فوق حاروق، يترن، قد يكون خطراً إذا لم تُراعَ الإجراءات الصحيحة. كما إن العديد من المواد المخبرية ذو رائحة حادة نقاذة، قد تسبب أضراراً غير حميدة إذا ما استنشقت.

ضع نظارات واقية دوماً.
واحترس من النياب الغسلفة.
(والقويات، اشكلي شقرك.
الطويل إلى الزرارة).



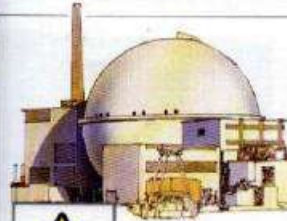
في البيت

العديد من المنظفات المستخدمة في المنازل تحمل تنبيهات ورؤوس تحذر من سُميتها إذا ابتلعت أو استنشقت أو تركزت. فلابس الجلبدة فترة طويلة. عليك دوماً أن تحبيل يديك بعد استخدام المواد الكيميائية، ولعلّه من الضروري أحياناً ارتداء لباس واقٍ.



في الشارع

وأنت تسير في الشارع، أنبه إلى رموز وإشارات السلامة. إن مواقع الإشعاعات ومحطات المحروقات بخاصة قد تكون خطيرة. رؤوس وإشارات السلامة تساعدك في تجنب المخاطر.



المادّة

كُلُّ ما يخطرُ ببالك يتألّف من المادّة - إنَّ كان الكتابُ الذي تقرأه، أو الكرسيُّ الذي تجلسُ عليه، أو الماء الذي تشربه. غير أنَّ المادّة ليست فقط تلك الأشياء التي تستطيع لمسها، فهي أيضًا تشملُ الهواء الذي نستنشقُ والكواكب والنجوم في فضاء الكون الرَّحيب، كما كُلُّ الكائنات من حيوانٍ ونباتٍ وجماد. تتألّف المادّة بمُختلف أنواعها وأشكالها من جُسيمات دقيقة تُدعى ذرّات؛ وهذه تتألّف بدورها من جُسيمات دون الذريّة أصغر بكثير من الذرّات. علّمُ الكيمياء يدرُس تركيب المادّة، وكيفية تراكُب الذرّات بعضها مع بعض لِتكوّن الموادّ المُختلفة.



تكوين المادّة

يُعتقدُ مُعظمُ العلماء أنَّ كُلَّ مادّة الكونُ تكوّنت بانفجار هو الانفجار العظيم (إلى اليمين)، غلبت حرارةً وطاقةً عظيمةً جدًا. وبعد ثواني معدوداتٍ تحرّكت بعض حُرُم الطاقة إلى جُسيماتٍ دقيقة، ثُمَّ تحرّلت الجُسيمات الدقيقة إلى ذرّات. تولّد الكون الذي نعيش فيه.



المادّة الحيّة

الأرضُ هي موطن الكثير من الكائنات الحيّة من نباتات وحيوانات على اختلاف أنواعها. ورغم أنَّ القراشة، مثلًا، تبدو مختلفةً جدًا عن الصخر، فإنَّ كليهما يتألّف من ذرّات، تكوّن هذه الذرّات تراكُبًا بشكلٍ مختلفٍ لِتكوّن الشيء الآخر.



المادّة الجماد

مُعظمُ الموادّ في الكونِ جماد، لا نبات ولا حيوان، أي لهما لا تنمو ولا تتوالد ولا تتحرّك ذاتيًا، والصخور، مُكوّنة الأرض التي نعيش عليها، هي من الجماد.

جُسيمات المادّة

يُستخدَمُ العلماءُ حُجْرة المُقايَسة لتحديد أنواع الجُسيمات دون الذريّة. حُجْرة المُقايَسة تحوي هيدروجينًا ساخنًا على درجة حرارة تقاربُ درجة غليانه. فالجُسيمات المادّة غير الهيدروجين السائل تسبّب غليانه تاركَةً في إثرها رتلاً من المقاييس. ومع أنَّ الجُسيمات نفسها لا تُرى، فالمسالك المقايَسة التي تتركها وراءها يمكن رؤيتها بِيسرٍ وهي مختلفة النمط بِكُلِّ نوعٍ من الجُسيمات.



مؤسّس علّم الكيمياء

يُعتبرُ الكيميائي الفرنسي، أنطوان لافوازييه (1743-1794) مؤسّس الكيمياء الحديثة. قدّم لافوازييه باختياره الدققة أنَّ الموادّ المُحترقة أنقل وزنها قبل الاحتراق (وأنَّ هذه الزيادة يمكن إزالتها باعتبار المادّة بالفحم النباتي)، واشتدّع أنَّ ذلك عائدٌ إلى اكتساب المادّة المُحترقة غازًا من الهواء (علّقها عند اختزالها) أسماء الأكسجين. وقد ميّلت ماري لافوازييه (1758-1836) على ترجمة أعمال زوجها، وقامت بِحملاتٍ مُسلّطة لِترويجها.

أصولُ علّم الكيمياء

منذ مئات السنين، وقيل أن يتعرّف أحدُ الذرّات، كان الكيميائيون، الكيميائيون القدماء، يقومون ببعض التجارب لِتعرّف ماهيّة الموادّ وتراكيبها. وقد حاولوا عتَبًا تحويل بعض الفلزّات الحسيسة كالزئبق إلى ذهب، كما يتخوّن. وعتَبًا أيضًا عن إكسير الحياة الذي في رُغمهم، يَكسِبُ الإنسانُ شياءً دائمًا. وكان من بين الكيميائيين كثير من النساء، كما يشهد بذلك الاسمُ اللاتينيُّ للكيمياء «أوريس مَلييروم» الذي ترجمته «فعلُ النساء».

هذه صفحة من مخطوطة عربية من القرن الرابع عشر.



كيمياءيون في أثناء العمل



حالات المادة

الجبال والبحار والهواء الذي يكتنفها تمثل الحالات الطبيعية الثلاث للمادة. فالجبل يتألف من صخر جامد، والبحيرة تتألف من سائل هو الماء، والهواء الذي نستنشق غازي القوام. معظم الجوامد صلبة ذات شكل وحجم محددين - رغم أن بعضها كالمقلاط ذو شكل يمكن تغييره. والسوائل ذات حجم محدد أيضا، لكن لا شكل ثابت لها وهي سيّالة. أما الغازات فليس لها حجم ولا شكل محدّدان، وهي أيضا سيّالة، ومعظمها عديم اللون لا يرى. وتدعى السوائل والغازات مجتمعة بالموائع لأنها تسيل أو تنساب. ويختلف سلوك الحالات الثلاث للمادة لأنّ جسيماتها تتحرك بأشكال مختلفة.



الحالات الثلاث

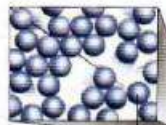
الصورة أعلاه للباسع الحارة في ويوتا، بنينولدا، تُبين الحالات الثلاث للمادة في موقع واحد. فالصخر جامد، والماء سائل، والبخار المتصاعد غاز.

السوائل

عندما نشب شراباً في كوب، فالسائل يتخذ شكل الكوب مهما كان. أما إذا اندلق السائل فإن شكله يتغير. وإذا صببت السائل في وعاء آخر، فسيغير شكل السائل أيضاً، لكن حجمه يبقى ثابتاً.



الجسيمات الغازات تتباعد جداً وتتحرّك بسرعة كبيرة. لذا تاترّ بعفسها على البعض الآخر ففصلٌ جداً.



الجسيمات السوائل تتجاذب فيما بينها وتتلاصق معاً في حزم تنزلق بعضها فوق بعض وتتحرّك بحريّة.

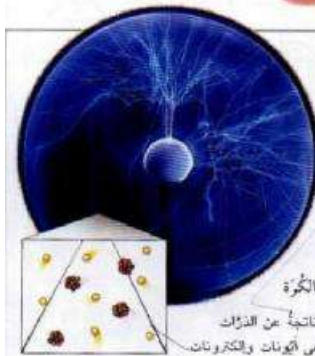


الجوامد

الجوامد، كالكتّيب مثلاً، لها شكلٌ مُعيّن؛ وليس من السهولة تغيير ذلك الشكل، لأنّ جسيمات الجسم الجامد مترابطة بعضها مع بعض بروابط قويّة تجعل بنية الجامد بنيةً صلبة.



الجسيمات الجوامد مترابطة معاً، وهي تتجاذب فيما بينها بقوة كبيرة تمنعها من التحرك بحريّة. فـالجسيمات الجوامد تهتزّ (تتذبذب) في مواقعها فقط.



البلازما

هناك حالة رابعة للمادة تُدعى البلازما، لكنها غالباً لا تُشاهد. فهي تتواجد فقط على درجات الحرارة العالية جداً داخل الشمس والنجوم الأخرى، أو فوق الأرض على خطوط خفيفة. تتألف البلازما من ذرات مُنشطرة بفعل الحرارة أو الكهربائية الهائلة الشدة. تحوي الذرّة، في الصورة المقابلة، إلكترونات مُركّزة مُحاظاً بالبلازما. فإذا لمسّت سطحها، تنفّر ومضات من مركز الذرّة إلى يدك، مُنبّلة غير مسالّك في البلازما تكونها الذرّات المُنشطرة.

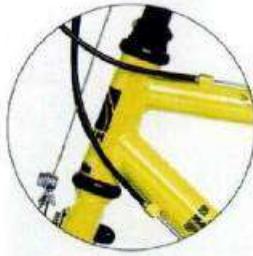
الجسيمات الناتجة عن الذرّات المُنشطرة تُدعى أيونات والإلكترونات.

حالات المادة في خدمتنا

الجوامد والسوائل والغازات حولنا في كل شيء، وتخدمنا في عدة مجالات. في دراجتك، مثلاً، ترى حالات المادة الثلاث تعمل متكاملة باستخدام. فالكثير من أجزاء الدراجة مصنوع من الجوامد، حتى مقاطع عجلتها - ولحم أنه سرون يتغير شكله على مقلات الطريق، والهواء المضغوط يملأ العجلتين، والزيت سائل لا يذ منه على سبيل الدراجة وأجزائها المتحركة كافة.

الجوامد في خدمتنا

هيكل الدراجة جاس صلب، وإطارا العجلتين وبراميهما صلبة صينة. فحجم الهيكل أساسي لكمة الدراجة ونماشكها. وفولاد الإطارين والبرامق المشدنة تحفظ دقة استدارة العجلتين. وهذه الدقة ضرورية ومطلوبة لسلامة وسلامة السروج.



السوائل في خدمتنا

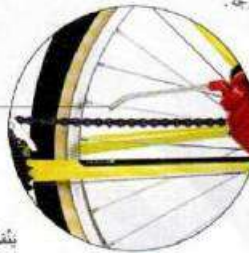
السوائل قلها سائلة، وبعضها أكثر سيولة من البعض الآخر. لزوجة السائل بقياس يحدد سرعة أو بطء سيولته. فالماء ينساب بسهولة لأنه قليل اللزوجة، أما الزيت فثقل ببطء لأنها أشد لزوجة. ونستخدم السوائل اللزجة، كالزيت، بين الأجزاء المعدنية المتحركة لتقليل الاحتكاك فيما بينها، ونعرف هذا بالزليق.



يمكنك تقليل حجم الغاز مضغرة في خنجر أصغر كما يمكنك خنجر كتيبات شرايدو من الغاز في الخنجر نفسه. وهو ما يحدث عندما تنفخ عجلة الدراجة.



الزيت على سبيل الدراجة يزل الأجزاء المتحركة ويقللها من الاحتكاك بالمحركات.



الغازات في خدمتنا

جلاًقاً للجوامد والسوائل، فالغازات لا حجم ثابت لها، أي أنك تستطيع ضغط الغاز أو تقليل حجمه. والغازات ضغوطة (تضغوطة) لتواجد فراغات جمة بين جسيماتها. فإذا مرّ دولا ب دراجة فوق مطب أو ارتطم بحسم صلب، يضغط الهواء داخله فحجمه ورجة الضغمة، ويحدث إحساس راكب الدراجة بها.

نشدن لثنا المكنح على جانبي قرحص الدولا بضغط السائل.

يقلل الكتلان الضغط من دقة المكنح.

نضعف دقة المكنح.

يشري الضغط غير سائل المكنح.

قرحص الدولا ب.

المكايخ الهيدروليكية

نستخدم السوائل في المكايخ القديمة في السيارات لأنها لا تضغط بسهولة. أي أنك إذا ضغطت السائل، فالقوة المبدولة تنقل كاملة غير. فعندما يضغط السائل دقة المكنح، ينقل الضغط غير الكتلان إلى السائل في أنابيب المكنح. وهذا يجعل الكتلان تنقل قرحص الدولا ب. بيضة، فتتوقف الدولا ب على الفور. ونعرف ضغط السائل هذا بالضغط الهيدروليكي.

قرحص الدولا ب.

قرحص الدولا ب.

قرحص الدولا ب.

قرحص الدولا ب.

قرحص الدولا ب.

قرحص الدولا ب.

قرحص الدولا ب.

قرحص الدولا ب.

قرحص الدولا ب.

قرحص الدولا ب.

قرحص الدولا ب.

قرحص الدولا ب.

الغيتاويك حشرات خفيفة جداً تتميز فوق الماء بفعل التوتر السطحي - شدة باقدها لثراً صغيرة على السطح فقط.



التوتر السطحي

تجاذب جسيمات الماء فيما بينها - يشد بعضها نحو بعضها الآخر بالثباتي في جميع الاتجاهات. غير أن الشد على جسيمات السطح بالاتجاه السفلي أذك لا أوجد لجسيمات ماء فوقها. شدة في الاتجاه المعاكس فيبدو السطح المشد كغشاء رقيق مقلوط. وهذا يمتد سطح الماء من غمل الحشرات الخفيفة الشارة فوقه.

المزيد من المعلومات النظر

- تغيرات الحالة ص ٢٠
- خصائص المادة ص ٢٢
- التراكيب الكيميائية ص ٢٨
- النظرية الحركية ص ٥٠
- شوك الغازات ص ٥١
- القوى في الموائع ص ١٢٨
- الشمس ص ٢٨٤

تَغْيِرات الحالة



الطنخ على ضَغْط مُرتفع

تعتمد درجة غليان السائل على الضغط المُكثف، فتتخفّف درجة الغليان بانخفاض الضغط، لأنّ الجزيئات يُمكنها الإفلات، كغاز، بسهولة أكثر حينئذ. أمّا عند ازدياد الضغط فإن درجة الغليان ترتفع لأنّ الجزيئات ما عادت تستطيع الإفلات بسهولة. في القدر الضغْطية ترتفع درجة غليان الماء بارتفاع الضغط، ويتسخن الطعام بسرعة أكثر على درجة الحرارة المرتفعة.

إذا تَقَلَّبَ زيتاً ساخناً ببلعقةٍ لدائنيةٍ فإنّ البلعقة تنصهر. فاللدائن جامدة على درجة الحرارة والضغط العاديين. لكن بتغيير الظروف تتغيّر حالتها كسائر الجوامد. كذلك إذا وضعت عصير البرتقال في المُجمدة، وهو سائل في الظروف العادية، فإنه يجمد. وإذا زُفرت على لوح زجاج بارد، فإن بخار الماء (الذي هو غاز عادة) في زفيرك سينكثف إلى قطرات من السائل. وإذا شعت الشمس على تلك القطرات، فإن حرارة أشعتها تعيد القطرات ثانية إلى غاز يتبخر في الهواء مُجدداً. والواقع أنّه حتّى أصلب الصخور تنصهر على درجات الحرارة والضغط العالية جداً المتواجدة تحت القشرة الأرضية. إنّ معظم المواد التي نعرفها تتحوّل من حالة إلى حالة أخرى عند تغيير درجة الحرارة والضغط بقدر مُعيّن.

من جامد إلى غاز

إذا أتممت جامداً حتى درجة الانصهار، فإنّه يتحوّل إلى سائل. وإذا تابتت الاحماء فإن السائل يبلّغ درجة يبدأ عندها بالتحوّل إلى غاز، وهذه هي درجة الغليان. على هذه الدرجة، تكسب جسيمات السائل من الاحماء المستبر، طاقة كافية لتحرّر بعضها من بعض، فتتكوّن في السائل قطاعات من الغاز. لكن تذكر أنّ السوائل تتحوّل دوماً إلى غاز يُطوّد حتّى على درجات حرارة فوق درجة الغليان، وهذا يُدعى التبخّر.



التضخيد

أحياناً يتحوّل الجامد إلى غاز مباشرة، وهذا يُعرف بالتضخيد. الجليد الجاف يتضخّد مباشرة إلى غاز، لذا يُستخدم على خشية الشرح لتوليد سحب مُنتشرة مُثيرة. إنّ الجليد الجاف هو في الحقيقة ثاني أكسيد الكربون المُجفّد ويُدعى الجاف لأنّه يتحوّل إلى غاز مباشرة مُتجاوزاً حالة السيولة.



التكثف

تتخفّف قطرات من الماء على غروب رُجاجٍ باردٍ لأنّ جسيمات بخار الماء في الهواء المُتسام للكبوب تتحوّل إلى ماء. الرُجاج البارد يترفع طاقة من الجسيمات فيتحوّلها إلى سائل.

التبخّر

يحبّ الجبر السائل لأنّ الماء فيه يتحوّل إلى بخار ويتباعد في الهواء. ويُسبب هذا لأن بعض جسيمات الماء تكسب ما يكفي من الطاقة للإفلات مُتحوّلة إلى غاز.

الغاز

تتسارع جسيمات الجامد بالقدر الكافي لتتحوّل إلى غاز. أو تتناقص سرعة جسيمات الغاز لتتحوّل إلى جامد. تتذبذب جسيمات الجامد بسرعة أكثر فيسائل بعضها فوق بعض لتتكوّن السائل، أو تتناقص سرعة حُرْم للجسيمات في السائل فتتحوّل إلى جامد.

الجامد

السائل

التجمّد

يتجمّد الشمع المنظف من شعاع مُضائةٍ بسرعة. وذلك لأنّ الجسيمات، التي تتحرك وسالت بحرارة اللهيب، تتناقص سرعتها مُجدداً عند زوال الحرارة فتتراص فيها بينها. وعندما تَبْلُغ سرعتها بقدراً كافياً، تثبت في مواقعها وتجمّد.



الانصهار

جسيمات الجامد مُتراصة معاً بقوة؛ لكنّها عند الإحماء تترايد ذبذبتها أكثر فأكثر حتّى تُلث من مواقعها الثابتة وينساب بعضها فوق بعض مُتحوّلة إلى سائل. مثل هذا يحدث عند انصهار قطعة من الشوكولاته.

حالات الماء

الماء فريد في كثرة تواجده بالحالات الثلاث للمادة في حياتنا اليومية. فهو في حالة الجمود ثلج أو جليد، وفي حال السائلة ماء، وفي الحالة الغازية بخار. وخصائص الماء في حالاته الثلاث هذه مهمة لكل شيء على الأرض. فالنباتات والحيوانات، مثلاً، تحتاج الماء باستمرار أجل بقائها.



دورة الماء في الطبيعة

الماء (السائل) يتبخر، والثلج (الجامد) يتصهر، في الهواء. وبخار الماء يتكثف إلى قطرات مكوّنة السحب في الجو، ثم تسقط القطرات عائدة إلى الأرض ممطرة أو ثلجاً - في دورة متوالية دون انقطاع بالمدة الأهمية لكل شيء على الأرض.

يتبخر جيل البحر بخار الماء مع الرّقيق لثبات التنفس.

معظم المراتل امل كثافة في حالة الجلود منها في حالة السائلة. لكن الجليد أخف من الماء، فينبلي فوقه.

الماء تحت الجليد استخر من الهواء الخارجي، لذا يبقى جيل البحر والحيوانات الأخرى التي تقاها بها على قيد الحياة

بخار الماء

في درجات الحرارة المرتفعة يتبخر الماء بسرعة. ففي الغابات الاستوائية مثلاً - جنوب أمريكا - حيث المطر وفير غزير ودرجات الحرارة مرتفعة، التبخر سريع لا يتقطع. لذا فالهواء رطب جداً (شبع بخار الماء). وهذا يفسّر تواجده أنواع خاصة من النباتات، كالسحليات (الأوركيد)، في هذه الأصقاع تأخذ حاجتها من الرطوبة مباشرة من الهواء، لا من التربة.

تقلص درجة التجمد عند زيادة الضغط على الجليد بغير وزن المتزلج، فينصهر الجليد تحت شفرة الزلجة.

التغيرات بالضغط

يسكن بالضغط تحويل المادة من حالة إلى أخرى. فالتزلج على الجليد ممكن لأن المزلجين تتزلقوا على الجليد فوق طبقة رقيقة من الماء. إن ثقل المتزلج الشرج على شفرة الزلجة يحدث ضغطاً عالياً جداً تحتها. وهذا الضغط يسبب الجليد حال مرور (شفرة) الزلجة فوقه.

تضغط الشفرة على الجليد

ينصهر الجليد تحت الشفرة فتتزلق يثلي عليه.

يعدّ الجليد المتكثف تجمد الماء خلف الزلجة.

لزيد من المعلومات انظر

حالات المادة من ١٨
المحاصيل من ٦٠
كيمياء الماء من ٧٥
الماء - معالجة وصناعة من ٨٣
تكوين الأرض من ٢١٠
دورات في الغلاف الجوي من ٢٧٢

الفكرة البخارية

يتكوّن الماء عند الغليان إلى بخار، فينبلي سيرا أكبر من حجم السائل الذي تولّد منه. ولما كان بخار الماء الساخن يزخر بالطاقة فإنه يستخدم في تدوير التوربينات المحركات البخارية كالتربينات البخارية. يتدفق بخار الماء غير أدياش التربينات على درجة حرارة وضغط عاليتين جداً، فيدير دواليها.

يتدفق البخار الساخن إلى داخل التربين تحت الضغط.

شمار ادياش التربين بطاقة البخار، ويستخدم هذا الدوران في توليد أنواع أخرى من الطاقة كالكهرباء.



الجليد المتمدد

لعلك لاحظت (أو سمعت عن) قنجر أنابيب المياه في طقس شديد البرودة. والسبب في ذلك أن الماء داخل الأنابيب يتمدد خلال عملية التجمد فيضجها.

خصائص المادة

يُصَنِّعُ الكثير من أواني المطبخ كالْكُفَّاتِ والغَلَايَاتِ ذوات المقابض من الفولاذ واللدائن - الجسم من الفولاذ والبِقِصَّ لِدَاتِي. والسبب البسيط هو أنَّ الفولاذ مُوصِلٌ جيّد للحرارة، فيَسْمَحُ بِإِنْتِقَالِهَا إِلَى الْمَاءِ كَيْ يَغْلِي أَوْ إِلَى الطَّعَامِ كَيْ يَنْضَجَ. أمَّا اللدائن الجيدة العزل، فَتَمْنَعُ وَصُولَ الحرارة إلى أيدينا. فالعزل الجيّد أو المَوْصِلَةُ الجيدة مثل على خاصة معيَّنة من خصائص المادة. بعض هذه الخصائص، كالمَوْصِلِيَّة، يمكننا قياسه؛ أمَّا بعضها الآخر، كالرائحة مثلاً، فبمقدورنا وصفه فقط. باستطاعتك وصف الرِّبَقَاتِ بِتَمْدِيدِ لَوْنِهَا وشكلها، وثلثيها ورائحتها وفذاها.

يَقِيَسُ العُلَمَاءُ خصائص العديد من المواد المختلفة على درجة الحرارة والضغط العاديين كي يستطيعوا المقارنة فيما بينها بدقة.



إدراك المادة بالجسم

الناس في حياتهم اليومية لا يَصِفُونَ الأشياء بالطريقة نفسها كما يفعل العلماء. فنحن في الغالب نَعْتَمِدُ على حواسنا أكثر من اعتمادنا على القياس بالأجهزة. لكن حواس البشر ليست مُتَوَافِقَةً ولا مُسَجِّمة؛ كما إنَّها تعجز عن قياس شِدَّةِ الرائحة المتباعدة عن شيء، كما عن تحديد نوع مذاقه بدقة. وقد يدرك بعض الناس الأشياء بجسمهم بشكل مختلف تماماً عن إدراك بعضهم الآخر لها.

نُستخدِمُ المِثْلَ (الفيدرومتر) لقياس كثافة السوائل. يُقَسَّسُ المِثْلُ في وعاء مملوء بالسائل، وتؤخَّذُ قراءته بتساوية سطح السائل. يظهر المِثْلُ عالياً في سائل كثيف ويغوص أكثر في سائل أقل كثافة. أحياناً تُعْطَى كثافات الجوامد والسوائل والغازات كثافات مُنسوبة إلى الماء (أي كثافات نسبية).

الكثافة

للجسم نفسه من مواد مختلفة كتلة مختلفة، تبعاً لكثافتها. وكثافة جسم ما هي كتلة المستدير المكعب منه بالغرامات. أحياناً تُعْطَى كثافات الجوامد والسوائل والغازات كثافات مُنسوبة إلى الماء (أي كثافات نسبية).

نجم نيوتروني

فلزُّ الأوزيوم هو أكثر مواد الأرض قاطبة، فهو أثقل من الرصاص. يتبرّين وأكثر من الماء بأكثر من ٢٢ مرة. غير أن أكثر مواد الكون هي مادة النجوم النيوترونية. فمقدار رأس دبوس فيها يزود مليون طن.

نجم نيوتروني

مقدار رأس دبوس من نجم نيوتروني

كثافة الماء (النسبية) تساوي ١. فالسوائل الأقل كثافة تطفو فوقه. والسوائل الأكثر كثافة تغوص تحته.



الغازات دوماً تَتَلَفَعُ كَعُقَاظَاتٍ إِلَى سَطْحِ السَّائِلِ لِأَنَّ كَثَافَتَهَا خَفِيفَةٌ جِدًّا لِنِ كَثَافَةِ السَّائِلِ لِلْهَوَاءِ هِيَ ٠.٠٠١٢ فقط.

كحول مُشْتَبِلٌ كثافته النسبية ٠.٨

زيت الأركان كثافته النسبية ٠.٩

ماء كثافته النسبية ١

زئبق كثافته النسبية ١٣.٦

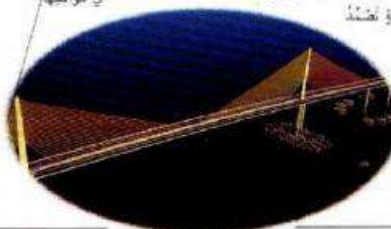
تَقَلُّ شَكْلَتِي مِنْ الرِّصَاصِ يُسَادِي تَقَلُّ شَكْلَتِي مِنْ الشُّعْبِ بِقُوَّةٍ حِجَابٍ بِ ١٣ مَرَّةً، أَوْ تَقَلُّ قِطْعَةً مِنْ خَشَبٍ الْبَلْسَا حِجَابَهَا لِكَبَرِ ٥٦ مَرَّةً.

رصاص كثافته النسبية ١١.٣

شعْب كثافته النسبية ٠.٩

خشب البَلْسَا كثافته النسبية ٠.٤

وظيفة الترح هي تثبيت الكتل في مواقعها



الوزن والكثافة والجسم

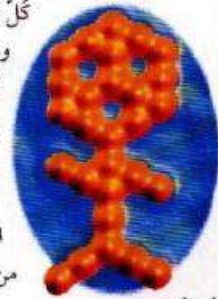
يُمكنك قياس كتلة الشيء بطريقتين: إمَّا بواسطة خُجْمِهِ أو بواسطة كُثْلَتِهِ. فنحن مثلاً، نشترى البَرِّين بِالْجَنِّمِ (بالتر أو بالغانون) - أي بِكَتْمَةِ الْخَبْرِ الَّذِي يَتَّعَلُّهُ وَلَكِنَّا نشترى البطاطا بِالْكَتْمَةِ (بِالْكِيلُوغَرَامِ أَوْ بِالْمِثْلِ) - أي بِكَتْمَةِ الْمَادَّةِ فِي كَيْسِ الْمِطَاطَا. إنَّ حِجْمَ الشَّيْءِ يُمكن تَغْيِيرَهُ بِالضَّغْطِ أَوْ بِالْحَرَارَةِ، لَكِنْ كُثْلَتُهُ تَبْقَى ثَابِتَةً دَوِّماً تَغْيِير. أمَّا وَزْنُ الْجَسْمِ فَهُوَ مَقْدَارُ الْقُوَّةِ الَّتِي تُشَدُّ بِهَا جَانِبِيَّةُ الْأَرْضِ، وَيَتَوَقَّضُ مَقْدَارُ هَذِهِ الْقُوَّةِ عَلَى كُثْلَةِ الْجَسْمِ.

المقاومة (المتانة)

تُعْطَى المَقَاوِمُ مَتْنَةً جِدًّا لَمَّا تُسْتخدَمُ فِي بِنَاءِ الْإِنشَاءَاتِ الضَّخْمَةِ، كَالْجُسُورِ الْمُعَلَّقَةِ فِي الصُّورَةِ الْمُقَابِلَةِ. يُعَلَّقُ مَدْبِدُ الْجِسْرِ بِكُلِّهَا فَوَلَادِيَّةً تَتَبَدَّلُ لَعْنَةً أَمَامَ ثِقَلِ الْجِسْرِ وَمَا يَغْتَرُ فَوْقَهُ. وَتُصَنِّعُ الْأَعْمَدَةُ الَّتِي تَدْعُمُ مِنَ الْخَرَسَانَةِ الْمُسْتَلْحَمَةِ الَّتِي تُشْعِمُ بِقُوَّتِهَا وَمَقَاوِمَتِهَا أَمَامَ قُوَّةِ الْهَضَرِ الْمُؤَثِّرَةِ عَلَى الْجِسْرِ.

البنية الذرية

كُلُّ شَيْءٍ حولنا مِمَّا يُرَى وَيُسَمَع وَيُحَسَّ وَيُذَوَّق يتألف من جسيمات دون المجهرية تُدعى ذرات، وهي من الدقة بحيث يلزم بضعة ملايين منها لتغطية نقطة الوقف في نهاية هذا السطر. وتتألف الذرة نفسها من جسيمات أصغر بكثير. ففي مركز كل ذرة توجد نواة تتضمَّن بروتونات ونيوترونات، وتدور حول النواة في أغلفة (طبقاتية) مختلفة جسيمات تُدعى إلكترونات. البروتونات والنيوترونات أثقل من الإلكترونات بكثير، بحيث إنَّ معظم كتلة الذرة يتركز في النواة. بعض المواد مركبات، كالماء أو السكر، تتألف من جزيئات، والجزيئات بدورها تتركَّب من عدَّة أنواع من الذرات تترابط معًا في مجموعات. وبعض المواد عناصر، كالحديد والكربون، تتألف من نوع واحد من الذرات فقط.

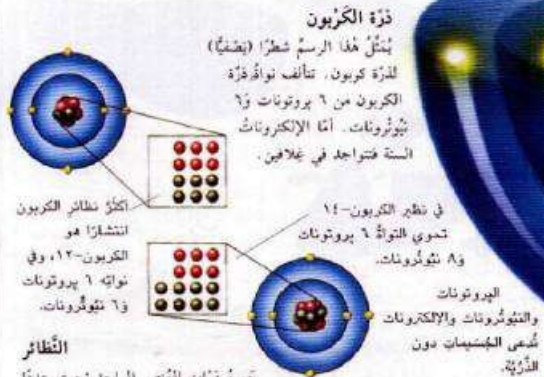


تصوير الجزيء

تُبين الصورة أعلاه ٢٨ جزيء من جزيئات أول أكسيد الكربون، مرتبة لتُشكِّل هيكلًا بشريًا. تصوِّر أنه يلزم أكثر من ٢٠,٠٠٠ هيكل منها لتضاهي غيرَ فعلٍ مُعْدٍ.

البروتونات والنيوترونات والإلكترونات

تحوي نواة الذرة نوعين من الجسيمات: البروتونات والنيوترونات. الغدِّ الذي لنصير ما هو غدِّ البروتونات ذات الشحنة الكهربائية الموجبة في نواته، في حين لا تحمل النيوترونات أيَّ شحنة كهربائية. أمَّا الإلكترونات التي تُدوِّم حول النواة، كالكواكب حول الشمس، فهي ذات شحانة كهربائية سالبة. والإلكترونات ليست كرات جامدة، بل حُرْم من الطاقة تتحرك بسرعة فائقة تكادُ تعادل سرعة الضوء. غدِّ الإلكترونات والبروتونات في الذرة متساوي، وكذلك شحانتها، ممَّا يجعل الذرة متعادلة كهربيًا.



ذرة الكربون

يُمثِّل هذا الرسم شطرًا (بضعة) للذرة كربون. تتألف نواة ذرة الكربون من ٦ بروتونات و ٦ نيوترونات. أمَّا الإلكترونات الستة فتوجد في غلافين.

أكثرُ نظائر الكربون انتشارًا هو الكربون-١٢، وفي نواته ٦ بروتونات و ٦ نيوترونات.

في نظير الكربون-١٤، تحوي النواة ٦ بروتونات و ٨ نيوترونات. البروتونات والنيوترونات والإلكترونات تُدعى الجسيمات دون الذرية.

النظائر

جميع ذرات العنصر الواحد تحوي عددًا مماثلًا من البروتونات؛ لكنَّ عدد النيوترونات في بعضها قد يختلف، وتُسمى جميع ذرات العنصر جسيمات نظائر. فذرة نظير الكربون-١٢، مثلاً، تتضمَّن ٦ بروتونات و ٦ نيوترونات، بينما تحوي نواة نظير الكربون-١٤ نيوترونين إضافيين؛ وهو ذو فاعلية إشعاعية. وتُعرف النظائر ذات الفاعلية الإشعاعية بالنظائر المشعَّة.

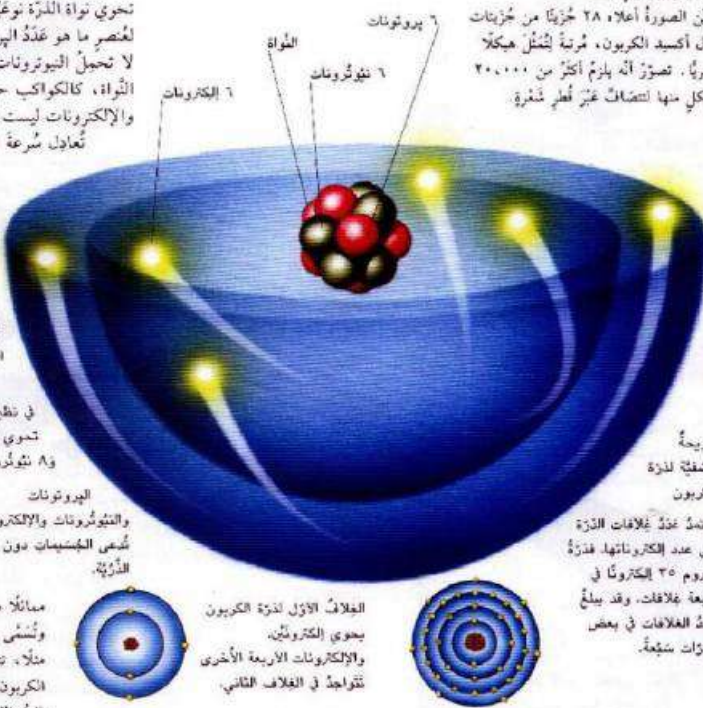
أبعاد الذرة

الذرات أصغر من أن تمثلها شكيلة الإنسان. فسطر الذرة، الذي يُقارب الأنستروم، يعني أن المليمتر يسع لـ ١٠ ملايين ذرة مُتصافَّة جثًا إلى جنب. ورغم صغرهما اللائق هذا، فإنَّ الذرات تتألف من



معظمها من فراغ، فالإلكترونات بعيدة جدًّا عن النواة. ولو نُشِّقِل النواة ونُضِجُم غرة المضرب، لكانت الذرة تُشكِّل بيبي الإناثير شتيت، ناطحة الشحابة العملاقة في نيويورك.

تُغطِّي الذرة فراغًا هائلاً - حتى في الذرات الملوَّنة من جسيمات كثيرة.



شريحة
نصفية للذرة
الكربون

يُقدِّم غدِّ غلافات الذرة على عدد إلكتروناتها. فذرة البروم ٣٥ إلكترونًا في أربعة غلافات. وقد يبلغ عدد الغلافات في بعض الذرات سبعة.

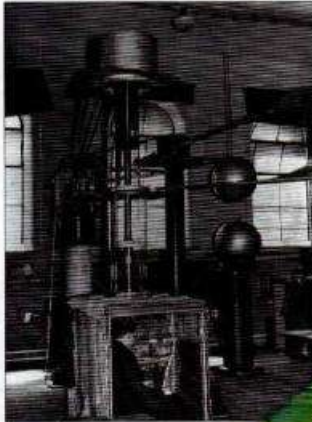
الغلاف الأول للذرة الكربون يحوي إلكترونين، والإلكترونات الأربعة الأخرى تتواجد في الغلاف الثاني.



جون دالتون

الفيلسوف اليوناني ديموقريطس (حوالي ٤٦٠-٣٦٦ ق.م.)، ارتأى أنَّ العالم يتألف من جسيمات دقيقة لا تقبل الانقسام أسماها ذرات. وظلَّ مفهومه هذا موضوع نقاشي على مدى مئات السنين. وفي العام ١٨٠٨، تقدَّم الكيميائي البريطاني جون دالتون (١٧٦٦-١٨٤٤)، بناءً على تجارب أجراها، بنظرية تقاضها أنَّ كُلَّ عنصر كيميائي يتألف من ذرات مُتماثلة، وأنَّ العناصر تختلف لأنَّ ذراتها مُختلفة. وقد عُرِفَت هذه النظرية منذئذٍ بالنظرية الذرية لـ دالتون.





المخترعون

جون كوكروفت (١٨٩٧-١٩٦٧)
والرئيس والتون (١٩٠٣-) كانا
أول من طور مسارعا
للجسيمات عام ١٩٣٢، وبنا
بذلك جائزة نوبل للفيزياء.
عام ١٩٥١. في الصورة
أعلى، يظهر الرئيس والتون
جالسا داخل حجرة المعد، حيث
تكتشف الجسيمات. الأنبوب الطويل
فوق الشجرة هو الأنبوب المسارع، والقبض
الشمعي الشكل فوقه هو مركز انطلاق الجسيمات.



الجسيمات دون الذرية

البروتونات والنيوترونات والإلكترونات في الذرة إن هي
إلا ثلاثة جسيمات أساسية من أكثر من ٢٠٠ جسيم دون
الذري معروفة اليوم. ويواصل العلماء اكتشافات
جسيمات جديدة واصطناع أخرى، مستخدمين آلات
عالية القدرة، تدعى مسارعات الجسيمات لتعطيم
الذرات والجسيمات دون الذرية، على سرعات
عالية جدا. وهم يطلقون على هذه الجسيمات
أسماء غريبة عجيبة مثل كاؤن وطاقون وإيسيلون وتايرون
ولاندا إلى غير ذلك.



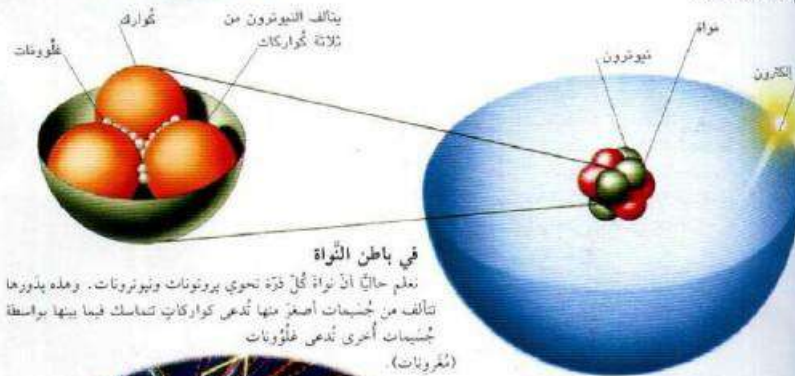
إرنست رذرفورد

في العام ١٩١١،
اكتشف الفيزيائي
البريطاني النيوزيلندي
المولد، إرنست
رذرفورد (١٨٧١-
١٩٣٧) أن للذرة
مركزا كثيفا دقيقا تتركز
فيه كتلتها هو النواة. إذ
كان رذرفورد وزملاؤه يقدفون رقيقة من الذهب
بجسيمات ألفا الموجبة الشحنة، التي يتألف
جسيمها الواحد من بروتونين ونيوترونين، وجدوا
أن معظم الجسيمات تخترق الرقيقة دون تغيير
مسارها، بينما ينحرف بعضها عن مساره، في حين
أن القليل منها عاد مرتدًا إلى الوراء. فنتج
بذلك أن شحنة الذرة الموجبة تتركز في
نواة صغيرة هي سبب تلك الانحرافات،
وأن الذرة بمعظمها فضاء حار.

مسار الجسيمات

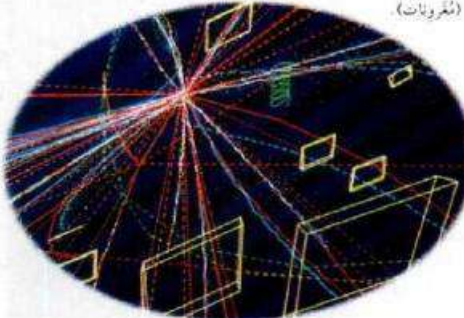
في المسارعات، كهذا السنكروترون (إلى اليسار)، ترسل
حزم من الجسيمات دون الذرية في مدارات دائرية. يفعل
كهزم تقطعات بالغة القدرة، وتسرع بواسطة نبضات كهربائية.
وعندما تبلغ الجسيمات سرعة كافية، تستخرج وتوجه لتصادم بعضها
مع بعض. ويشرح العلماء نالجا تحليل الجسيمات الجديدة التي تنتج
من هذه التصادمات.

الجسيمات دون الذرية
عام ١٨٩٧، اكتشاف ج. ج. طومسون
(١٨٥٢-١٩١٤) الإلكترون
عام ١٩٠٩، فانس زوبرت طليكان
(١٨٦٨-١٩٥٢) الشحنة الموجبة
للإلكترون
عام ١٩١١، اكتشاف إرنست رذرفورد
(١٨٧١-١٩٣٧) نواة الذرة
عام ١٩١٣، اكتشاف ألبيرت بور (١٨٨٥-١٩٦٢)
للغلافات الإلكترونية
عام ١٩٣٢، اكتشاف جيمس شادويك
(١٨٧١-١٩٦٢) النيوترون
عام ١٩٦٣، نشر موري غراسمان
(١٩٢٩-) بوجود الكواركات
شعاع الجسيمات في حجرة الفقاعات.



في باطن النواة

نعلم حاليًا أن نواة كل ذرة تحوي بروتونات ونيوترونات. وهذه بدورها
تتألف من جسيمات أصغر منها تدعى كواركات تتساك فيما بينها بواسطة
جسيمات أخرى تدعى غلوونات
(مُعرّيات).



مسالك الجسيمات

كثيرًا ما يستخدم العلماء كاشفات إلكترونية، لتحديد
مسالك الجسيمات المؤلفة في التصادمات داخل
المسارعات. وتعالج حاسوب المعلومات المجمعة
ويعرض المسالك على شاشة. ومن خصائص تلك
المسالك يسطيع العلماء تحديد كتل الجسيمات التي
رُسنتها وبنيتها الكهربائية. فالمسلك اللولبي
الأخضر مثلا، في الرسم المقابل هو للإلكترون
خفيف الطاقة.

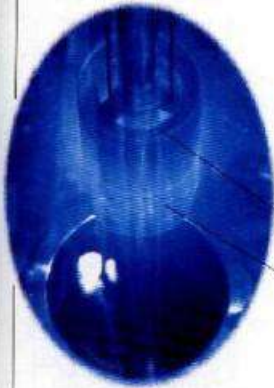
لمزيد من المعلومات انظر

النشاط الإشعاعي (الفاعلية الإشعاعية)
ص ٢٦
الترابط الكيميائي ص ٢٨
العناصر ص ٣١
النيوترون ص ٤٠
نظارة النوية ص ٣٦
الطوء ص ١٩٠
حقائق ومعلومات ص ٤٠٢

النشاط الإشعاعي

التوقع الإشعاعي

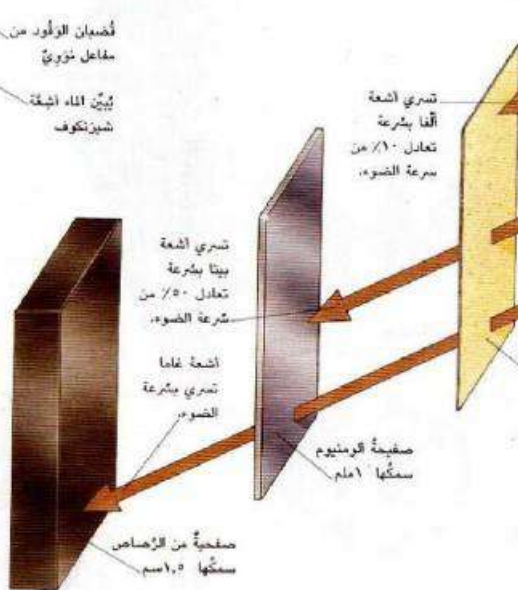
تُخزن المادة المشعة غالباً في الماء، لأن الماء يعمل كدرع يمتص الإشعاع. وقد اكتشف الفيزيائي الروسي، بافل شيرنكوف، أن مرور الجسيمات عبر الماء يجعله ينبعث ضوءاً أزرق (سُمي أشعة شيرنكوف) فقال باكتشافه هذا جائزة نوبل.



قُسمان الولود من
مفاعل نووي
يُبيّن الماء اشعة
شيرنكوف

القدرة الاختراقية

تنبعث النظائر المشعة ثلاثة أنواع من الإشعاع هي أشعة ألفا وبيتا وغاما، وجميعها تشكل خطراً على الكائنات الحية لأن بإمكانها العبور إلى الأنسجة الحية وإعطائها: فإذا تعرّض أحد القصور من الإشعاع تعرّضت حياته للخطر. والمعلوم أن أشعة ألفا هي الأقلّ ضرراً فحسبها لا تستطيع اختراق صفيحة رقيقة. كما إنّ جسيمات بيتا تتغلّز صفيحة معدنية ليصّدها. أمّا أشعة غاما، المادة الاختراقية، فلا يُوقفها إلا صفيحة سميكة من الرصاص أو جداراً من الخرسانة.

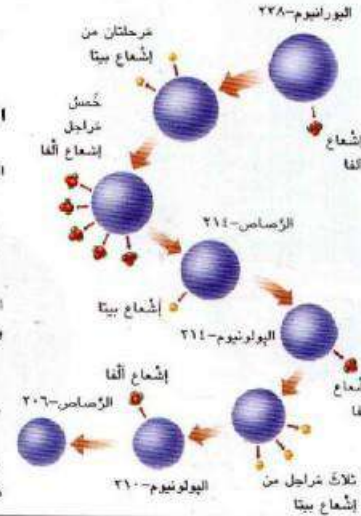


النشاط الإشعاعي

عام ١٨٩٦ اكتشف أنطوان بيكريل (١٨٥٢-١٩٠٨) النشاط الإشعاعي عام ١٨٩٨ اكتشف ماري كوري (١٨٦٧-١٩٣٤) وزوجها بيير كوري (١٨٥٩-١٩٠٦) الراديوم والبولونيوم عام ١٩٣٤ اكتشف بافل شيرنكوف (١٩٠٤-) أشعة شيرنكوف عام ١٩٣٤ برهنت آيرين جوليوت كوري (١٨٩٧-١٩٥٦) ابنة ماري وبير، وزوجها فردريك (١٩٠٠-١٩٥٨) أن النشاط الإشعاعي يمكن إحداثه اصطناعياً.

أشعة ألفا هي شق من الجسيمات الموجبة الشحنة، يحوي كل جسيم منها بروتونين ونيوترونين. أشعة بيتا هي شق من الإلكترونات. أشعة غاما هي نوع من الأشعة الكهرومغناطيسية.

يُفكّ الراديوم إلى جسيمات من ثوابته المُشعّية إشعاعاً، بين الرسم أمعاء بشفة مراحل فقط من هذا الانحلال.



الاضمحلال الإشعاعي

البرانيوم-٢٣٨، أكثر نظائر البرانيوم انتشاراً، تحوي نواته ٢٣٨ جسيماً يتخفف عددها مع انبعاث الإشعاع، ويحدث ذلك في سلسلة من المراحل يتكوّن في كلّ منها عنصر جديد. يدعى مُعدّل هذا الاضمحلال الإشعاعي مُعدّل النصف، وهو الزمن اللازم لاضمحلال نصف ذرات المادة المشعة. إنّ مُعدّل النصف للبرانيوم-٢٣٨ هو ٢٥٠٠ مليون سنة، لأنّ أيّة كمية من البرانيوم-٢٣٨ تحتاج إلى ٢٥٠٠ مليون سنة ليضمحل نصف ذراتها إشعاعياً.

ماري كوري

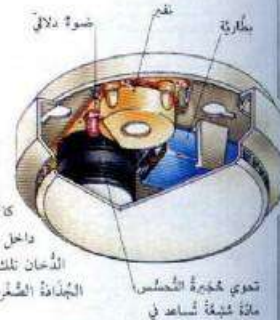


اكتشف الفيزيائي الفرنسي، أنطوان بيكريل، الفاعلية الإشعاعية للبرانيوم عندما لاحظ تفتّحاً غير متوقّع في لوحة فوتوغرافية كانت على مقربة من أملاح البرانيوم. إثر ذلك واخت ماري كوري وزوجها بيير يستقصيان البرانيوم، فوجد أن البولندي، حام البرانيوم، هو على درجة من الفاعلية الإشعاعية تُرحي بتواجد عنصر مُشع آخر بين مقوماته. وكان أن وجدوا عنصرين هما الراديوم والبولونيوم. وتقاسم بيكريل وماري وبير كوري جائزة نوبل للفيزياء عام ١٩٠٣ لِعزلهم عنصر الراديوم. وقد ماتت ماري كوري بداء اللوكيميا (سرطان الدم) ربما بسبب تعرّضها المفرط للإشعاع!



القائمة والمعلقات بدمعان الأشعة من تلويث الثياب والشعر.
تقي العامل من الأشعة جدران زجاجية مؤمنة.

الاستخدامات المفيدة للإشعاع
الأشعة المنبعثة من المواد المشعة قد تكون قاتلة، لذا يجب التعامل معها بعناية بالغة. وهي قد تُستعمل لأغراض نافعة، كما في التطبيقات الطبية ذات البقاريات النووية التي تُدوم لمدة أطول بكثير من البقاريات العادية. كذلك فإن الأمراض السرطانية تُكتشف وتُعالج باستخدام الإشعاعات.



تحتوي خلية المفاعل على مادة مشعة تُساعد في اكتشاف الأعطال.

أجهزة الإنذار من الدخان

بحري الكثير من أجهزة كشف الدخان مصدراً مشعاً ضعيفاً كالأمريسيوم-241. إن إشعاعات هذا العنصر تؤين الجزيئات داخل خلية التحسس مُرسلة تياراً كهربائياً خفيفاً. فإذا دخل الدخان تلك الخلية، تعطلت الأيونات ويُخفّض التيار، فتُحسّس الجهدافة المشعة هذه الانخفاض وتُطلق نغمة الإنذار.



عداد جيجر

عداد جيجر يكتشف وقيس كمية الإشعاع. وهو يحمل اسم هانز جيجر (1882-1945)، الفيزيائي الألماني الذي أنجزه بشكله الحالي. يُعدّ البشائر الكثيف بالغاز على ضغط خفيف، وهذا الغاز يتأين بالإشعاع مبتعاً إلكترونات كهربائية ينتجها إبرة المقياس أو سرعة التناكبات مُحددة كمية الإشعاع.

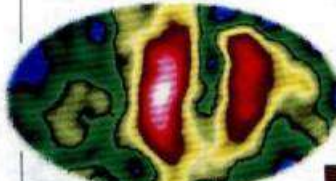
مناولة المواد المشعة

يجب معاملة المواد المشعة بعناية بالغة. ففي الصناعة النووية يعالج العاملون هذه المواد من خلال تقنيات مرتجلة في صندوق مُدرع. وحينما يضطرون إلى مناولة تلك المواد الخطرة خارج الغرف المعزجة فيها، يستخدمون آلات مُعدّة التحكّم تُحاكي عقل أيديهم. ويحصل جميع العاملين في المحطات النووية شارات صفراء خاصة تُسمى مقياس الجرعات، تستدلّ كمية الإشعاع التي يتعرضون لها خلال فترة زمنية مُعينة.



الشفط المشع

تحتوي محطات القدرة النووية كميات كبيرة من المواد المشعة لا خطر منها عادة، لكن فيها خطر دائم، أسوأ الحوادث النووية العالمية كان التجارب مُفاعل شيرنوبيل. بأوكرانيا، في نيسان 1986، فالنواة المشعة التي تفلّقت في الهواء عادت لاحقاً إلى الأرض لتساقط مشعة، مُلوثة مناطق شاسعة من أوروبا وآسيا. وتُبين الخارطة المُقابلة مناطق التناكبات الإشعاعي في العالم بعد عشرة أيام من الانفجار.



الرغم بالنظائر المشعة

عندما تُشعّل بعض النظائر المشعة في الجسم، تصبح في أعضاء مُعينة فترقبها وتُدرّجها، منها يُستعمل للأطباء المُختصين فحوصها. كما إن الأشعة التي تبعثها تلك النظائر قد تُكتشف أيضاً الأنسجة المُعطوبة. في الصورة المُعطّلة الأوران لقلب بشرى أعلاه، يُظهر النسيج المعطوب على شكل بقعة (خضراء) في اليسار الصورة.

لمزيد من المعلومات انظر
الحيّة الذرية ص 24
الترابط الكيميائي ص 28
العناصر ص 31
المعادن ص 47
الطاقة النووية ص 136
القلب الكهربائي ص 192
حقائق ومعلومات ص 407

التاريخ بالكربون المشع

في ألبسة الحيوانات والنباتات في نسبة معروفة من نظير الكربون المشع (الكربون-14). وعند موت هذه الكائنات يتوقف تناوّلهم لمزيد من الكربون، وتستمرّ كمية الكربون-14 طبعاً بالتناقص ببطء معروف (هو عمر النصف). وباستخدام هذا المُعدّل، يُمكن تقدير عمر المواد العضوية القديمة بقياس كمية الكربون-14 المُتبقيّة فيها. إن عمر البطارية المشعّة هذه المُستخدمة للمياه، هو حوالي 2500 سنة.



العلاج بالإشعاع

يُعالج المرضي المُصابون بداء السرطان بالإشعاع. في هذه المكنة، تُرَفّق أشعة غاما المُنبعثة من نظير كوبالت-60 على المنطقة المُصابة لقتل خلاياها ومنع السرطان من الانتشار إلى مناطق أخرى من الجسم. كما تُستخدم أشعة غاما أيضاً في تعقيم المُعدّات الطبية.

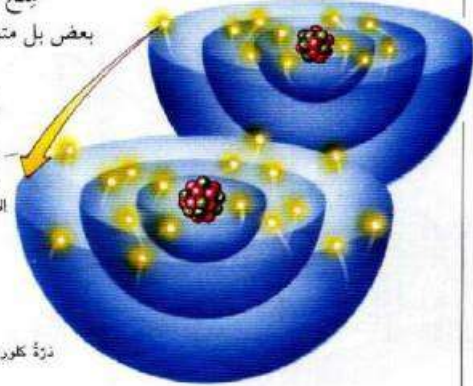


التَّرابُط الكيماويّ

ذرة صوديوم

يُلح الطعام تُوَلِّفه ذرّات الصوديوم والكلور. وهي ليست مُجرّد خليط بعضها مع بعض بل متحدّة ومتماسكة معاً بروابط كيماويّة. والروابط هذه بمُختلف أنواعها تشمّل حركة الإلكترونات في الغلافات الفُصوى للذرّات والإلكترونات نفسها يُطرق مُتباينة. في الملح، مثلاً، تمنحُ الذرّات إلكترونات (كما الصوديوم) أو تتلقّاها (كما الكلور). وهذا يشكّل ما يُعرف بالروابط الأيونيّة. أمّا في مركّبات أخرى، كالماء، فالذرّات تشارك الإلكترونات فيما بينها مُشكّلة ما يُدعى بالروابط الإسهاميّة. أمّا في الفلزّات، فالإلكترونات تُسري حول جميع الذرّات فيما يُعرف بالروابط الفلزّيّة. فالذرّات المختلفة المتحدّة والمتماسكة بعضها مع بعض بهذه الروابط المختلفة تُؤلّف ملايين المواد المتنوعة المتباينة المتواجدة على الأرض.

ذرة كلور



التكاوّن

التكاوّن هو عدّد الروابط التي يُمكن للذرة أن تتحد بها مع ذرة أخرى. ولكل ذرة رقم يُسمّى ذلك برقم التكاوّن. فذرة الصوديوم، مثلاً، رقم تكافؤها واحد إذ إنّ غلافها الخارجيّ يحوي إلكترون واحد، بينما يضمّ غلافها الثاني مجموعة ثمانية. فهي لذا تُترجّ إلى الترابط بهذا الإلكترون مع ذرة أخرى (كما في كلوريد الصوديوم) وتبقى هي بمجموعة ثمانية مُستقرّة. أمّا ذرة الكربون فلهي أربعة إلكترونات في غلافها الخارجيّ، ويملأ دورها الترابط مع أربع ذرّات أخرى لتكوين مجموعة ثمانية مُستقرّة. وهكذا فإنّ رقم تكافؤها يساوي أربعة. هذا ولتجسّد الذرّات تكافؤ مُختلف، فذرة الحديد، مثلاً، تستطيع الترابط مع ذرتين أخريين أو ثلاث.

ذرة الصوديوم

لقد خسرت ذرة الصوديوم إلكترونًا سالب الشحنة فاصبحت أيونًا موجب الشحنة يُدعى كاتيونًا (هابطة).

ذرة الكلور

بترابط الذرّات يزداد استقرارها، وتكوّن عادةً أكثر استقرارًا عندما يحوي غلافها الخارجيّ ثمانية إلكترونات تشكّل ما يُسمّى الثمانية المُستقرّة.



بلورات الملح

رابط أيونيّ

كاتيون الصوديوم

أنيون الكلور

وككتبت ذرة الكلور إلكترونًا فاصبحت بذلك أيونًا سالب الشحنة يُدعى أنيونًا (صاعدة).

البنية الأيونية

في مُركّب أيونيّ ككلوريد الصوديوم، تُنظّم جميع الأيونات في هيكلية مُنظمة تُدعى هيكلية أيونيّة مُهيكلّة. فبلورات الملح مُشكّلات، نيمًا للبنية الأساسيّة للشبكة. إنّ جميع المركّبات الأيونية تشكّل شبكات، لكنّ نسق النظام أيوناتها يختلف من شبكة إلى أخرى وهذا يُعطي الشبكة بنيةً مُختلفة، والبطورة شكلًا مُعيّنًا مُميّزًا.

الروابط الأيونية

يتمّ الترابط الأيونيّ عندما تكتسب الذرة أو تُخسّر إلكترونًا أو أكثر من إلكترونات غلافها الخارجيّ الأقصى. وهي بذلك تصبح مشحونة بالكهرباء، فتُسمّى أيونًا. والأنيونات إمّا هابطة (كاتيونات) أو صاعدة (أنيونات). فالذرة التي خسرّت إلكترونات تصبح هابطة (كاتيون) أو أيونًا موجب الشحنة، والذرة التي اكتسبت إلكترونات تصبح صاعدة (أنيون) أو أيونًا سالب الشحنة. وهذه الشحنتان المتضادة كهربائيًا تجذب الأيونات بشدّة بعضها نحو بعض؛ لذا فإنّ مُعظم الروابط الأيونية مُنيعة من العسر جدًّا فشقّها. وهكذا، فالمركّبات الأيونية هي غالبًا من الحوايد، ولا تتضهر إلّا على درجات حرارة عالية جدًّا. وعند اتّحاد ذرّات الصوديوم والكلور، تُكوّن روابط أيونيّة فيما بينها، تصبح المُركّب الأيونيّ كلوريد الصوديوم (ملح الطعام).

لينوس بولينج

وُلد لينوس بولينج، الكيميائيّ الأمريكيّ، عام ١٩٠٦. وخلال الثلاثينيات من القرن العشرين، طوّر نظريّات مُهمّة حول الترابط الكيماوي والتركيّب الجزيئيّ، وقام بقياس مقادير الطاقة اللازمة لتكوين الروابط الكيماوية وزواياها، كما قاس المسافات بين الذرّات. وقد نال بذلك جائزة نوبل للكيمياء عام ١٩٥٤. وفي عام ١٩٦٦، مُنح أيضًا جائزة نوبل للسلام تقديرًا لجهوده في وقف تجارب القنابل النووية.

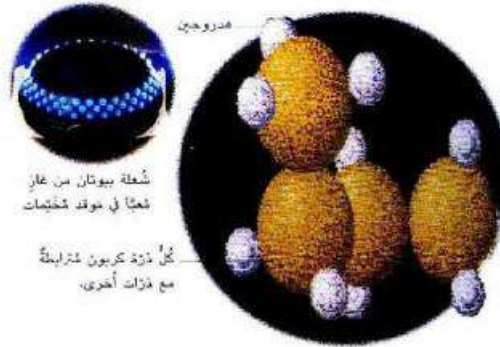


الروابط الإشهادية

كثرة من أنواع الذرات لا تخسر (أو لا تكسب) إلكترونات بسهولة لتشكل روابط أيونية، فستعوض عن ذلك بمشاركة الإلكترونات فيما بينها. وتتم هذه المشاركة بأزواج تدعى أزواجاً (إلكترونية). وهذا النمط من الترابط يُسمى رابطة إشهادية، كما يُدعى أصغر جزء من المركب ذي الروابط الإشهادية جزيئاً. إن قوى الجذب التي تُشد هذه الجزيئات بعضها إلى بعض ضعيفة إلى حد بعيد، لذا نجد معظم المركبات الإشهادية الغازات أو سوائل. وهي ذات نقاط انصهار وجليان منخفضة لأن معظم الروابط بينها لا يستلزم طاقة كبيرة.

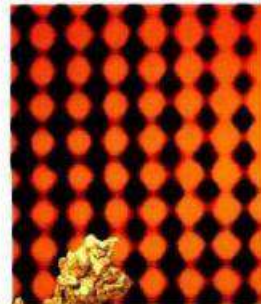
الجزيئات التساهمية

تُبنى معاداة الشكل الحاسوبية هذه بنية مُجسّمة للمركب الكربوني البنولان (غاز الفوارير). فالبنولان مُركّب تساهمي نموذجي، وسائل يتحول بسهولة إلى غاز لأن جزيئاته مُترابطة فيما بينها بقوى ضعيفة، تُدعى قوى فان دير فالز.



الروابط الفلزية

ترابط الإلكترونات في الغلاف الخارجي للذرات الفلزات ترابط راجح، لذا فهي تقوى في جمل أو 'بحر' مُشترك من الإلكترونات مُكوّنة ما يُعرف بالترابط الفلزي. وهذا الجمل من الإلكترونات يمكنه أن يُشرب بحرية خلال جميع الذرات، وهذا يُفسّر كون الفلزات مُوصّلات جيّدة للحرارة والكهرباء. فعندما تُسلط الحرارة أو الكهرباء على جزء من الفلز، تحملها الإلكترونات بسرعة إلى جميع الأجزاء الأخرى.

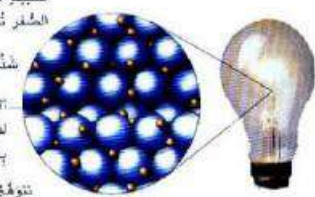


المشفر لملئ ذرات الذهب

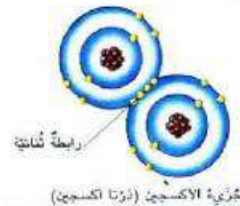
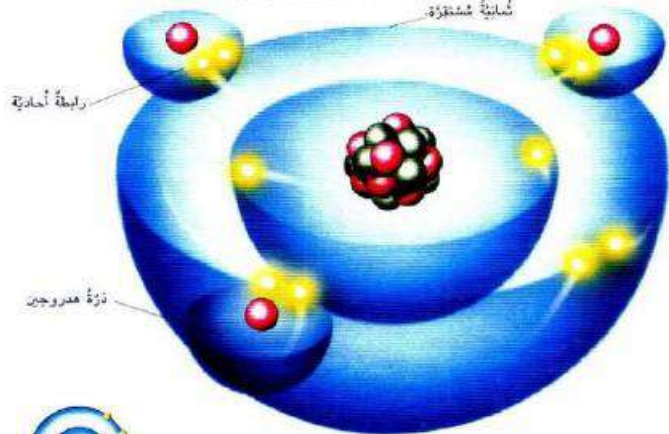
شبكة ذهب مُتبلّرة

الإلكترونات الخارجية للذرات الفلزات تتحول بحرية من ذرة إلى أخرى

تتولد الفلزية للعديد من المشجعة حلاً ينشأ التيار الكهربائي عثرها.



في الغلاف الخارجي لذرة الهيدروجين خمسة إلكترونات وهي تترايط مع ثلاث ذرات من الهيدروجين لتؤلف شبيكة ششقرية.



الروابط المُزوّجة

في الروابط الإشهادية تتشارك الذرات أحياناً بزوجين من الإلكترونات بدلاً زوج واحد. فحزبي أكسجين الهواء، مثلاً، يتألف من ذرتين مُترابطتين برابطتين ششقرية (مُزوّجة).

الروابط الهيدروجينية

يتألف جزيء الماء (H₂O) من ذرتي هيدروجين مترابطتين مع ذرة واحدة من الأكسجين برابطتين إشهاديتين. وبالإضافة إلى تماسكها بقوى فان دير فالز، فإن جزيئات الماء تترايط أيضاً بعضها مع بعض بروابط هيدروجينية. ويحصل هذا الترابط بانجذاب ذرات الهيدروجين الموجبة الشحنة نوعاً، إلى ذرات الأكسجين، السالبة الشحنة نوعاً. وتكسب ذرات الأكسجين الشحنة السالبة الفضيلة لأنها تجذب إلكترونات الترابط الإشهادي بقوة أكبر ممّا تفعل ذرات الهيدروجين.



بنية الفلزات

تتراسف ذرات الفلزات مُفوقاً مُنظمة التوافق، يُلدّها بحر من الإلكترونات في شبكة فلزية مُهيكلة. ففي بحر الإلكترونات هذا لا تترايط الذرة مع الذرات المجاورة، بل تتحول الذرات بحرية، لكن تتلّك دوماً متماسكة تُشكّل روابط قوية في مواقعها الجديدة. وهذا يُفسّر قابلية الفلزات للتشبيك والتطريق.



لمزيد من المعلومات أنظر

- البنية الذرية ص ٢٤
- البُورلات ص ٣٠
- التفاعلات الكيميائية ص ٥٢
- توصيف التفاعلات ص ٥٢
- المركبات والتزبيعات ص ٥٨
- كيمياء الماء ص ٧٥
- الكهرباء والتيار ص ١٤٨

البُورَات

إذا تفحصت قليلاً من الشُّكْر بعدسة مكبرة تَر مَكَبَات دَقِيقَة زجاجيّة المظهر هي بُلُورَات الشُّكْر. الحجارَةُ الكريمة، كالياقوت والضمير هي بُلُورَات أيضًا. إنَّ مُعْظَم الجوامد، بما فيها الفلزَّات، تتألّف من كمّيَّات كثيرة من البُلُورَات قد لا يمكن رؤيتها أحياناً لأنها أصغرُ من أن تَرى، أو لِشِدَّة تَلَاوُحها وتلاصقها. لكنَّ البُلُورَات في الصخور كثيراً ما تكون واضحة للعيان رُغم أنها غالباً لا تتخذ شكلاً مُحدَّداً لتراصّها معاً. أمّا المُتنامي منها بحريّة في الفجوات الصخرية فيتخذ أشكالاً مُنتظمة جميلة. هنالك سبعة أشكالٍ أو أنظمتٍ بُلُوريّة (مُبيّنة أدناه)، وهي تعكسُ الترتيب أو النسق البلوري للذرات أو الأيونات التي تُؤلّف البلورة. والعلماء يتفصّلون هذا النسق بأشعة إكس (الأشعة السينيّة).



ألوان البُلُورَات

من البُلُورَات ما تُلّهُ تقريباً ذو لونٍ واحد، كالكبريت؛ لكنَّ المَرُوء أو الكوارتز (ثاني أكسيد السليكون) مُتباين لون البُلُورَات لاحتوائه شوائب مُتّوَعَة. فالمرُوء النقي شفاف ويُدعى البُلُور الصخري. أمّا غير النقي فقد يكون أبيض (كالمرُوء اللبني) أو قُرَاقِشِي (كالمرُوء الوردي) أو أصفرَ بُيَوتِي (كالسُفْرين). أمّا النوع الأخراني (الشمسُت) فلأنّه ناتج أساساً من الحديد.

البُلُورَات السائلة

إنَّ ما تُشاهد في واجهة الشّامات والحاسبات



الرُّقْعِيّة يتألّف من بُلُورَة سائلة شُفّافَة معصورة بين صفيحتين من الرُّجَاج في لَبِط مُعَيّن. وعندما يَمُرّ التيار الكهربائي عبر البُلُورَة تبدو البُلُورَة مُشوّدة في القُطْع المُراد إبراز الرقم الصحيح بها، بينما تظلّ القُطْع الأخرى شُفّافَة. وهكذا يتمُّ العَرْض بالبُلُورَة السائلة.

الانتشاق والتفكّل

عند تفسّع البُلُورَات يلاحظ أنّها تتعلّق غالباً بِشِوَاذَة مُستويات مُعيّنة ذات علاقة بالنسق البلوريّ الأساسيّ، فالميكانيكا، مثلاً، تتعلّق بصقائع دَقِيقَة بِشِوَاذَة قاعدة البُلُورَة.



البيجاميّات

بُلُورَات البِجَامِيّات، وهو صخر ناريّ، كبيرة لانه كان قد برد ببطء، أمّا عدم انتظام شكل البُلُورَات فعائد إلى أنّها كانت قد تشكّلت من راسب بعضها إلى بعض لا في خَبَرٍ حَرّ.



الثَّوِيل (إلى اليسار) ذو تماثلٍ مُعْطَفِيّ.

الأرغود ذو تماثلٍ سداسيّ.

الفلينا (خامة الرصاص) ذات تماثلٍ مُكَبَّرِيّ.

المَرُوء (الكوارتز) ذو تماثلٍ ثلاثيّ.



الألمنيوم ذو تماثلٍ ثلاثيّ للثلث.



الجيش ذو تماثلٍ أحاديّ للثلث.



الايذوكراز ذو تماثلٍ رباعيّ.

تَنْمِيَة البُلُورَات

تتأبى هذا النمط من البُلُورَات المختلفة خصل من بُلُورَات كبريتات الحديد الشَّافِوِيّة (السِّيَّة) وبُلُورَات كلوريد الكوبالت (الفاتحة الزُّرْقَة)، وبُلُورَات نترات النحاس (الفاتحة الزُّرْقَة). إنّ شُكْلَة البُلُورَات عمليّة شَهْلَة يَتِمُّكَ إجراؤها بِمُعلِن خيط في مُحلول مُركّز من الماء والشُّكْر أو من الماء وبُلُورَات الجِزَارَة (كبريتات النحاس).



شَخْطَة بُلُوريّ لأحد البروتينات بأشعة إكس.

وليام براج

وليام هنري براج (١٨٦٣-١٩٤٢) وابنه وليام لورانس براج (١٨٩٠-١٩٧١) كانا أوّل من درس بِنْيَة البُلُورَات بالأشعة السينيّة (أشعة إكس). وقد نالا جائزة نوبل للفيزياء عام ١٩١٥ لعمليتهما هذا. عند إقرار حُرْمَة من أشعة إكس عبر بُلُورَة تُسَقِّط نَمَطًا نَسَقِيًّا على صفيحة فوتوغرافيّة، يُدعى المُخَطِّط البُلُوريّ؛ ولكنَّ بُلُورَة مُخَطِّطها الخاص بها. وهذا النمط يكشف بِنْيَة البُلُورَة الداخليّة للبُلُورَة وتَنَسّق ذراتها أو أيوناتها.



الأنظمة البُلُوريّة

الأنظمة البُلُوريّة السبعة مُبيّنة أعلاه. والمعروف أنّ البُلُورَات الكاملة والثامّة الشكّل نادرة. لكنّ مهما كان شكّل البُلُورَة فإنَّ بالإمكان قياس تماثلها. وهذا يُساعد العلماء على تعرّف هُويّتها.

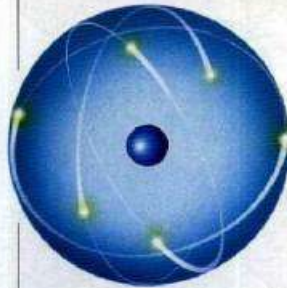
لزيد من المعلومات انظر
حالات المادة من ١٨
الترابط الكيميائي من ٢٨
الكبريت من ٤٥
الألواح من ٧٣
كيمياء الماء من ٧٥
الصخور والمعادن من ٢٢١
حقائق وتعليمات من ٤٠٢

العناصر

تتألف السبيكة الذهبية من نوع واحد من الذرات هي ذرات الذهب، وهذا يعني أن الذهب عنصر. والمعروف أن معظم الأشياء في الكون تتألف من مجموعات مؤلفة من الذرات المختلفة، تدعى مركبات. قلة من العناصر فقط يمكن أن تتواجد في حالة نقيّة، كالذهب والتحاس والفضة. لقد تمّ حتى اليوم تعرف ١٠٩ عناصر، يتواجد منها طبيعيًا ٨٩. وكان تمّ اكتشاف عشرة عناصر قبل القرن الثامن عشر، واكتشف معظم الباقي في القرنين الثامن عشر والتاسع عشر حين بدأ الكيميائيون جدًّا بتقصي العناصر والمركبات الكيماوية. وقد أصبح الجدول الدوري اليوم يضم ٢٠ عنصرًا اصطناعيًا لا تتواجد في الطبيعة؛ جميعها ذو فاعلية إشعاعية، وبقاء بعضها لا يتجاوز بضعة أجزاء المليون من الثانية.



نجم ينقذ



الإلكترونات
السنة للذرة
الكربون لتدوم
حولها باستقرار.
والأربعة منها في
الغلاف الخارجي
جاهزة للتفاعل
مع ذرات أخرى.

الذرات

جميع ذرات العنصر تحوي الأعداد نفسها من الإلكترونات والبروتونات. وهذا يجعل كل عنصر فريدًا كيميائيًا.

لمزيد من المعلومات أنظر
التيبة الذرية ص ٢٤
النشاط الإشعاعي ص ٢٦
الجدول الدوري للعناصر ص ٣٢
المركبات والمزيجات ص ٥٨
حقائق وتعلّيمات ص ٤٠٢

عناصر في قشرة الأرض

- عناصر ج. ثابتة
- البوتاسيوم
- المغنسيوم
- الصوديوم
- الكالسيوم
- الحديد
- الألمنيوم
- السيليكون
- الأكسجين



العنصران الأكثر شيوعًا في الكون كمجموع، وهما الهيدروجين والهيليوم. فهما العنصران الأساسيان في النجوم، إذ يشكلان ٩٨ في المئة من مادتها. أما في القشرة الأرضية، فتعبر الأكسجين هو الأكثر وفرة بين جميع العناصر وتليها السيليكون، حيث يشكلان معًا حوالي ثلاثة أرباع كمّيات القشرة. والمعلوم أن العناصر الأكثر تواجداً في جسم الإنسان هي الكربون والهيدروجين والأكسجين لأنها تؤلّف معظم المركبات في جميع خلايا الجسم.

العناصر القديمة

جلال القرن الرابع ق.م. كان فلاسفة الإغريق، بمن فيهم أرسطو، يعتقدون أن جميع أشكال المادة تتكوّن من أربعة عناصر فقط هي النار والهواء والماء والتراب مُنتسفة بنسب مختلفة. فالعظم، مثلاً، كان، في رأيهم، يتألف من أربعة أجزاء نارًا، وجزأين ماءً، وجزأين من التراب. ويبيّن الرسم أدناه، من مخطوط لفصيلة بالألمانية عن الخيمياء في القرن السابع عشر، أربعة رموز تُمثل التراب والماء والهواء والنار.



العناصر في ما قبل التاريخ

الحديد كان أحد العناصر التي عرفها القدماء منذ حوالي العام ١٥٠٠ ق.م. فقد اكتشف الحثيون، الذين استوطنوا ما هو اليوم أواسط تركيا، طريقة استخراج الحديد بإحداها خاماته. ولم يمضِ طويل وقت حتى انتشرت هذه المعرفة غير الفارقة الأوروبية. بل تجلّ الحصيد الحديدي هذا بزيّد عمره على ٢٠٠٠ سنة.



نمط حديدي قديم في قبة من قرون ق.م.

عصر العناصر

لعلّ الكيميائي الألماني، فريتز براوند، باستخلاصه الفسفور عام ١٦٦٩، كان أول من يحدّد عنصرًا من خاماته. لكن الأمر استغرق قرابة القرن من الزمان قبل أن يقضي آخرون بإحداها المواد لاستخلاص العناصر من مركباتها. وقد توجّه بعضهم إلى فصل عناصر بالكهرلة - أي بإمرار تيار كهربائي عبر المواد، متحلولة أو منصهرة.



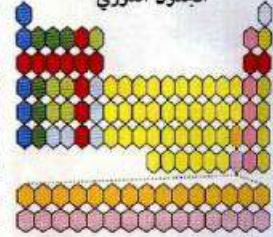
المسارح الحفّظ

يستطيع الفيزيائيون التوحيون تخليق عنصر جديد بقطب عنصر موجود بجسيمات فائقة السرعة في مسارح حفّظ. فزيادة عدد البروتونات في نوى الذرات يتولّد عنصر جديد.

المجموعات والدورات

كيف نستطيع الجدول الدوري؟ إن العناصر الـ ١٠٩ المعروفة حالياً مرتبة في صفوف أفقية يتزايد عددها العدد الذري، تُسمى دورات. وكما هو بين، فإن الدورات تبدأ بفطر قلوي من اليمين وتنتهي بفطر نيل من اليسار. إن ذرات العناصر، في بداية كل دورة تحوي إلكترونات واحداً فقط في الغلاف الخارجي؛ وفي نهاية الدورة يكتمل هذا الغلاف بشمانية إلكترونات. أما العناصر المتواجدة في الأعمدة القائمة، وتُدعى مجموعات، فتحتوي ذراتها العدد نفسه من الإلكترونات في أغلافها الخارجية؛ لذا فإن لها التكافؤ نفسه؛ وخصائصها الكيميائية متماثلة.

الجدول الدوري



تتألف المجموعة ١٤ من: الكربون (ك) والسيليكون (س) والجرمانيوم (ج) والقصدير (ق) والرصاص (صا)
تتألف الدورة ٢ من: الليثيوم (ل) والبيروميوم (ب) والسيليكون (س) والفسفور (ف) والكبريت (ك) والكلور (كل) والارجون (ا)

الفترات والأغلفة

إن معظم العناصر الكيميائية هي من الفترات. أما الأغلفة فتشمل مثلًا في سائر الجدول الدوري؛ وتقع بينها أشياء الفترات التي لها بعض خصائص الفترات وبعض خصائص الأغلفة. هناك اختلافات كبيرة متعددة بين الفترات والأغلفة، فالفترات جارية لما عدا الرتيق، فهو سائل، وهي مؤشرات جيدة للحرارة والكهرباء، وفئات درجات انصهار وغليان عالية غالبًا؛ كما تكون أيونات موجبة تدعى هوابط (كاتيونات) عندما ترتبط مع عناصر أخرى. أما الأغلفة فتعطيها غازات ذات درجات انصهار وغليان خفيفة، وهي ليست مؤشرات جيدة، ما عدا الكربون؛ كما تكون أيونات سالبة تدعى صواعد (أنيونات) عندما ترتبط مع عناصر أخرى.

عدد الإلكترونات لكل عنصر مساو لعدده الذري.

ذرة الكربون لها غلافان
المجموعة ١٢
تظهر علاقة المجموعة بشكل واضح في بعض المجموعات، كما في المجموعة ١ (الفترات القلوية)، والمجموعة ٢ (فترات الأتربة القلوية) والمجموعة ١٨ (الغازات النبيلة)؛ فالعناصر متماثلة في السطر وفي الفاعلية (أي قابلية التفاعل). أما في مجموعات أخرى كالمجموعة ١٤، فالخصائص الكيميائية تبقى متماثلة، لكن العناصر تتغير من لافيزيت في أعلى المجموعة إلى فلزي في أسفلها. فالكربون (ك) لافيزي شوي، والسيليكون (س) والجرمانيوم (ج) كلاهما شبه فلز؛ أما القصدير (ق) والرصاص (صا) فكلهما فلزان.

ذرة الجرمانيوم لها أربعة غلافات

ذرة القصدير لها خمسة غلافات

ذرة الرصاص لها ستة غلافات

يتزايد عدد الغلافات، نزولاً، غلافًا واحدًا مع كل عنصر، يلقا أن العدد الأقصى لهذه الغلافات في الذرة هو سبعة. أما عدد الإلكترونات في الغلاف الخارجي لأي عنصر في المجموعة الواحدة فهو دائمًا نفسه لجميع عناصرها.

في ذرة السيليكون من المجموعة ١٤، هناك ١٤ إلكترونًا، أربعة منها في الغلاف الخارجي. في ذرة الفسفور من المجموعة ١٥، هناك ١٥ إلكترونًا، خمسة منها في الغلاف الخارجي.

تناقص الحجم

بقل عدد الغلافات نفسه غير الدورة؛ لكن يتناقص حجم الذرة بزيادة عدد الإلكترونات. وذلك لأن زيادة البروتونات في الشواة تزيد جذبها للإلكترونات نحوها.

غير الدورة (أفقي)

بالانتقال غير الدورة من اليمين إلى اليسار، يتزايد عدد الإلكترونات إلكترونًا واحدًا مع كل عنصر؛ ويظهر تأثير تدريجي في الخصائص الكيميائية. ففي الدورة ٣، تتغير العناصر من الصوديوم (ص)، الفلز، غير السيليكون (س)، شبه الفلز، إلى الأرجون (ا)، اللافلز. وتتغير العناصر من مكونات هوابط (كاتيونات) إلى مكونات صواعد (أنيونات).

في ذرة المغنسيوم من المجموعة ٢، هناك ١٢ إلكترونًا، اثنان منها في الغلاف الخارجي.

في ذرة الصوديوم من المجموعة ١، هناك ١١ إلكترونًا، واحد منها في الغلاف الخارجي.

لمزيد من المعلومات انظر
النبة الذرية ص ٢٤
الترابط الكيميائي ص ٢٨
العناصر ص ٣١
الفترات القلوية ص ٣٤
أشياء الفترات ص ٣٩
الغازات النبيلة ص ٤٨
سلسلة الفاعلية ص ٤٦
حقائق ومعلومات ص ٤٠٢

١٨ هو الأرجون	١٧ كل الكلور	١٦ ك الكبريت	١٥ ف الفسفور	١٤ س السيليكون	١٣ لم الألومنيوم	١٢ مغ المغنسيوم	١١ ص الصوديوم
٤٠	٣٥	٣٢	٣١	٢٨	٢٧	٢٤	٢٣

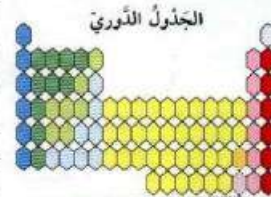
الفِلِزَاتُ الْقَلْوِيَّةُ

أكثرُ عناصرِ المجموعة ١، من الجدولِ الدَّوريِّ، شيوعاً هو الصوديوم أحدُ مُكوِّنَي بلُح الطعام. وتُدعى عناصرُ هذه المجموعة الفِلِزَاتُ الْقَلْوِيَّةُ، لأنها تتفاعلُ مع الماء لتكوِّن محاليلَ قَلْوِيَّةً. البوتاسيوم، أحدُ مُقَوِّماتِ الأسمدةِ المعروفةِ مثل كبريتات البوتاسيوم وتترات الشيلي، هو عنصرٌ آخرُ في هذه المجموعة. ومن عناصرِ هذه المجموعة أيضاً الليثيوم الذي تُستخدمُ مركباته طبيّاً في معالجةِ حالات الاكتئاب الهُوسِيّ العُصابِيَّة. كما يُمزجُ الليثيوم مع الألمونيوم في سبائك خفيفةٍ متينةٍ تُستخدمُ في بناء الطائرات. وجميعُ الفِلِزَاتِ الْقَلْوِيَّةِ ذات لونٍ أبيض فضيٍّ، وتزدادُ تفاعليتها تَرولاً إذ يحوي الغلاف الخارجي لِذَرَاتِها إلكترونًا واحدًا يتناقصُ انجذابُهُ إلى النواة من أعلى المجموعة إلى أسفلها.



صناعة الصابون

يُصنعُ الصابونُ الجامدُ (أو السائلُ) بإضافةِ الشَّحْنِ مع هيدروكسيد الصوديوم (أو البوتاسيوم). ويُعتقدُ أنَّ المصريِّين القدماء كانوا أوَّلَ من صنعَ الصابون.



تتألفُ المجموعة ١ من: الليثيوم (لث) والصوديوم (ص) والبوتاسيوم (بو) والروبيديوم (رو) والشيروميوم (سز) والفرانسيوم (فر)

جميعُ الفِلِزَاتِ الْقَلْوِيَّةِ لينةٌ بحيثُ تقطعُ بالسكين.



يتفاعلُ الصوديومُ بشرعةٍ مع أكسجين الهواء بحيثُ يتكوَّنُ سطحه المخدوشُ في بضع دقائق. لذا تُحفظُ الفِلِزَاتُ الْقَلْوِيَّةُ مغمورةً في الزيت.

مصابيح الصوديوم



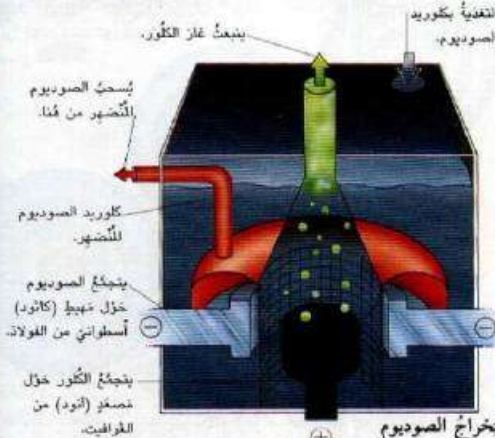
تتوهجُ مصابيحُ الشوارعِ بلونٍ أصفرٍ يرتفأُ زوايا لأنها تحوي بخارَ الصوديوم الذي يُضيئُ هذا اللونَ عندَ مُرورِ الكهرباءِ عبره؛ كما تُعطي مُركباتُ الصوديوم لوناً شاملاً عندما تُعرضُ للهبِّ.

يتفاعلُ البوتاسيوم أيضاً مع أكسجين الهواء، وشرعةً أكثرَ من الصوديوم.



التفاعل مع الماء

تتفاعلُ قطعةٌ من البوتاسيوم مع الماء بقوةٍ شديدةٍ بحيثُ تُذوِّمُ قِزَّةً فوق كاملِ السطحِ مُكوِّنةً فقايقَ من غازِ الهيدروجين الذي يشتعلُ بلهبٍ أزرقٍ قرمزيٍّ. ويتبعُ هذا التفاعلُ هيدروكسيد البوتاسيوم الذي يُحوِّلُ الماءَ إلى محلولٍ قَلْوِيٍّ، وتسخُنُ الماءَ بحرارةِ التفاعلِ. وتتفاعلُ جميعُ الفِلِزَاتِ الْقَلْوِيَّةِ مع الماءِ بشكلٍ مُماثلٍ، لكنَّ الروبيديومَ والشيروميومَ يتفجَّران عندَ ملامسته.



إستخراج الصوديوم

يُستخرجُ الصوديومُ من بلُح الطعام (كلوريد الصوديوم) باستخدام خليةِ فاولن. يُضخُّ المِلْحُ إلى "أ" من حَقٍّ بَصْفَرٍ، ويسري التيارُ الكهربائيُّ في المِلْحِ المُضْطَرَعِ عَنَرُ مُصَغَّرٍ (أنود) من الفِزَالَةِ، فيتحلَّلُ المِلْحُ إلى عُنْطَرِي الصوديوم والكُلُور. هذه العمليةُ تُدعى عمليةُ الكَهْرَلَة (التحليل الكهربائي)، وكان الشيروميومِي ديفي (١٧٧٨-١٨٢٩) أوَّلَ من إستَخدمها.

ساعةُ الشيروميوم الذرية

تُضبطُ الساعاتُ العاديةُ الوقتَ بعدَ نوعٍ من الإيقافِ المُنتظمِ كَمُطْرَانِ البَدْوَلِ؛ أمَّا الساعاتُ الذريةُ «فتمتدُّ» الدَّيَّاتِ الطَّبيعيةَ لِذَرَاتِ الشيروميوم. وهذه الذراتُ تُحدِثُ ٧٧٠ ٦٦١ ١٩٢ ٩ ذبذبةً في الثانية؛ لذا، فإنَّ ساعات الشيروميوم الذريةَ يمكنُها أن تقيسَ الأجزاءَ من الثانيةِ بِكُلِّ دَقْوَةٍ. وتُنتِشُ ذبذباتُ ذراتِ الشيروميوم بمُساعدةِ مُجَالٍ كهرومغناطيسيٍّ.

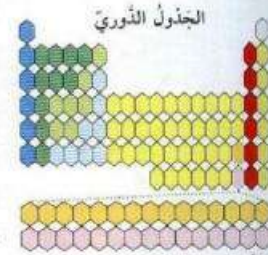


الذراتُ الشارِيةُ غيرُ المُجَالِ الكهرومغناطيسيِّ تُؤيِّدُ القراءاتِ على الساعة.

مزيد من المعلومات انظر
الترابط الكيميائي ص ٢٨
الجدول الدوري للعناصر ص ٣٣
الكهْرَلَة (التحليل الكهربائي) ص ٦٧
الفلوئيدات والقواعد ص ٧٠
الكيمياء الزراعية ص ٩١
صناعة الفلوات ص ٩٤
الكهرومغناطيسية ص ١٥٦
حقائق وتعليمات ص ٤٠٢

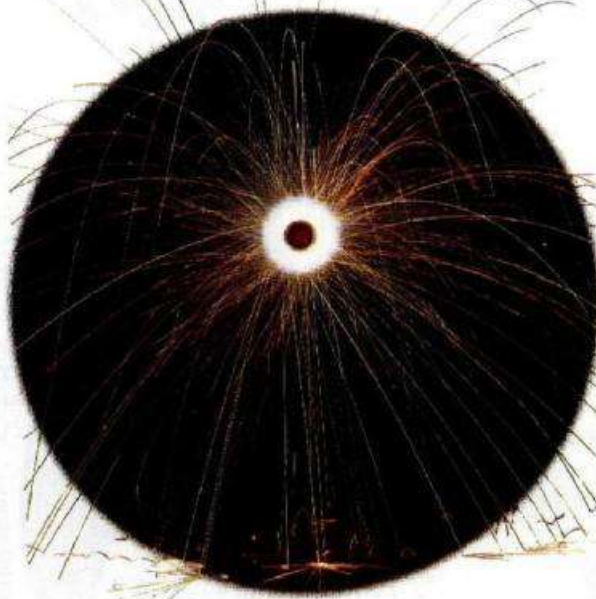
فِلِزَّاتِ الْأَثَرِبةِ الْقِلْوِيَّةِ

أشهرُ عناصرِ المجموعة ٢ من الجدولِ الدَّوريِّ هو الكالسيومُ، ويوجدُ في الطباشيرِ والحليبِ والعظامِ وغيرها. وتُدعى عناصرُ هذه المجموعة فِلِزَّاتِ الأثرِبةِ القِلْوِيَّةِ لأنَّها جميعُها تتفاعلُ مع الماءِ فتكوِّنُ محاليلَ قِلْوِيَّةً؛ كما إنَّ مُركَّباتِها مُتوافرةٌ في الطبيعةِ على نطاقٍ واسعٍ. فالبريليوم، مثلاً، يتواجدُ في الحجارةِ شبيهةِ الكريمةِ كالزُّمَرْدِ والزُّبُرْجَدِ. والرادِيومُ هو العنصرُ المشعُّ الذي اكتشفتهُ ماري كُوري؛ كما إنَّ أحدَ نظائِرِ السِتْرَنْشِيومِ، السِتْرَنْشِيوم-٩٠، هو أحدُ المُكوِّناتِ الخطِرةِ للسَّقِطِ النَّوَوِيِّ، لكنَّه يُستخدَمُ أيضاً في معالجةِ سرطاناتِ الجِلْدِ. وجميعُ فِلِزَّاتِ الأثرِبةِ القِلْوِيَّةِ ذاتُ لونٍ أبيضٍ فضيٍّ في حالِ النَّقاوةِ؛ وخاصِئُها الكِيميائيَّةُ شبيهةٌ بخصائصِ الفِلِزَّاتِ القِلْوِيَّةِ، لكنَّها أقلُّ تفاعليَّةً؛ والغلافُ الخارجِيُّ لذرَّاتها يحوي إلكترونين.

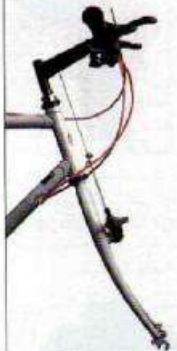


تألف المجموعة ٢ من البريليوم (بي) والمغنيسيوم (مغ) والكالسيوم (كا) والسِتْرَنْشِيوم (سر) والباريوم (با) والرادِيوم (د) المشع.

ألوانُ الأَسْهُمِ النَّارِيَّةِ
الألوانُ الزاهيةُ التي تُشاهدُها في المُفرِّقاتِ الأشعْمرَاصِيَّةِ تُنتجُها بصُورَةٌ رئيسيَّةٌ فِلِزَّاتُ الأثرِبةِ القِلْوِيَّةِ. فالمغنيسيومُ يُستخدَمُ في بعضِ الأَسْهُمِ النَّارِيَّةِ لِتولِّدَ الضوءَ الأبيضَ السَّاطِعَ، كما إنَّ مُركَّباتِ السِتْرَنْشِيومِ تُنتجُ الألوانَ القِرْمَزيَّةَ، وتولِّدُ مُركَّباتُ الباريومِ اللونَ الأصفرَ بظلاله المُختلفة.



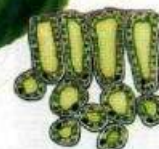
السِّبَاكُ الخَفِيفُ
يُستخدَمُ المَغْنِيسِيومُ على نطاقٍ واسعٍ في سائِكِ هياكلِ الدَّراجاتِ. منْ مُقوِّماتِ هذه السِّبَاكِ أيضاً فِلِزَّاتُ أخرى، كالألومِيْنِيومِ والخارصينِ (الزُّنك)، لِتُعْطِيها خِفَةً ومِمتِنَةً.



البَحْشُورُ يُكسِبُ النباتاتَ لونها الأخضر.



المَغْنِيسِيومُ الحَيَوِيُّ
البَحْشُورُ (الكُلُورُوفِيل) ضروريٌّ حُلِّيًّا للنباتاتِ في عمليَّةِ التَّخْلِيْقِ الضوئي (لِصنْعِ الكَرْبوهيدرات). فالبحشُورُ يحوي مُركَّباتِ المَغْنِيسِيومِ التي تساعدُ النِّباتَ في أسرِ الطاقةِ الشَّمْسيَّةِ لِيقوِّمَ بعملِيَّةِ التَّخْلِيْقِ.



يوجدُ البَحْشُورُ في البلاستِيدياتِ الخضراءِ، وهي جُسيماتٌ دقيقةٌ في خلايا النِّباتِ.

كالسيومُ العظامِ

الكالسيومُ عُنْصُرٌ قِيَّاسِيٌّ رئيسِيٌّ في العظامِ حيثُ يوجدُ فيها مُركَّباتٌ مُشَعَّةٌ الكالسيومِ. وهذه تَكْسِبُ العظامَ صِلابةً يَنْبَغِي هيكَلُةَ الجِسمِ وتَقِي أجزاءه الأخرى.



وَجْبةُ الباريومِ

يُعْقَى بعضُ العرْصِ في المستشفياتِ وَجْبةً تحوي كبريتاتِ الباريومِ قَبْلَ التَّصْويرِ بالأشعةِ السَّيَّةِ (أشعة إكس). وهذا المَرْكَبُ غيرُ مُثْقَلٍ لأشعة إكس - ومِمَّا يَظْهَرُ الجِهازُ الهَضْمِيُّ بِوضوحٍ على الصُّورَةِ؛ فَسُيِّرَ للأطباءِ تَشخيصُ الحالةِ وتحديدُ العِلَّةِ.



سَلالاتُ طَباشِيرِيَّةِ

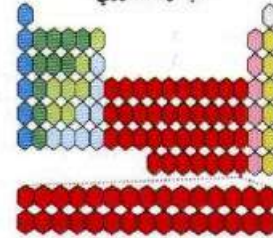
في يَتَابِيعِ البَاشُوكِ الحارَّةِ يتركِّبُ الماءُ السَّاطِعُ منْصاعاً نَحْرَ السَّحْبِ لِتَساقُتِ سَلالاتٌ فوقَ الصَّخُورِ المَكْتَنَةِ. فإذا كانَ مَحْضُ الشَّامِ في الطَباشِيرِ الذَّوَابِيَّةِ (بِكربوناتِ الكالسيومِ) وَفِزْراً، بِأَحَدِ هَذَا بِالنَّزْهِبِ يَعدُّ بَهِرُ الماءِ ثَلُوات (ج. قَلابة) مِنْ الطَباشِيرِ غيرِ الذَّوَابِيَّةِ (كربوناتِ الكالسيومِ).

لِزِيدِ مِنَ الْعُلُومَاتِ الْخَطَرِ
الجدولُ الدَّوريُّ للعناصرِ ص ٣٢
المُركَّباتُ والمُزْجِجاتُ ص ٥٨
القِلْوَاتُ والقَوَاعِدُ ص ٧٠
التَّخْلِيْقُ الضَّوئِيُّ ص ٣٤٠
الهياكلُ المُعَايِنَةُ ص ٣٥٢
حقائقُ وتعلُّوماتُ ص ٤٠٢

الفِلِزَاتُ الْإِنْتِقَالِيَّةُ

الحديد والنيكل والفضة والذهب فلِزَاتُ نَمُودَجِيَّةٌ، وهي بَرَّاقَةٌ صَلْدَةٌ مَتِينَةٌ، وَمُوصَلَاتٌ جَيِّدَةٌ لِلْحَرَارَةِ وَالْكَهْرَبَاءِ، وذَاتُ دَرَجَاتٍ أَنْصَهَارٍ عَالِيَةٍ. وهي، في الجدول الدَّوْرِي للعناصر، مع معظم الفِلِزَاتِ النَّمُودَجِيَّةِ الأُخْرَى، تَوْأَفُ كِتْلَةً مَرَكِزِيَّةً من العناصر تُدْعَى الفِلِزَاتُ الْإِنْتِقَالِيَّةُ. إنَّ كُلًّا من هَذِهِ الْعَنَاصِرِ شَبِيهُ جَدًّا بِالْعَنَاصِرِ الَّتِي تُجَاوِرُهُ فِي الْجَدُولِ الدَّوْرِي. وبالإضافة إلى كونها فِلِزَاتٍ نَمُودَجِيَّةً، فللعناصر الْإِنْتِقَالِيَّةُ خِصَاصَاتٌ أُخْرَى مُشْتَرَكَةٌ. فالكثيرُ منها ذُو تَكَافُفٍ مُتَغَيِّرٍ، والكثيرُ منها حَقَازَاتُ تَقَاعُلٍ جَيِّدَةٍ، كما أَنَّهَا تُشَكِّلُ سَبَائِكَ مَتِينَةً مع فِلِزَاتٍ أُخْرَى، والكثيرُ من مُرَكِّبَاتِهَا مُلَوَّنٌ.

الجدول الدَّوْرِي



هناك كثرةٌ من الفِلِزَاتِ الْإِنْتِقَالِيَّةِ؛ بعضها معروفٌ مألوفٌ والبعض الآخر نادرٌ جدًا. وتنتشر الفِلِزَةُ الْإِنْتِقَالِيَّةُ شَهْرَةُ الْحَدِيدِ (ح) والكوبَلْتِ (كو) والنيكلِ (ني) والفضة (ف) والذهب (د) والزرنيق (زق) والبلاتين (ب) والتنجست (تن) والنيوبيوم (ن) والتانتالوم (ت) والنيكل (ن) والذهب (د) والزرنيق (زق).



شَمْعَةُ إِشْعَالٍ

يُشْعَلُ الْجِسْمُ الرَّئِيسِيُّ وَالْإِلِكْتْرُونُ السُّطْحِيُّ لِشَمْعَةِ الْإِشْعَالِ (بَالْتَرَز) من الحديد. أمَّا الْإِلِكْتْرُونُ الْأَوْسَطُ فَيَصْنَعُ غَالِيًا مِنْ مَبَانِكِ الْحَاسِ.

تُشْعَلُ نَوَاطِيسُ التَّغْلِيقِ مِنَ الْفِلِزَاتِ الَّتِي يَحْوِي نِسْبَةً مَتَوَسِّتَةً عَالِيَةً مِنَ الْكَرْبُونِ. وَهِيَ يَصْنَعُ وَيُغَالِطُ بِالْحَرَارَةِ لِرَبَادَةِ قُوَّتِهِ وَمَقَاوِمَتِهِ.

يُشْعَلُ يَدُّ الْحَرَكَةِ (الذي يحوي الأسطوانة حيث تُضَغَطُ مِزِيجُ الْوَقُودِ) مِنْ حَدِيدٍ شَدِيدٍ وَهُوَ يَحْوِي نِسْبَةً مَتَوَسِّتَةً عَالِيَةً مِنَ الْكَرْبُونِ وَشَوَابَتٍ أُخْرَى، كَمَا إِنَّهُ رَخِيصٌ الثَّمَنُ وَمَقَاوِمٌ جَيِّدٌ لِلصَّدَمَاتِ.

يَحْوِي الْمَوْتَدُ، وَهُوَ جِهَةٌ تَوَلِيدٍ الْكَهْرَبَاءِ فِي السَّيَّارَةِ، مَعْلَقَاتٍ مِنْ أَسْلَاقِ الْحَاسِ الرَّفِيعَةِ. وَفِي أَمَّاكِنٍ أُخْرَى مِنَ السَّيَّارَةِ، قَدْ يَبْلُغُ طَوْلُ أَسْلَاقِ الْحَاسِ الَّتِي تُشْعَلُ مَقَاوِمَاتِهَا الْكَهْرَبَاءِ حَوْلَ ١٠٠ مِتر.

الفِلِزَاتُ الْإِنْتِقَالِيَّةُ فِي السَّيَّارَاتِ

السَّيَّارَةُ نَقْلٌ جَيِّدٌ عَلَى شَيْءٍ مُصْنَعٍ مِنَ فِلِزَاتٍ أَنْتِقَالِيَّةٍ عَدِيدَةٍ. فَهِيَ كَلْمَا بِتَأْنَفٍ مِنَ الْفِلِزَاتِ الْمُطَاوِعِ، وَهُوَ حَدِيدٌ بِه قَلِيلٌ مِنَ الْكَرْبُونِ. وَيَحْوِي الْفِلِزَاتُ أَيْضًا مَقَادِيرَ خَبِيثَةٍ مِنَ الْمَتَغَيَّرِ لِتَحْسِينِ نَوْعِيَّتِهِ وَمَقَاوِمَتِهِ. وَقَدْ يُغْلَقُ الْهَيْكَلُ الْفِلِزَاتِي (أَيُّ يَحْمِلُ الْبَارْتِئِك) لِيُفَاتِحَهُ مِنَ الصَّدَا.

تُشْعَلُ بِهَذَانِ السَّيَّارَاتِ غَالِيًا بِاسْتِخْدَامِ مُرَكِّبَاتِ الْفِلِزَاتِ الْإِنْتِقَالِيَّةِ قَدْ يَحْوِي الذَّهَابُ الْإِبْيَضُ ثَمَنِيَّ الْكَبِيرِ الْفِلِزَاتِيَّةِ: وَالْأَلُمِينِيَّةُ الْإِبْيَضُ وَالْأَسْفَلْتُ قَدْ يَحْوِيانِ كَرَبُونَاتِ الْكَرْبُونِ.

يَحْمِلُ عَاطِشُ الْمِشْيَاحِ الْإِسْمَاقِي غَالِيًا بِالْكَرْمِ. فَبِهِ تَبْنُو السُّطْحَةُ الْهَلَاكَةُ الصَّغِيرَةُ وَالصُّلْبَةُ فَوْقَ طَبَقَاتٍ أَسَاسِي مِنَ الْنِيكِلِ وَالْحَاسِ.

لِقَوِي بِصِيْلَةٍ بِصَبَاحِ الْإِسْطِصَةِ قَبْلَتُهُ مِنَ التَّجَسُّسِ الَّتِي يَحْتَفِلُ بِمَقَاتِهِ عَلَى دَرَجَاتِ حَرَارَةِ الْإِسْطِصَةِ (حَوْلَ دَرَجَةِ ١٠٠٠° س)، وَيَدْوِمُ طَوِيلًا.



يُسْتَعْمَدُ الْفِلِزَاتُ الَّتِي لَا تَبْنُو، وَهُوَ حَدِيدٌ مُزَوَّجٌ بِالْكَرْمِ وَالنِيكِلِ، لِمُخَارَفَةِ أَمَّاكِنٍ مُخْتَلِفَةٍ: كَمَا يُسْتَعْمَدُ فِي صَنْعِ أَنْبِيِبِ الْإِطْلَاطِ الْحَيَاةِ.

الْخَارَصِينِ (الزُّنْك)

يُسْتَعْمَدُ الْخَارَصِينِ كَثِيرًا فِي الْقَارِيَّاتِ. فَهُوَ يُشَكِّلُ الْغِلَافَ الْخَارِجِيَّ فِي الْبَطَارِيَّاتِ الْجَافَةِ كَالْبَطَارِيَّاتِ الْخَارِجِيَّةِ.

كَبَارِيَّاتُ مَصَابِيحِ الْجِبِ. أَمَّا بَطَارِيَّةُ الزُّنْكِ الْفَرَصِيَّةُ الْبَصِيرَةُ، فَالْخَارَصِينِ فِي دَوَاعِلِهَا.

بَطَارِيَّةٌ عَادِيَّةٌ مُزَوَّجَةٌ بِطَبَقَةِ الْخَارِجِيَّةِ لِنَتَائِنِ الْغِلَافِ الْخَارِصِينِي.

بَطَارِيَّةٌ مِنَ الْقَوَى الَّتِي تُجَدُّ دَاخِلَ بَعْضِ السَّعَاطَاتِ.



الفِلِزَاتُ الْمُنْتَظِمِيَّةُ

الحديد والكوبَلْتِ والنيكل يَمَكِّنُ مُنْتَظِمَتَهَا قُوَّةَ الْمَغْنِطِ الْكَهْرَبَاءِ ذَاتُ قَلْبٍ مِنَ الْحَدِيدِ.

الْمُطَاوِعُ يَمْنَعُ قُوَّةً عِنْدَ إِمْرَارِ الْكَهْرَبَاءِ فِي الْمَقَاتِ الَّتِي تُحِيطُ بِه. وَتُسْتَعْمَدُ الْمَغْنِطِ الْكَهْرَبَاءِ لِنَقْلِ قُصَالَاتِ الْحَدِيدِ الْهَالِكَةِ وَالْخُرْقَةِ. فَلْتَقَطُ هَذِهِ الْقُصَالَاتُ عِنْدَ وَضْعِ الدَّارَةِ الْكَهْرَبَاءِ وَتَسْلُطُ عِنْدَ قَطْعِهَا.

الحديد ضروري للحياة

بَعْضُ الْمُرَكِّبَاتِ الْحَاوِيَةِ الْحَدِيدَ ضَرُورِيَّةٌ لِلْكَائِنَاتِ الْحَيَّةِ. فَبِهِ النَّبَاتُ، تُشْمَعُ مُرَكِّبَاتُ الْحَدِيدِ فِي تَكْوِينِ الْبَحْثُورِ (الكلوروفيل) الْأَسَاسِي فِي عَمَلِيَّةِ التَّخْلِيقِ الضَّوْئِيِّ. وَفِي الْبَلْبُونَاتِ يَتَوَاجَدُ الْحَدِيدُ فِي هِيْمُوغْلُوْبِينِ (بَحْثُور) كَرَيَاتِ الدَّمِ الْحَمْرَاءِ وَهُوَ يَحْمِلُ الْأَكْسِجِينَ إِلَى مُخْتَلَفِ أَنْحَاءِ الْجِسْمِ.





الفضة

الفضة فلز ناعم، تستخدم في صناعة الخيل منذ آلاف السنين. وتستخدم اليوم على نطاق واسع في صناعة التصوير الفوتوغرافي، لأن مركباته مع الكلور والبروم واليود خشاسة جداً للضوء، وهي تولف المظلمات القابلة على سطح الأفلام الفوتوغرافية. تتأثر مركبات الفضة كيميائياً بالضوء وتضمحل، ويستأن هذا النمير في عملية التطهير حيث تتحول مركبات الفضة المتأثرة بالضوء إلى فضة نقية تولف تحسبها الصغرة مناطق السليبة الفوتوغرافية القابلة.

البلاتين

البلاتين فلز ناعم يستخدم في صناعة الخيل كما الذهب والفضة. وتعود نقاشته إلى كونه نادراً وجذاباً، كما إنه لا يفسد ولا يتآكل، لذا يستخدم أيضاً في صناعة الالكترونيات والمعدات الإلكترونية - التي لن تعمل كما ينبغي إذا صُنعت أسلاكها أو اتصالاتها. أما الإستعمال الرئيسي للبلاتين في الصناعة فهو كحافز كيميائي يُسرّع التفاعلات الكيميائية كما في تكسير الشحاحات الثقيلة.



يتألف هذا
الالكترون
الزئبق الصغير
من البلاتين.
وهو فعال بيوم طويلاً
ولا يتفسد.

الفلزات الطبيعية التواجد

معظم العناصر لا يتواجد طبيعياً (في حالة الفلزية) في قشرة الأرض، ما خلا بعض الفلزات الانتقالية، كالنحاس والفضة والذهب والبلاتين. وقد ظل الذهب على مدى القرون أكثر الفلزات غاشية، فهو أحد العناصر الأقل تفاعلية كيميائياً في الجدول الدوري. وفي الصورة السفلية سبائك ذهبية نقاوتها ٩٩٠٪ تقريباً، وهي لا تُفقد بريقها أبداً.



تُرغم السبائك
الذهبية لاستخدام
استح.

شجرة ثلثية
باشقة تُقسّم لفصل
الزرك التيتانيومي
فدنياً في مكانه.

مغصير الزرك التيتانيومي هذا لن
يتفاعل كيميائياً مع ما يحيط به من
الأنسجة حيزاً يُشكّل في مكانه.



التيتانيوم

التيتانيوم فلز ناعم قوي عديم التفاعلية. لذا فهو يُستخدم لاستبدال عظام الزرك ولأن أجزاء أخرى تُعرّض في الجسم لآبأب أو استبدال العظام المعطوبة.

لمزيد من المعلومات انظر

- النشاط الإشعاعي ص ٢٦
- الحفارات ص ٥٦
- المعدن والفلزات ص ٨٤
- السبائك ص ٨٨
- الأضباع والخشب ص ١٠٢
- الطاقة النووية ص ١٣٦
- الكهربة كيميائية ص ١٥٦
- التصوير الفوتوغرافي ص ٢٠٦
- حقائق وتعليلات ص ٤٠٢

اليورانيوم



اليورانيوم المنقى

اليورانيوم أشهر
الاكتيدات، فهو الوقود
المستخدم في المفاعلات
النوية، يُستخرج
اليورانيوم من اليشيليد؛
ويجري تعدين هذا الخام
بشراقة وجزم شديد.

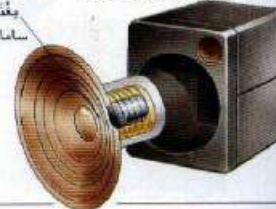
بطاريات غاليليو

الشاب الفضاوي
الأمريكي، غاليليو، المُنشأ نحو المشتري، مزود
بطاريات نوية (تدعى مولدات كهروحرارية بالنظائر
النشعة) يُمدّها باليوترونيوم بالطاقة اللازمة.

الساموريوم في المغناطيسات

المغناطيسات في المجاهر تُساعد في بث الصوت.
فالساموريوم، من اللانثانيدات، والكوبالت يحتاجان
مغناطيسات قوية جداً تمكّن من طبع مجاهر أصغر كثيراً
مُتحدة بمغناطيس من هذين الفلزّين.

مغناطيس
ساموريومي



سبائك النيكل

تُنتج القوة المعدنية
التي تُنتجها من سبائك
النحاس والنيكل، وتستخدم

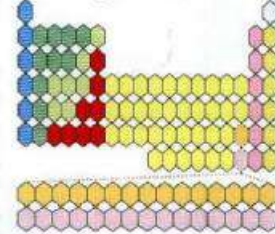
النيكل، مع فلزّين إيتاليين آخرَين هما الحديد والكروم،
في صناعة الفولاذ الذي لا يصدأ. والنيكل فلزّ ضيق لا
يُفسد ولا يفقد بريقه، وهو يكتسب خصائصه هذه لسببته.
ويولف النيكل مع الحديد سبيكة لافعة مُمتدة (هي الأنفاز)
تُستخدم في آلات القياس الدقيقة، كما لا تتصدأ أو
تتلف بتغير درجات الحرارة.



الفِلِزَّاتُ الوَضِيعَةُ

بعض الفِلِزَّات رَخوةٌ ضعيفةٌ مقاومة الشَّدَّ سهلة الانصهار؛ ورغم تسميتها بالوضعية فإنها عظيمة الفائدة. يستخدم الناس القصدير والرصاص منذ أقدم العصور لسهولة استخلاصهما من خاماتهما. وهما مُفيدان بخاصة في صنِّع السبائك؛ فالبرونز، وهو مزيج النحاس والقصدير، كان أوَّل السبائك التي صاغها الإنسان حوالي العام ٣٥٠٠ ق.م. وقد عُرفت سبائك اللحام والبيوتر (سبيكة الأواني المنزلية) القصديرية الرصاصية لاحقاً. واستخدم الرومان القُدَّامِي الرصاص، وهو أحد أكثر الفِلِزَّات الشائعة، في شبكات المياه، كما ما زلنا نستخدمه اليوم. لكن استخدام الرصاص ينطوي على خطر التسمُّم إذ إنَّ سُمِّيَّة تراكُمِيَّة في الجسم. ومن الفِلِزَّات الوضعية أيضاً الألومنيوم - أحد الفِلِزَّات الأخف (الأقل كثافة)، وهو سهل التشكيل ومقاوم للتآكسد.

الجدول الدوري



الألمنيوم (أل)، الجاليوم (جا)، الإنديوم (إن)، الثاليوم (ثل)، القصدير (ق)، الرصاص (ص)، البرموت (بر)، والبولونيوم (بو)



يُصنَّع هيكل الطائرة واستمُحها من سبائك شريفة صفا من سبائك الألومنيوم والألمنيوم يتفاعل بشرة مع أكسجين الهواء مُكوِّناً طبقة واقية تمنع استمرار التآكسد. لذا فهو لا يحتاج طبقة دهان تقيه من التآكل كالحديد.

خناق الطائرة لجوف غدا بضعاً «اصلاح» تلتك أسطحه الألومنيومية الخارجة في موانعها. وهذا يُقَلِّص وزن الطائرة إلى الحد الأدنى.



ثَقِيلُ الرِّصَاصِ

كثافة الرصاص عالية، لذا فهو حائل جيد للإشعاع ويُستفاد من هذه الخاصية في المراكز النووية وأقسام الأشعة السينية في المستشفيات، حيث يلتص العاملون مازر موصصة تُخسّر هذه المازر بشي مزيج من مسحوق الرصاص مع مادة لينة للحصول على صفائح مرنة قابلة للإثناء. ومنها تُفعل الأردية والمآزر بالشكل المناسب.

قد يشدُّ حُرُوفُ الرصاص (من) بقاد الصيد بتلوث البراري؛ فالطير الذي يتلقه تشكُّم به تدريجاً.

الرُّجَاجُ الرُّصَصِ

برين البُور ينتج من إصابة أكسيد الرصاص إلى الرُّجَاج. والرصاص أيضاً يُفَرِّز الرُّجَاج البُورِي فيسُهل قُتله ويحترق الصاميم البرقة عليه.



الاستخدامات الكهربائية

الألمنيوم مُوصِّل جيد للكهرباء، وهو يُستخدم في شبكات خطوط النقل الكهربائية العالية التوتر المحمولة على أبراج ضخمة في طول البلاد وعرضها. وهذه الخطوط (الكبل) ذات قلب فولاذي يُكبسها مائة وقوة.

عَلَبٌ مُقَصِّدَرَةٌ

يستخدم القصدير الثَّقِي على نطاق واسع في طلاء الفولاذ لِصُنْع صفايح الصَّاح إِنما يَحْمَره في القصدير المُضْهِر أو بالكهولة (التحليل الكهربائي). عُلَبُ التَّك المَعَادِيَّةُ تُصنَّع من صفايح الصَّاح، أمَّا عَالِيَّةُ عُلَب المشروبات فَتُصنَّع من الألومنيوم.



سبائك القصدير

والرصاص

يُستخدم البيوتر، سبيكة القصدير والرصاص، في صنِّع الآباريق المعدنية والزخارف. أمَّا سبائك اللحام فمزيج مختلف من القصدير والرصاص يُستخدم في لحام الفِلِزَّات لِوَضْل الأنايب والدَّارات الكهربائية.



للقصدير شكلان أبيض ورمادي، ويتحوَّل الشكل الأبيض إلى الشكل الرمادي المحروق على درجات الحرارة المنخفضة. وقد نزع الحضارات القديمة القصدير، وجرى سبكه مع العُحاس لِإنتاج البرونز ولتُستخدم البرونز في صناعة الخِلِّي وفي صناعة الأدوات لاحقاً.

لمزيد من المعلومات انظر

- البيَّة الذرِّيَّة ص ٢٤
- الجدول الدوري للعناصر ص ٣٢
- سلسلة التفاعلية ص ٦٦
- الكهولة (التحليل الكهربائي) ص ٦٧
- الألمنيوم ص ٨٧
- السبائك ص ٨٨
- حقائق ومعلومات ص ٤٠٢

أشباه الفلزات

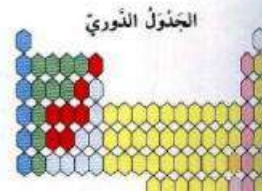


معظم العناصر الكيماوية ذو خصائص مُعيَّنة تميِّزه وتُحدِّد وضعه مع الفلزات أو مع اللافلزات. لكن بضعة منها ذات خصائص تضعها بينَ بَيْن، وهي المعروفة بأشباه الفلزات أو شبه الموصلات. فالزُّرْنِخ، مثلاً، فليرى المظهر لكنه مُوصِّل رديءٍ للحرارة ولل كهرباء، وهو، كما اللافلزات، يُكوِّن مركباتٍ مع كثير من الفلزات، ويستخدم الكثير من أشباه الفلزات في السبائك، فالسليكون، مثلاً، هو أحد أهم المقومات المضافة إلى الحديد لصنع الفولاذ، والإنيد (الانتيمون) يشكِّل جزءاً من سبيكة محامل الكُرَيَّات. أما الاستخدام الأهم لأشباه الفلزات فهو في أشباه الموصلات المستعملة حالياً في صنع الرِّفَاقَات الصُّغْرى ومَقْومَات إلكترونية أخرى.



السليكات

السليكون هو أكثر العناصر الجائدة وَرْدَةً في مادة الأرض. وأكثر تواجداً على شكل مُركَّبات مُعقَّدة، تسمى السليكات، في الصلصال والصخور، والبُورَة أحياناً، هي من سليكات الألومنيوم والبوتاسيوم، المعروفة بالفسبار، أحد أوسع مُعادن الأرض انتشاراً.



الجدول الدوري

البورون (ب)، السليكون (س)، الجرمانيوم (ج)، الزُّرْنِخ (ز)، الانتيمون (نت)، السليكون (سل) والتوربيوم (تل)

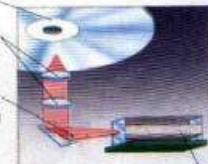


هذه الخلايا الشمسية مُتعلِّقة من أسطوانة سيليكونية خضعت

الخلايا الشمسية

تُضمَّن الشوائب غالباً لتتغيَّر في الفضاء سنوات عديدة. والبطاريات العادية لا تدوم طويلاً، فهي بالتالي لا تصلح لهذه الشوائب. لذا تُستخدم مُطَوِّرات كبيرة من البطاريات الشمسية. وهذه المُطَوِّرات الشمسية تحوي ألواحاً من خلايا السليكون النقية، التي تتحوَّل طاقة ضوء الشمس مُباشرةً إلى كهرباء. وتُوضَع المُطَوِّرات بحيث تظلَّ دوماً في مُواجهة الشمس، ومع دوران الشاتل حول الأرض، يمكن تحويل الكمية القصوى من ضوء الشمس إلى طاقة كهربائية.

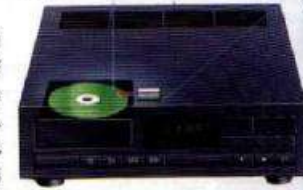
أسطوانة (قرصية) شاذجة



لغرض ذوات في زرينجيد على انعام الضوء الذي يُقدِّم بعضه مُضَمَّنًا كلاً من ليزرية.

الأسطوانات المدمجة

تُشكِّل الموسيقى كَثَراً على الأسطوانة المُدمَّجة، وتُسمَّى «قراعتها» بواسطة خُرْمَة ليزرية خفيفة القدرة. والليزر (تضخيم الضوء بانبعاث الإشعاع المُنبَسط) هنا هو ليزر دايودي (شبه مُوصِّل) يُنتِجه زرينجيد الجاليوم، والدايود هو نِبْطَة مُعالِجة لامرار التيار في اتجاه واحد فقط. هنا وتُستخدم الليزرز الدايوديَّة أيضاً لِتَشِيش الإشارات في خطوط الهاتف الألياف البصرية.



أشباه الموصلات

المواد التي يمكن أن تصبح مُوصلة أو عازلة، تبعاً لما يُعالج به (أي لخصائصها) من مواد أخرى، تسمى أشباه موصلات. والسليكون هو أكثر أشباه الموصلات استعمالاً - مُعالِجاً بالبورون أو الفسفور. وتُستخدم أشباه الموصلات في صنع مُعالِجَة كالمعالجات (المصامات الثابتة) والترانزستورات، يمكنها إمرار التيار الكهربائي أو توقيته أو كبحه.

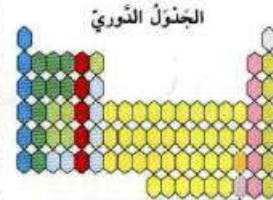


مزيد من المعلومات النظر
البورون ص ٣٠
الجدول الدوري للعناصر ص ٣٢
الزجاج ص ١١٠
تضمين المواد ص ١١١
الكهرباء الثابتة ص ١٤٨
مقومات إلكترونية ص ١٦٨
المُحَوِّلات والمعالجات ص ٢٢١
حقائق ومعلومات ص ٤٠٢

الكربون



لا بقاء لكانس حي نباتاً كان أم حيواناً بدون الكربون. فالكربون في أجسادنا، وفي طعامنا وفي الهواء من حولنا. كيميائياً، تستطيع ذرة الكربون الترابط مع ما قد يبلغ أربع ذرات من عناصر أخرى، أو مع ذرات أخرى من الكربون، بحيث يتواجد في الطبيعة من مركبات الكربون أكثر مما يوجد من مركبات كافة العناصر مجتمعة. والكربون عنصر لا فلزي، يوجد نقياً في الطبيعة على شكل الماس وجرافيت، أو مركباً كما في الصخور الكربونية كالطباشير، والوقود الأحفورية كالقحم، وثاني أكسيد الكربون في الهواء. عند احتراق الوقود، يتحد محتواها من الكربون مع أكسجين الهواء مكوناً ثاني أكسيد الكربون. لكن فرط كمية ثاني أكسيد الكربون في الجو يحتجج حرارة الأرض فيسخنها، كمثل زجاج المستنبتات الزجاجية - فيما يعرف بظاهرة الدفيئات.



تتلف المجموعة ١٤ من الكربون (ك) والثلبيكون (س) والجرمانيوم (جر) والقصدير (ق) والزرصاص (صا)

المشروبات الفوّارة

إنّ حبّ المشروبات الفوّارة هو فقاعات ثاني أكسيد الكربون؛ فهذا الغاز مذاب فيها تحت الضغط، ويزوال الضغط يتغلّق منها حبّتها وفاقع.

أشكال الكربون المختلفة

للزّحلة الأولى، يبدو الألماس مختلفاً جداً عن الجرافيت، فالألماس صلب وصافي، والجرافيت لين ورماذي؛ لكنهما شكلاً قاصبان للعنصر نفسه. ويؤلف الكربون أيضاً شكلاً كبيراً من القحم؛ فالقحم عندما يحسّ يتغلّب عن الهواء، يتحوّل إلى وقود لا دخاني هو الكوك. أما القحم النباتي، فحم المناقل، فهو كربون يُحطّر بخرق الخشب جزيئاً، ومثله فحم العظام.

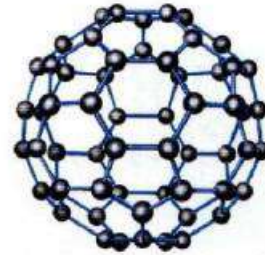


الانتراسيت، أفضل أنواع الفحم، إذ تزيد ثقوبه على ٩٠٪



في الألماس، ترتبط كل ذرة كربون مع أربع ذرات أخرى من الكربون

الألماس أشد المعادن المعروفة صلابة.



كربونات بكمشتر الكربونية

عام ١٩٩٠، اكتشفت العلماء شكلاً قاصباً ثالثاً للكربون، عدا الألماس والجرافيت. ونسبه البنية الجزيئية لهذا الشكل كُرّة القدم أو الشفّة المُقَبَّبة لتلعب مُنْج صممه المهندس الأمريكي بكمشتر فولر، فذو شكل الكربون هذا باسمه - بكمشتر فولر - كما يُدعى الجزيء الواحد منه أحياناً «باكبول» - أي كُرّة بكي.

الألياف الكربونية

تُحسّ ألياف الأنسجة العضوية لتحضير خيوط حريرية النعومة من الكربون النقي. وتُستخرج هذه الألياف بمواد أخرى كاللدائن لتخليق مواد مؤلفة خفيفة ومتينة جداً. ويُستخد من مؤلفات الألياف الكربونية هذه في صناعة الأدوات والأشياء التي تتطلب خفة وثباتاً - من مضارب التيس حتى الطائرات الصغيرة.



الألياف الكربونية أرفع بكثير من شعر الإنسان، لكنها أقوى من الفولاذ بمضامى عزات.



الكربون الكهربائي

الكربون عنصر لا فلزي غير عادي بين اللافلزات لأنه مؤسّل جيّد للكهرباء. ففي صناعة الفولاذ يُستخد قُطبان صممان من الجرافيت في قُرن القوس الكهربائي. وينتقل شرر القوس الكهربائي وهيئاً «مطافراً» بين الإلكترودين مُنتجاً حرارة شديدة تُظهر الخام والحركة الفلزية في القُرن.



يُستعمل القُلم النباتي المُشكّل للأوساخ والفضائش

يشري الماء الواسع من الخوض إلى مشدوقة الترشيح.

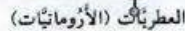
القحم النباتي المُشكّل

القحم النباتي المُشكّل ذو قدرّة إمتزازية عالية، أي إنه يجتذب المواد إلى سطحه، فيمكنه بذلك إزالة الغازات السامة والروائح الكريهة من الهواء. لذا يُستخدَم هذا القحم في كمائنات الغاز ومظنومات التنقية في الخزانات الفضائية وكفائن موائد الطبخ؛ كما يُستخدَم أيضاً في تنقية السوائل، كالماء في أحواض السمك. فيمر ماء الخوض المُشكّل فوق القحم النباتي المُشكّل لإزالة أوساخه، ثم يُعاد نقياً إلى الخوض.

لزيد من المعلومات انظر
الجدول الدوري للعناصر ص ٣٣
الكيمياء العضوية ص ٤١
الحديد والفولاذ ص ٨٤
مُنتجات القحم ص ٩٦
تصميم المواد ص ١١١
دورات في اللاف البيئي ص ٣٧٢
حقائق وتعليمات ص ٤٠٢

الأبيض ذلك اللون الرائع
التي لا تفتأ أصبحت مسكتة
بفضل أشعاع
الأنيلين.

بيع
د الكروون.
أبط فيما بينها
منايا الألف



والدهنيّات (الألبانيّات)



تُحَضَّرُ اللَّحْمَانِ بِتَغَالِيجِ
الْمَكُونَاتِ الْأَخْفِ فِي الْمَقْلِقِ،
زَيْتِ السَّيَّارَاتِ أَحْمُ
مَكُونَاتِ الْمَقْلِقِ،
وَيُسْتَفْرَجُ مِنْهُ بِالْمَقْلِقِ.

المزيد من المعلومات انظر

٧٤ كيمياء الهواء ص
٧٦ كيمياء الجسم البشري ص
٩٨ منتجات النفط ص
١٠٠ المتكورات ص
١٠٢ الأضواء والخشب ص
١١١ تصميم المواد ص
٧٢ ات في الغلاف الجوي ص
٤٠٦ صفات ومعلومات ص

من مُرَكَّبَات الكربون). أما اليوم، فالكيمياء العضوية تعنى بدراسة جميع مُرَكَّبَات الكربون - عدا «اللاعضويات»، كالكربونات وثاني أكسيد الكربون.

ويتميّز الكربون عن سائر العناصر بقُدرة ذراته الفريدة على الترابط فيما بينها بروابط مُستَقرّة جدًا. لذا يمكنها تأليف سلاسل طويلة تضمّ مئات الألوف

من ذرات الكربون. تُقسّم المركّبات العضويّة إلى طوائف أهمّها البروتينات والدهون والسكّريات (الكربوهيدرات).

الكيمياء الحيوية

المركبات الكربونية تنطوي على أسرار الحياة - حياة النبات والحيوان - على الأرض. فالحياة ممكنة فقط بفضل كيمياء الكربون الفارقة التعقيد والتنوع الجارية باستمرار في جميع الخلايا الحية.

دَوْرَةُ الكَرِيمُونَ فِي الْكُونِ

يَتَوَرَّ الكَرِيُونُ بَيْنَ الهَوَاءِ وَالحَيَوَانَاتِ وَالنَّبَاتَاتِ وَالتَّرْبَةِ
بِاسْتِمْرَارٍ، قَبْلَمَا يُعْرِفُ بِدَوْرَةِ الكَرِيُونِ فِي التَّكْوِينِ.

الكيمياء العضوية

عام ١٨٠٨، استخدم جون برينكوس
 (١٧٧٩-١٨٤٨)، الكيميائي السويدي،
 مصطلح «الكيمياء العضوية» عالياً بها
 كيمياء الكائنات الحية
 عام ١٨٢٨، فتح فريدريش وفلر
 (١٨٠٠-١٨٨٢)، الكيميائي
 الألماني، تحضير الموليبيدا (الموليبيدا) وهي
 مركب عضوي طبيعي خبيراً من مواد
 غير عضوية. ومنذئذ صارت الكيمياء
 العضوية كيمياء معظم مركبات الكربون،
 وليس مركباتها الطبيعية فقط.
 عام ١٨٤٥، استحدث فيرديناند كاتكول
 فون سترالزبرغ (١٨٢٩-١٨٩٦)،
 الكيميائي الألماني، فكرة «السلسلة الحلقية»
 للبروتين من رؤيته في الذئب ألقى ثلث
 نسلها.

الصيغة الكيميائية للإيثين (الإثيلين) هي: C_2H_4 ، وهي تمثل العدد الإجمالي لذرات الكربون والهيدروجين، أما صيغته التركيبية فهي $H_2C=CH_2$ ، وهذه تبين أن ذرتين من الهيدروجين مترابطتان مع كل ذرة من الكربون وأن ذرتي الكربون مترابطتان برابط ثنائي.



تتشارك
جزيئات الإيثين
لتكوّن سلسلة طويلة

تثبيت النيتروجين في التربة

امتصاص النباتات للنيتروجين

انتقال النيتروجين إلى الحيوانات

إفراز النيتروجين من قبل الحيوانات

تحلل النيتروجين في التربة

إعادة تدوير النيتروجين

امتصاص النباتات للنيتروجين

انتقال النيتروجين إلى الحيوانات

الأيسومرات،

المُتَمَاكِبات (المتماثلة التركيب)

يحتوي بعض مُرتِّبات الكربون الذرات نفسها، فهي متماثلة التركيب، لكن
أخرى مختلفة. لأنَّ ترتيب تلك الذرات فيها مختلف. وتدعى هذه المركبات
المُتماثلات. فالإيثان وبيروبان البتيل - ٢ هما مُتماثلان (أيسومران). ويحتوي
عاز الفوايرب دائماً بعض بيروبان البتيل - ٢ إضافةً إلى الإيثان، وكلاهما يتألف
من أربع ذرات كربون وعشر ذرات هيدروجين.



تُرويان المُثْعِل-٢



المعوقات

المَكْشُورَاتُ اللَّدَائِيَّةُ

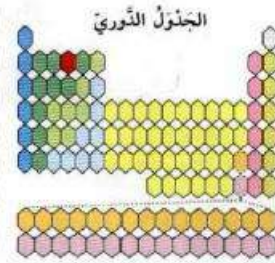
تُجَدُّ جُزْئِيَّاتُ الْعَرَبِيَّاتِ
الْكُرْيُونِيَّةِ كَالْإِثْنِ تَشْكَلُ
سَلْسِلَ سَخْمَةٍ، هِيَ
نُمُوذَجَةٌ فِي الْمَدَائِنِ، قَالِجُزْئِيَّةٌ
مِنَ السَّلْسِلَةِ تُدْعَى مُؤَخَّرَةً،
وَالسَّلْسِلَةُ بِأَكْمَلِهَا تُدْعَى مَكْتَوَرَةً.
وَالْمَدَائِنُ الْمُخْتَلِفَةُ تَتَأَلَّفُ مِنْ
مَوْضِعَاتٍ مُخْتَلِفَةٍ.

لَرْيَيْتُ وَاللَّدَائِنِ

زَبَتْ تَرْيِيقَ السَّيَّارَاتِ وَأَيُّ
لَهْبَةٍ مَعْرُوقَةٍ لَا يَدُونا
مُنْتَهَيْنِ؛ لَكِنْ أَشْيَاءَ مُشْتَرَكَةٍ
تَجْمَعُ بَيْنَهُمَا؛ فَكُلَاهُمَا
مَذَّةَ مُعْضَرَةٍ، كَمَا إِنْ مَصَدَّ
كِلَهُمَا وَاحِدٌ، هُوَ الرَّيِّقُ
الْحَامِ (الْقَطْعُ).

النَّتْرُوجِين

النَّتْرُوجِين غُصْرٌ حَيَوِيٌّ أَساسِيٌّ كأحد المكوّنات الرئيسيّة لَجَبَلَة (بروتوبلازم) الخلايا الحيّة في النبات والحيوان؛ وهو يشكّل حوالي ٨٠ بالمئة من الهواء الجوّي. والنَّتْرُوجِين غاز عديم اللون والطعم والرائحة. ويمرّ النَّتْرُوجِين دومًا بمراحلٍ دوريّة تحفّظ في الطبيعة حولًا - فيما يعرف بدورة النَّتْرُوجِين. فالنباتات تأخذ من التّربة، والحيوانات تحصل عليه من أكل النباتات أو الحيوانات الأخرى. وعندما تموت النباتات والحيوانات وتتحلّل، يعود النَّتْرُوجِين ثانيةً إلى التّربة. وفي الطبيعة يتواجد النَّتْرُوجِين مرّكبًا في خامات معدنية كثيرات الصوديوم. يتألّف جُزْيُهُ النَّتْرُوجِين في الهواء، كما الأكسجين، من ذرّتين، ورّمزه ن. ويكوّن النَّتْرُوجِين مع الأكسجين عدّة أكاسيد، من ضمنها بعض مكوّنات الغازات المُثَفَلَة من عوادم السيّارات والمُلوّثَة للبيئة.



تتألّف المجموعة ١٥ من: النَّتْرُوجِين (ن)
والفُسْفُور (فو) والزرّنيخ (ز) والانتيمون (نت)
والبيزموث (بم)

المتفجرات النّتروجينية

المتفجرات موادّ غير مُستقرّة تتحلّل أو تحترق بسرعة مُطلقة حجمًا ضخمًا من الغازات وحرارةً شديدة، تمدها مُشجّة موجة ضربةٍ ضاغطة مُدمّرة. مُعظم المتفجرات الكيماويّة كالتروليبرين وثالث نيتريت التّربولين (ت ن ت) تحوي النَّتْرُوجِين. والتروليبرين سائل زيتي فاتح اللّاسقراريّة يُفَرّج مع نوع من المُصلّص للحصول على الديناميت - الأكثر استقرارًا وأمانًا. وتُستخدَم المتفجرات في صناعة القنابل.



يمكن استخدام التفجرات
بأساليب فائقة التحكم لهدم
مبنى دون إلحاق الضرر
بالمباني المجاورة.



دورة النَّتْرُوجِين في الكون

تُزاحلُ تتأدّل النَّتْرُوجِين مستقرّة دومًا بين الهواء والحيوانات والنباتات فيما يعرف بدورة النَّتْرُوجِين في الطبيعة.



تزيد المُحتشِك النَّتْرُوجِينِيّ من وفرة الحاصل.

يُذَرّغ الإيثانول بالصبغ من هنا

الأسمدة النَّتروجينية

يُضيف المزارعون الأسمدة النَّتروجينية إلى التّربة لتعويض النَّتْرُوجِين الذي استنزفته النباتات. الشّمسُ الطبيعيّ (الزّيل) غني بالنّتروجين؛ لكن يُفَضَّل العديد من الناس اليوم استخدام الأسمدة الاصطناعيّة، كالنترات وكبريتات الأمونيوم.

النّتروجين اللائمال

النّتروجين غير فعال، لذا يُستخدَم لعزل الأكسجين الشديد الفاعلية، في حاويات مُشّش. فالإيثانول (الكحول العادي) قد يشتعل في مُحاطة الأكسجين. لذا يُستخدَم النَّتْرُوجِين لاستبعاد من صهاريج التخزين. كما تملأ علب المُقلّبات القصبية (القرّة) بالنّتروجين، لاستبعاد الأكسجين الذي قد يتفاعل مع الدهنيّات فيها فتُفَوِّح ونفسد.



النّتروجين التّخليري

يُستخدَم غاز أكسيد النّيتروز الرّكي الرّائجة كمشخّرة ويُدعى «الغاز المُشجِك» لآلته يُشجِك بعض المرضى قبل غيابهم عن الرّعي وتُعَد. وفي القرن التاسع عشر كانت تُجرى عروضة لاختبار تأثيرات الغاز المُشجِك في بيوتات خاصة بئندن، للتّشجّة فقط، ثم أدرك العلماء لاحقًا إمكانية الاستفادة من هذا الغاز كمشخّر.



النّتروجين السائل

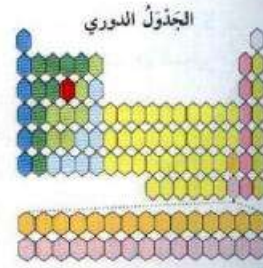
يُجمّد الطعام سريعًا باستخدام النَّتْرُوجِين السائل. فيعض الأطعمة كالطماطر بالّجين، مثلاً، توضع على سير التّاقّة في شُجْبُوّ تقفّين. وأثناء تحرّكها تُبرّد أولاً بغاز النَّتْرُوجِين، ثم تُرَدُّ بالنّتروجين السائل فتجمّد.

لمزيد من المعلومات انظر

- الرّابط الكيماويّ ص ٢٨
- الجَنُودُ النَّتْرُوجِيّ للعناصر ص ٣٢
- كيميااء الهواء ص ٧٤
- الأمونيا ص ٩٠
- الكيميااء الزراعيّة ص ٩١
- المطر ص ٢٦٤
- دوّرات في الغلاف الجوّي ص ٣٧٢
- حقائق ومعلومات ص ٤٠٢

الفُسفور

بعض المشروبات المرطبة كالكولا ذات طعم حاد، وذلك عائد لاحتوائها قليلاً من حامض الفسفوريك - الذي هو أحد مركبات الفُسفور. والفُسفور في شكله المألوف، جامد ضارب إلى الصفرة، شمعِي القوام ذو شفافية طفيفة. والفُسفور الأصفر هذا يتوهج في الظلام، وتعرف هذه الخاصية بالفسفرة. وهو لشدة فاعليته يحترق تلقائياً في الهواء، لذا يُحفظ تحت الماء. والفُسفور أساسي الأهمية للكائنات الحية - تستخرج النباتات من التربة، وتحصل عليه الحيوانات من النباتات. والفُسفور لا يوجد في الطبيعة منفرداً بل متحداً في مركبات الفسفات المعدنية، كفسفات الكالسيوم، التي يُستخدم معظمها في المُخصبات الزراعية.



تتألف المجموعة ١٥ من النروجين (ن) والفُسفور (ف) والأردينج (ز) والأنتيمون (شت) والبرموت (بز)



تعدّين الفُسفور

أهمّ خامات الفُسفور هو الأباتيت (فسفات الكالسيوم الطبيعية) الذي يتواجد بأشكال عدّة، وأقربائه الرئيسية المعروفة هي في المغرب وتونس بشمال أفريقيا. وتُستخدم كمُبات ضخمة من الفُسفور الفسفاتي في صناعة الأسمدة الكيميائية، حيث يُعالج الصخر بحامض الكبريتيك لإنتاج السوبرفسفات المُخصب الأشهر انحصاراً للنباتات.



الفُسفور والثور

يُحسّر الفُسفور الأحمر بإشعاع الفُسفور الأصفر إلى درجات حرارة عالية، ثم يُلقن صفائح. ويُستخدم الفُسفور الأحمر في إشارات الإضاءة البحرية لإحداث أنوار شديدة الشطوع. كما إنه يؤلف المادة الفعالة في عيّنات القباب. تقات الأمان تشتعل فقط إذا شُئت على سطح بحري مُنقوراً أحمر، أما التي تُشكك أينما كان، فتحتوي مركبة فُسفورية في رؤوسها.



أشكال الفُسفور التآصلية

للفُسفور ثلاثة أشكال تآصلية رئيسية: الأحمر (الأبيض) المُصفر والأخضر والأزرق. في الرسم إلى اليمين، فُصبان وقطع من الفُسفور الأصفر تتحوّل ببطء إلى الشكل الأحمر الأكثر استقراراً، كما يمكنك مشاهدة التّحوّل القائمة على الفُصبان. الفُسفور الأزرق، أكثر أشكال الفُسفور استقراراً، ويُحسّر بإشعاع الشكل الأصفر تحت الضغط.



فسفات الكالسيوم تؤلف جزءاً قوامياً من العظام والأسنان، لكنها تبدو في الطبيعة بلوراني ذات ألوان متنوعة تدعى الأباتيت.



الفُسفاتات

مساحيق (أو سوائل) الفسيل تحوي ثالث بوليفسفات الصوديوم الذي يُزيل عُسر الماء. وتعمل الفسفونات من مياه المجاري والأسمدة والمُنتجات على تلويث الأنهار وتهديد حياة الكائنات فيها. إذ إن قرط المغذيات يؤدي تالياً إلى قرط نساء الكتيريا المجاريّة التي تستهلك الأكسجين في الماء. هذا وتُستخدم الفسفونات المُطوية لمكافحة الآفات كالحشرات والقوارض.

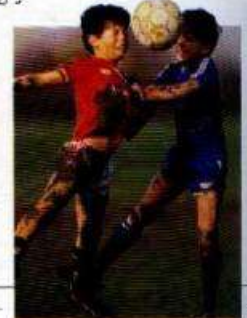


اكتشاف الفُسفور

في القرن السابع عشر، استخلص الكيميائي الألماني، هينج براند، الفُسفور بتبخير ٥٠ دلراً من التّوّل، بالإغلاء وإخماء الفُضالة مع الزمّل. وأسماء الفُسفور (أي حامِل الضوء) باليونانية، لأنه يتوهج في الظلام. واحتفظ براند بسِر اكتشافه هذا، لكن دوبرت يُوبل (١٦٦٧-١٦٩١)، الكيميائي الإبرلندي، أعاد اكتشاف الفُسفور بعد ذلك بضع سنوات.

الفُسفور أساسي للحياة

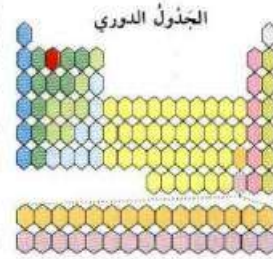
مادة العظام والأسنان معظمها من فسفات الكالسيوم التي تُكسبها صلابتها. وتتوّلف المجموعات الفسفاتيّة جزءاً من د ن أ (الحامض الثوري الرئيسي المُتفوّض الأكسجين) المُتواجد في نوى الخلايا والمتحكم بعملياتها. ويؤفر المركب الفسفاي: ثالث فسفات الأدينوسين - (أ ت ب) الطاقة في الجسم بأتحلاله إلى ثاني فسفات الأدينوسين - (أ د ب) مُطلقاً طاقته المخزنة لإنجاز نشاط حركي كالقباض العضلي، أو لسيولوجي كتخليق البروتين العضلي.



لمزيد من المعلومات انظر
الجدول الدوري للعناصر ص ٣٢
فلزات الأرض القلوية ص ٣٥
النروجين ص ٤٧
كيمياء الجسم البشري ص ٧٦
الكيمياء الزراعية ص ٩١
الصابون والمُنتجات ص ٩٥
الخلايا ص ٣٣٨
حقائق ومعلومات ص ٤٠٢

الأكسجين

الأكسجين أكثر العناصر وفرة في الطبيعة، وهو غاز عديم اللون والطعم والرائحة؛ وبدونه لا بقاء للكائنات الحية على الأرض. فحين نستنشق دوماً مع الهواء، الذي يتألف الأكسجين خمس مزيجه، كما إنه موجود في العديد من الأشياء. ففي البحار، يتواجد الأكسجين مذاباً في الماء، كما يُشكل جزءاً رئيسياً من تركيبه. وفي الصخر يُؤلف الأكسجين جزءاً رئيسياً من معظم معادنه. يتألف الأكسجين العادي من جزيئات ثنائية الذرات (فرمته أ). أما معظم الأكسجين في أعالي الجو، فتشكل آخر منه يتألف جزيته من ثلاث ذرات ويُعرف بالأوزون (أب)، وهو يشكل طبقة واقية حول الأرض تحجب الأشعة الفضائية المؤذية. والأكسجين شديد الفاعلية الكيميائية؛ فما الاحتراق والتأكسد والصدأ والتنفس إلا بعض التفاعلات الكيميائية التي تحدث باتحاد مواد معينة مع أكسجين الهواء.



تتألف المجموعة ١٦ من: الأكسجين (أ) والكبريت (كب) والسيلينيوم (سل) والتيلوريوم (تل)



القطع بالأكسجين

يُستخدم الأكسجين والأكسجين في قطع الفولاذ فاشتعال غاز الأستيلين في الأكسجين ينتج درجة حرارة تزيد على ٣٠٠٠°س، تُظهر الفولاذ تحت لهب الحمالح وتقطع بسهولة. ويُستخدم هذا الجتلاخ أيضاً في لحام الفولاذ - إذ ينصهر الطرفان المراد لحامهما في لهب شعله، ثم يتركان يبردان.

تفاعل الوقود مع الأكسجين لا يتم بدون الحرارة.



الاحتراق

يتميز الاحتراق بالتأثير هذه عوامل إغداها، وهي الحرارة والأكسجين والوقود. فإذا فقد أحدها لا يمكن إقدا النار، أو إنها تطفئ بسرعة. لذا تُغلق ناز السخان بالزئبق أو الخصى لإطفائها، لأن الزئبق أو الخصى يحجب عنها الأكسجين.

يجب أن يحوي الوقود مادة يمكنها الاحتراق مع أكسجين الهواء.

الصخور الحمراء

يعتقد العلماء أن هواء الجو لم يتم عصره الأكسجين منذ نشأة الأرض؛ ويربطون بدايات وصوله بالتفاعل مع الحديد في الصخور - متحولاً لونها إلى الأحمر. ويتلخ عن هذا الصخور حوالي ٢٠٠٠ مليون سنة.

الطبيعة الحية

في عملية التنفس تأخذ الحيوانات الأكسجين من هواء الجو (٢١٪ منه أكسجين)؛ لكن ذلك لا يفي نسبته في الهواء لأن النباتات تُعيد الأكسجين إلى الهواء ثانية في عملية التخليق الضوئي. أما الأحياء المائية، كالأسماك، فتتنفس الأكسجين المذاب في الماء.



أكسجين الطوارئ

يُغني المزيج، الذي يُعانون مشاكل تنفسية، كميات إضافية من الأكسجين. لتخفيف العبء على الرئتين بزيادة التنفس. وهذا يُساعد في التماثل للشفاء بسرعة أكثر.

جوزيف بريستلي

كارل شيل



إكتشاف الأكسجين

عام ١٧٧٤، أعلن الكيميائي الإنكليزي، جوزيف بريستلي (١٧٣٣-١٨٠٤)، عن إكتشافه «الهواء المتزوج اللاهوب» وكان كارل شيل (١٧٤٢-١٧٨٦)، السويدي، قد سبقه إلى مثل ذلك سبقه أو سبقين. فقد برهن شيل أن الهواء ليس عنصراً مفرداً، لكن لا أحد منهما أدرك حقيقة ما اكتشفه. وكان لانتوان لافوازييه (١٧٤٣-١٧٩٤)، الكيميائي الفرنسي، فضل بيان طبيعة هذا الغاز ونسبته الأكسجين، عام ١٧٧٥.

لمزيد من المعلومات انظر

- الترابط الكيميائي ص ٢٨
- الجدول الدوري للعناصر ص ٣٢
- الأكسدة والاختزال ص ٦٤
- كيمياء الهواء ص ٧٤
- التنفس الخلوي ص ٣٤٦
- دورات في الغلاف الحيوي ص ٣٧٢
- حقائق ومعلومات ص ٤٠٢

الصدأ

إذا ترك الحديد والفولاذ مُعرَّضين للهواء والرطوبة، سرعان ما تكسوهُما قشرة بيضاء - برونزية اللون، هي الصدأ. والصدأ هو أكسيد حديدي ينتج عن تفاعل كيميائي بين الحديد والأكسجين والرطوبة.

الكبريت



كبريت البروتين

يحتوي نسيج البصلة كبريتاً يتجسّد كجراثيم رماديّة عند أطراف السّحّ إلاّ ما سُلّقت البصلة لفترة طويلة. والكبريت من العناصر الضرورية للحياة كجزء حيويّ في البروتينات التي تنبني الجسم. وعندما تتحلّل هذه البروتينات يتحرّر كبريتيد الهيدروجين، وهو غاز سامّ له رائحة البيض الفاسد.



إستخراج الكبريت

يُستخرج الكبريت من فئاحه بطريقة قُراني. وفيها نغرز ثلاثة أنابيب مُتراكة في الثّورات الكبريتية. يُضخّ بخار مُحرّط الإخفاء في الأنبوب الخارجيّ لعنبر الكبريت؛ ثمّ يُدفع الهواء المضغوط في الأنبوب الأوسط، فيطرّد مزيج الكبريت المُحرّط إلى السطح.

لمزيد من المعلومات أنظر
البُورادات ص ٣٠
الجدول الدوريّ للعناصر ص ٣٢
كيمياء الهواء ص ٧٤
حامض الكبريتيك ص ٨٩
مُنتجات الغاز ص ٩٧
الكُلُوث المُضّارة ص ١١٢
المطر ص ٢٦٤
حقائق ومعلومات ص ٤٠٢

الكبريت عُنصرٌ لافلزّيّ أصفر اللون زاهٍ يتواجد في الطبيعة على شكل كبريتيدات (كالغالينا - كبريتيد الرصاص والبايريت - كبريتيد الحديد) أو كبريتات (كالجبس - كبريتات الكالسيوم المائية). وهو من العناصر الأكثر فاعليّة، واستعمالاً ومشتقاة في مجالات الصناعة بالغة الأهميّة - من صناعة الدهان والمنظفات إلى فلكنة المطاط وصنع البارود - حتّى لِقاسُ مدى النشاط الصناعي في بلدٍ ما بمقدار ما يستهلكه من الكبريت أو من حامض الكبريتيك، أحد مشتقاته. ويُعتبر أكسيد الكبريت، بخاصّة، الذي تُطلقه محطات توليد القدرة الأحفوريّة المؤفِّد ذات المحتوى الكبريتي، من ملوّثات الجوّ ومُسبِّبات المطر الحامضي.



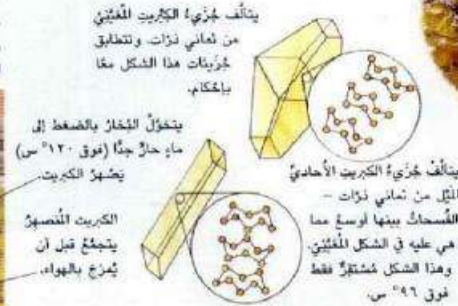
تتألف المجموعة ١٦ من: الأكسجين (أ) والكبريت (ك) والسيلينيوم (سل) والتيلوريوم (تل) والبولونيوم (بن)

بلّورات الكبريت صفراء



بلّورات الكبريت

توجد بلّورات الكبريت الدقيقّة بين الصخور في المناطق البركانيّة في العالم، وهي من الشكل المُعَيّن. والشقوق البركانيّة هي مصدر رئيسيّ للكبريت في بعض البلدان مثل صينيّة وجاروا والولايات المتحدة الأمريكيّة. ويتجمّع هذا الكبريت من الغازات الشبّعة من جوف الأرض.



أشكال الكبريت التآصليّة

هناك شكلان تآصليّان رئيسيان للكبريت: المُعَيّن، والأحاديّ المُعَيّن - أولهما فقط مُستقرّ على درجات الحرارة العاديّة. وفي كلا الشكلين تتربّط ذرّات الكبريت في حلقات ثمانية.



الكبريت

الكبريتيّة

تستمدّ بعض الكبريتات الطاقة من الكبريت بدلاً من الأكسجين؛ لذا فهي لا تستطع العيش إلّا على مُركّبات الكبريت المُتآكلة. وفي الولايات المتحدة يجري استخدام هذه الكبريتات لاستخلاص النحاس، وبعض الفلزّات الانتاجيّة الأخرى نقيّة من مُركّباتها الكبريتيّة.

الكبريت على سطح آيو

آيو، أكبر أقمار المشتري، هو أحد أكثر الأقمار نشاطاً في المنظومة الشمسيّة. ويعود لونه الأحمر البرتقاليّ الزاهي إلى فوسف الكبريت من براكين النائرة - التي تَنفثُ كُثُفاتها بواسطة السّواير الفضائيّة حديثاً.

الكبريت

الكبريتيّة

الكبريت

الكبريتيّة

الكبريت

الكبريتيّة

الكبريت

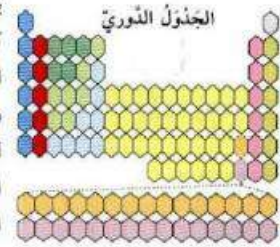
الكبريتيّة

الكبريت

الكبريتيّة

الهالوجينات

يُستخدم الكلور، أشهر عناصر المجموعة ١٧ (الهالوجينات) في أحواض السباحة لإعقيم الماء، كما يُشكّل جزءاً رئيسياً من كلوريد الصوديوم (ملح الطعام). وتُضاف الفلوريدات (مركبات الفلور) إلى معاجين الأسنان ومياه الشرب لمكافحة تآكل الأسنان. وتُستخدم مركبات الكلور والفلور الكربونية لمكافحة الآفات (كالحشرات والفطور والطحالب المؤذية) وفي أجهزة التبريد. لكن البحث جارٍ عن بدائل لها بعد أن اكتُشف أنها تُضرّ البيئة. والمعروف أنّ جميع هاليدات الفضة حساسة للضوء، لذا تُستخدم في الأفلام والورق الفوتوغرافي؛ وبروميد الفضة هو أكثرها استعمالاً في هذا المجال. الهالوجينات جميعها شديدة الفاعلية، وكلّها تحوي ذراتها سبعة إلكترونات في الغلاف الخارجي.



تتألف المجموعة ١٧ من الفلور (فل) والكلور (كل) والبروم (بر) واليود (ي) والـاستاتين (ست) المشع



الفلوريت
المتفلور

يوجد الفلور في

الطبيعة في معادن كالفلوريت (فلوريد الكالسيوم) ذي البلورات التكعيبية المتعرجة الألوان تبعاً لشوائبها المختلفة. والكثير من هذه البلورات يتفلور (يتألق لضعاً) في الأضواء فوق البنفسجية.

الكلور

الكلور غازٌ أشقرٌ مُعطرٌ، خائب الرائحة سام. وكسائر الهالوجينات، يتحد الكلور بسهولة مع الهيدروجين والماء لإنتاج حامض قوي جداً هو حامض الهيدروكلوريك.



البروم

البروم سائلٌ أحمرٌ سُتّرٌ، يُطلق بخاراً، يُلَوّن عتائقاً ساماً. وهو أحد العناصر السائلة في الجدول الدوري؛ تُستخدم مُركّبات البروم في التصوير الفوتوغرافي، وكسكناتٍ لطيفة.



اليود

اليود جامدٌ أرجوانيٌ مُسود اللون براق، يتصدع بالنسخين شقوقاً خيالياً أرجواً، تُستخدم مُركّبات اليود (اليوديدات) في تحضير أشعاع مُشعّ، وكعوازل عازلة في الصناعة. هذا ويختر وجوده النشا باللون الأزرق المُسود الناتج من إضافة اليود رطباً إليه.



اليود في الأعشاب البحرية

يوجد اليود بمقادير ضئيلة في مياه البحر وفي الأعشاب والطحالب البحرية. واليود عنصرٌ مهمٌ في نشاط الغدّة الدرقيّة التي تُنظّم مستويات الطاقة والشو في جينار الثيرويدات. ويؤدي انقراض الجسم لمركبات اليود (اليوديدات) إلى نقصان الغدّة الدرقيّة يُرافقه تورّم في مقدّم الرقبة وجانبيها.

بعد توشع للتأثير المؤذي لمركّبات الكلور والفلور الكربونية، يجري العمل على إيجاد غازات تسير بديلاً في مِرْزَات الصوبونات المشتلفة.



حالياً تظهر ثقبُ الأوزون بانتظام، شتاءً، فوق القطب الجنوبي للأرض.

الفلور صامٌ فعال لجميع الكيمويات الأخرى - حتى البويضات لا يلدغ منها شيء بمقلدة الثقلون.

ثقب الأوزون

مُركّبات الكلور والفلور الكربونية المُشعّلة في الهواء من أجهزة التبريد والمبردات الصوبونية المختلفة تصاعدت إلى أعالي الجو، فتفاعل مع الأوزون وتفتّكه، مُخليةً ثقبات في طبقة الأوزون الواقية. وهذا يُفسح المجال لتسرّب كمّيات مؤذية من أشعة الشمس فوق البنفسجية إلى الأرض.



اللدائن الرقيقة

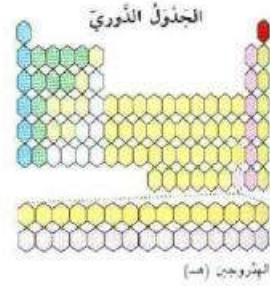
تُقلّي بواطن الثقلون والسفالي (ج. جلاء) بطبقة من الثقلون (وهو سُتّر لدائن من رابع فلور الأيئين المتعدد) الشديد الرقّة لمنع التصاق ما يُطبخ أو يُقلى فيها. وهذا المركّب عديم الفاعلية جداً ولا يتأثر بالحرارة - مما يجعله مثاليّاً لهذا الغرض.

لمزيد من المعلومات انظر

- الترابط الكيميائي ص ٢٨
- الجدول الدوري للعناصر ص ٣٢
- الأكسجين ص ٤٤
- صناعة الفلوريات ص ٩٤
- التآكل الصناعي ص ١١٢
- التصوير الفوتوغرافي ص ٢٠٦
- دورات في الغلاف الحيوي ص ٣٧٢
- حقائق ومعلومات ص ٤٠٢

الهيدروجين

الهيدروجين غاز عديم اللون والطعم والرائحة. ورغم أنه أخف العناصر فهو أكثرها توافراً في الكون (يُؤلف حوالي 75٪ من مادته). استخدامات الهيدروجين متعددة - مثلاً في هدرجة الزيوت النباتية وتحويلها إلى سُمون كالمُرغرين، وفي نزع الكبريت من مُنتجات النفط وزيادة كميّة البنزين المُستخلصة منه. لكن الاستخدام الأكثر للهيدروجين هو في صنع الأمونيا - المهمة في إنتاج الأسمدة وكيماويات أخرى. كيميائياً، قد يتفاعل الهيدروجين مع الفلزّات أو مع اللافلزّات (مكوّنًا أحياناً أيونات الهيدروجين). وتُعزى حامضية الحوامض كُلّها إلى أيونات الهيدروجين في تراكيبها.



الهيدروجين في الكون

لا يقتصر وجود الهيدروجين كونيّاً على النجوم ومنظوماتها فقط بل في مادة السُّدم التي تتواجد في الفضاءات فيما بينها أيضاً.



البنية الأسيطة

أسيطة الذرّات بنية هي ذرّة الهيدروجين التي تتألف من بروتون واحد، يُشكّل الشّارة، والإلكترون واحد.

سديم السرطان



الهيدروجين في الشّمس

بحرّم العلماء أنّ مصدر طاقة الشّمس التي نلعم بظورها ودفئها هي الطاقة المتولّدة من تفاعلات ذرات الهيدروجين، بفعل الضغط ودرجة الحرارة الهائلين في باطنها، فتكوّن الهيليوم مع تحوّل بعض المادة إلى طاقة. ومثل هذا الاندماج النووي يحصل في النّجوم الهيدروجينية المُقدّرة.

الهيدروجين في الأرض



في الأرض كميّات كبيرة من الهيدروجين، الذي يُؤلف حوالي 11٪ من مادة الماء (هـ 1) فيها. وهو مع الكربون، أوسع العناصر تواجداً في الكائنات الحيّة والوقود الأحفوريّة، كالخشب والنفط.

هنري كافنديش

اكتشف العالم الإنكليزي، هنري كافنديش (1731-1810)، غازاً دعاه الهواء اللهب، وأجرى عدّة تجارب لتحديد خواصّه، وبيّن بأنّه يُكوّن ماءً إذا ما



اشترق في الهواء فكان ذلك بُرهانه أنّ الماء ليس مُعصّراً مُستقلاً، كما كان يُظنّ. وأطلق لأقاربيه لاحقاً (عام 1781) اسم الهيدروجين (أي مُكوّن الماء) على هذا الغاز.

الهيدروجين وقود المستقبل

لقد تمّ صنع سيارتين تجريبيّتين يُشغّلان بالهيدروجين. أمّا مُضخّلات الوقود فيها فهي مرّكات هيدروجين يُطْلَق الهيدروجين عند إخمائه. وميزة هذه السيّارات أنّها لا تُلوّث البيئة. فاحتراق الهيدروجين يُنتج ماءً.



سيّارة وقودها الهيدروجين

لمزيد من المعلومات انظر

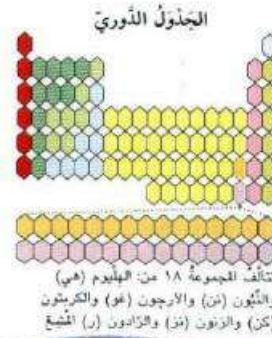
- البنية الذريّة ص ٢٤
- الجدول الدوري للعناصر ص ٣٧
- الأكسدة والاختزال ص ٦٤
- لباس الحمضية ص ٧٢
- الأمونيا ص ٩٠
- مضادّ الطاقة ص ١٣٤
- الطاقة الذريّة ص ١٣٦
- الشّمس ص ٢٨٤
- حقائق ومعلومات ص ٤٠٢

المناطيد والسفن الهوائية

تطوّر أنّ الهيدروجين، بسبب خِفّته الفائقة، جيّاداً لعبارة البالونات والمناطيد - وقد استُخدمت عملاً لذلك وما زال. لكن استخداماته في السّفن الهوائية توقّفت، بسبب لهويّته، بعد كوارث التّفجّر التي أودت بحياة الكثيرين كما في كارثة المنطاد هيندرج عام ١٩٣٧.

الغازات النبيلة

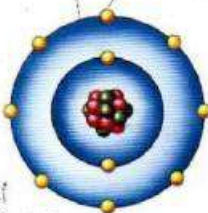
تُعَبَّأُ البالونات التي تُطْلَقُ في الجو بِهَجَّةٍ بِغاز الهليوم، وهو أحد الغازات الستة في المجموعة ١٨ من الجدول الدوري. وتُعرف هذه العناصر بالغازات النبيلة، وتُشكِّلُ قُرَابَةً واحدة في المئة من الهواء. والنيتون غازٌ نيل آخرٌ مألوفٌ جدًا في أنوار النيون الزاهية الألوان. أمَّا الرادون المشعُ فينشعُ من انجذاب الراديوم، ويؤلف قدرًا كبيرًا من إشعاعات الخلفية التي تصادف في مناطق الصخور الغرانيتية. وتُعرف الغازات النبيلة أيضًا باسم الغازات النادرة أو الخاملة؛ فالكيميائيون لم يتمكنوا إلا من صنع بضعة مركبات فقط منها. فهذه الغازات نادرة التفاعل مع أي شيء، وهي مُستَبْرَكةٌ جدًا لأنَّ الغلاف الخارجي لكل منها كامل التعبئة بالإلكترونات.



الهليوم

الهليوم أخف العناصر، بعد الهيدروجين، وكلاهما أخف كثيرًا من الهواء. يُستخدَمُ الهليوم، بدلًا من الهيدروجين، في تعبئة المناطيد والسفن الهوائية الحديثة لأنه مأمون أكثر، فهو لا يحترق. يحوي هواء الجو مقدارًا ضئيلًا جدًا من الهليوم؛ لكن بعض مكامن الغاز الطبيعي تحوي كميات كبيرة منه، وهي المصدر التجاري الرئيسي لهذا الغاز.

الغلاف الخارجي



الغلافات الكامنة

تحوي ذرة النيون ثمانية إلكترونات في غلافها الخارجي، وبها يكون هذا الغلاف مكتملًا - فلا حاجة للذرة أن تفقد إلكترونات أو أن تكتسبها، فتتفاعل مع ذرات أخرى. كذلك فإنَّ الغلافات الخارجية لجميع الغازات النبيلة مكتملة؛ وهذا يفسر حُمُولَها واستقرارها.

أضواء النيون

تتولد ألوان غوس قُرح النيون هذه بإمرار الكهرباء خلال الأنابيب المُعَمَّاة بغاز نيل ومواد أخرى على ضغط خفيف. ويُنتج كلُّ غازٍ نيلًا مُختلفًا، كما تُضاف مواد أخرى لإنتاج ألوان أكثر. فالهليوم ينتعش ضوءًا أصفر، والنيتون ضوءًا أحمر بُرقيًا، متألِّقًا، ويسطع الأرجون بضوء أزرق، والكريبتون بضوء بنفسجي.



مُشعَّة نووية في تشكاشيا للقدرة النووية في روسيا

مُشعَّة نووي فائوي

تُكوِّنُ بالنيشطار اليورانيوم النووي مادةً نظائر مُشعَّة للكربون، منها غاز الكربون-١٤. وهذا يُنتج من محطات القدرة النووية. وقد تمكنت الولايات المتحدة، خلال الحرب الباردة، من متابعة النشاط النووي السوفياتي عن طريق قياس كمية الكربون-١٤ في الهواء.



وليم رامزي

في عام ١٨٩٤، اكتشف اللورد رامزي والكيميائي وليام رامزي غاز الأرجون. وكان قد تمَّ بطائياً اكتشاف وجود الهليوم في الشمس، ثمَّ اكتشف رامزي وجوفه على الأرض عام ١٨٩٥. وأتبع ذلك باكتشافه للكريبتون والنيون والزينون عام ١٨٩٨ - بعد أن تمكن من تحضيرها بتفطير الهواء السائل - فنال بذلك جائزة نوبل للكيمياء عام ١٩٠٤. وفي عام ١٩١٠، تمَّ له اكتشاف الرادون.



أنوار الغازات

يُستخدَمُ الأرجون والزينون في المصابيح الكهربائية. فتشعَّن المصابيح المُعَمَّاة بالزينون بنور أبيض مائل إلى الأزرق؛ وفي التناورات تُستخدَمُ غالبًا المصابيح القوسية المعَمَّاة بالزينون، فيسطع نور القوس الكهربائي وكأنه شرارة مُستمرة. هذا ونعتًا المصابيح الكهربائية العادية يمزج من الأرجون والنيتروجين، لأنَّ هذا المزيج الحابل يحفظ فيلة التشغيل، المُشعَّة بِهذه الحرارة، مدة أطول.

لمزيد من المعلومات انظر

- البنية الذرية ص ٢٤
- النشاط الإشعاعي ص ٢٦
- الجدول الدوري للعناصر ص ٣٢
- كيمياء الهواء ص ٧٤
- الطاقة النووية ص ١٣٦
- حقائق ومعلومات ص ٤٠٢

التفاعلات

يستخدم نَحْشُور النباتات خِصُوة الشَّمْس لِتَحْوِل ثاني أكسيد الكربون والماء إلى كربوهيدرات وأكسجين.



عند شغل المصهور، يذوّب المُنْقَطُ الصابون الأوساخ والدهون ويزيلها بخفض التوتر السطحي للماء.

تتكوّن القُصَيَّات وتُسَوِّد تدريجيًا لأن كبريتيد الهيدروجين في الهواء يتفاعل مع القُصَيَّات فتكوّن طبقة رقيقة من كبريتيد القُصَيَّات.



ثوبلة (جيلاتيني) شائعة

كفّة جامزة

ملايين التفاعلات الكيماوية تحصل من حولنا على الدوام في كل دقيقة، بعضها تفاعلات طبيعية وبعضها الآخر نتيجة لأنشطة الإنسان. ففي داخل أجسامنا يمثل الطعام الذي نتناوله في سلسلة من التفاعلات المعقدة ليزوّدنا بالطاقة. وتنهمك النباتات في تحويل ثاني أكسيد الكربون والماء، إلى كربوهيدرات وأكسجين - في عملية التخليق الضوئي مُستخدمة طاقة الشَّمْس. وفي أجواء الأرض العليا تجري بلا هوادة تفاعلات تُرشّح أشعة الشَّمْس كيميائيًا من الأشعة فوق البنفسجية المؤذية التي قد تُهدّد الحياة على الأرض. وفي المختبرات، يستخدم العلماء التفاعلات الكيماوية بأشكال شتى في عمليات لا حصر لها لتصنيع الأدوية الجديدة، أو لحفظ الأغذية من الفساد، أو لتحويل النفط الخام إلى بنزين، أو لتوفير المواد العديدة اللازمة لإعداد ملابسنا وتجهيز منازلنا.

الكفّة للحيورة لا تُشبه مَقُومَاتِها من الطحين والبيض والزبدة والشكر، فهذه قد تغيّرت بالتفاعلات الكيماوية.

التغير الكيماوي

غير الكعكة مثل جيد على التغير الكيماوي.

فمذاق الكعكة وخواصها تغيّرت بعد خبزها تغيرًا جذريًا عن مذاق وخواص مَقُومَاتِها - فهي الآن مختلفة كيميائيًا. إن معظم التغيرات الكيماوية تُغيّر دائمة - فلا يمكنك إعادة الكعكة المخبوزة إلى طحين وزبدة وبيض وسكر. لكن هناك بعض تغيرات كيميائية عكوسة.



فرانسيس بيكون

كان فرانسيس بيكون (1561-1626) محاميًا ومُخَبِّرًا وشخصية سياسية إنكليزية فرمقة. وتذكر هنا مقولته الشهيرة في كتابه «الأسلوب الجديد» الذي صدر عام 1620: «إن الظواهر حول حوائج المائدة ذات جذور فقط إذا أُبْدِنَتْها التجارب».

روبرت بويل

الكيماوي الإيرلندي، روبرت بويل، (1627-1691) أحد أوّل الكيماويين الحديثين شدّد في كتابه المشهور «الكيماوي الشكّك»، الصادر عام 1661 على أهمية التجارب بقوله: «إن جميع الآراء يجب أن تخضع للاختبار والتجربة للتحقق من صوابيتها». وهو خلال تجاربه الدقيقة على الغازات، اكتشف قاعدة مهمة حول مسكها تُعرف بقانون بويل.

المختبرات الحديثة

تحتوي المختبرات العلمية أضافًا شتى من التجهيزات يستخدمها العلماء في تجاربهم المختلفة. فبعض العلماء، مثلاً، يدرسون التفاعلات المتعلقة بتكوّن المطر الحامض علّهم يجدون شيئًا لمتعة. وقد يُجري علماء آخرون تفاعلات كيميائية لتصنع مواد جديدة أو لاكتشاف علاج شافٍ من مرضي مُعِين.

تجهيزات علمية من القرن الثامن عشر



النَّظَرِيَّةُ الحَرَكِيَّةُ

أَمَّاكَ تَطْهُو في المطبخ، وَأَنْتَ في غُرْفَتِكَ تَشُمُّ رائحةَ الطعام - هل تساءلت لماذا؟ النظرية الحركية تُقدِّم لك الجواب. إنَّ الجزيئات الغازية الدقيقة المنطلقة من الطعام السَّاحِن والمُدوَّمة في الهواء سرعان ما يصلُ بعضها إلى أنْفِكَ. فالذَّرَات والجزيئات التي تولِّف كلَّ شيءٍ حولنا هي في حركةٍ دائمة، حسب النظرية الحركية؛ وتزداد سرعتها بارتفاع درجة الحرارة فتشغل حيزًا أكبر. لكنَّ جسيمات المواد لا تتحرَّك بالموتال نفسه - فجسيمات الجوامد، المُتقاربة التراص والشديدة التماسك، تقتصر حركتها على التذبذب (أو الاهتزاز) في مواضعها؛ وتتحرَّك جسيمات السوائل بحرية أكثر فتتسبب ميوعة، لكنَّها تقلُّ مُقاربةً مُتساكسة. أمَّا جسيمات الغاز المُتباعدة والضعيفة التماسك فسرعة

الحركة لا محدودية الانتشار.

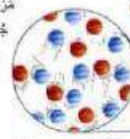


جزيئات الهواء داخل
النطاق الضيق بالهواء المحبب شتابة
لأنها تتحرك بسرعة كبيرة، أي إنَّ
الهواء داخل المظلل أخذ من الهواء
خارج - لذا يرتفع المظلل في الجو.

الحرارة المرتفعة تُسرِّع

تذبذب جسيمات الجوامد
فتشغل حيزًا أكبر. وهذا يُقلِّص
تصدُّ بُزج إيفيل في باريس
بمقدار ٧,٥ سم صيفًا.

مزيج متجانس من
جسيمات البروم
والهواء.



الانتشار

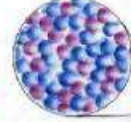
تنتشر الغازات لتصل إلى حيز متاح، لأنَّ جسيماتها تتحرَّك
بسرعة كبيرة. وخاصية الانتشار هذه هي سبب انتقال
الروائح بسرعة. فعندما يُحرَّك الكمك في الفُرْن، مثلاً،
تنتشر رائحته سريعاً في سائر أرجاء المنزل.

التمدد

إذا سُخِّن جسمه، كهذا الترمومتر مثلاً، فإنَّ
سرعة جسيماته (أو مدى اهتزازها) يتزايد
فتشغل حيزًا إضافيًا، فنقول إنه تمدد. إذا
بحر من مهندسو الشكك الحديديَّة على ترك
فجوات بين القضبان احتساباً لتمدداتها في
الطقس الحارّ. تمدد السوائل عشرة أضعاف
تمدُّد الجوامد، أمَّا الغازات فتمدُّدها حوالي
١٠٠ مرة أكثر من السوائل.

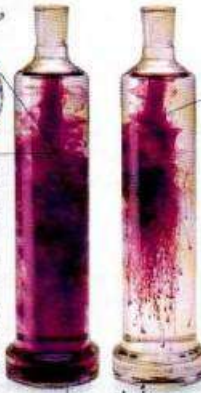


مزيج من جسيمات الماء
وبزئفغات البوتاسيوم



الانتشار في الماء

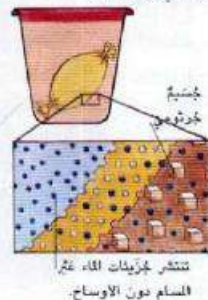
إذا ألقيت قليلًا من بلورات بزمفغات
البوتاسيوم في الماء فسرعان ما ينتشر
لونُها الأرجواني فيه لأنَّ جزيئات
الماء ترتطم جسيمات البزمفغات
وتدفعها باستمرار. كذلك، إذا
نُفِثت أوراق الشاي في العلابة،
فستكسب الماء لُونه لئنها
ولونها في فترة قصيرة.



بلورات
بزمفغات البوتاسيوم

أكياس الماء النعوض

إنَّ مخلولاً من الملح والشُّكَّر أساسيّ في
مُعالجة الأطفال المصابين بالتهالبي
حاد. وحيث يُنقَر إلى مياه الشُّرب النقية
تُستخدم أكياس خاصة تحوي مقداراً
محددًا من الشُّكَّر والملح الجافين. فإذا
وُضع أحد هذه الأكياس في المياه
الزبيحة، تنتشر عبر مساميه جزيئات الماء
دون الأوساخ - فكلُّ شيء بذلك مخلولاً
مُعْتَمَداً صالحاً للشُّرب.



جسيمات

جسيمات

جسيمات

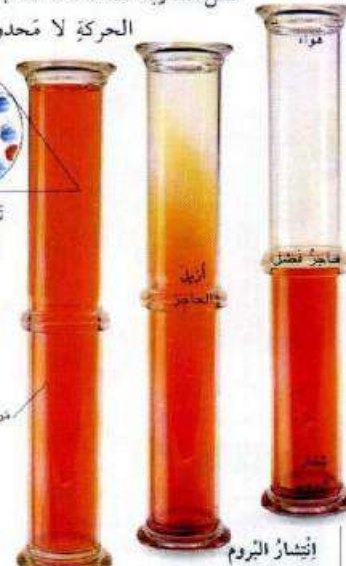
جسيمات

جسيمات

جسيمات

جسيمات

جسيمات



انتشار البروم

ينتشر البروم في المظلل
ليصلاً كامل الخيز المظلل. وإذا قُلت مرطبان ثان فوق
الأول، فالغازُ سرعان ما ينتشر ليملاً أيضاً.

الحركة البراونية

بينما كان عالم النبات الإسكتلندي، روبرت
براون، يتفحص عينة من حبيبات غبار الطلُّع عام
١٨٢٧ أدركته رؤية بعضها تتفكر عشوائياً على
سطح الماء. وقد علَّل العلامة البرت أبنشين هذه
الظاهرة بعد ثمانين عاماً، مُستخدماً النظرية
الحركية، بأن حركة جزيئات الماء الدقيقة غير
المرئية هي التي تقذف حبيبات غبار الطلُّع
باستمرار فتُسبب تفكرها. وتُعرف هذه الحركة الآن
بالحركة البراونية.



مُخلوٌّ مكيّر
لجسيمات
غبار الطلُّع
من البسب
المخلوَّة في الماء

لودفغ بولتزمان

في الستينات من القرن
التاسع عشر طوَّر
العالم النمساوي،
لودفغ بولتزمان
(١٨٤٤-١٩٠٦) النظرية الحركية



للغازات. وقد جوهبت
نظرية الحركية بفارعة
شديدة من علماء عصره؛ فعُده
ذلك كثيراً وأدَّى إلى الإتيحار.

لُزِيْد من المعلومات المُفْهِمَة

حالات المادة ص ١٨
سُكوك الغازات ص ٥١
سرعة التفاعلات ص ٥٥
الحرارة ص ١٤٠
نظام القل في النبات ص ٣٤١
حقائق ومعلومات ص ٤٠٤

سُلوْك الغازات

قانون بويل

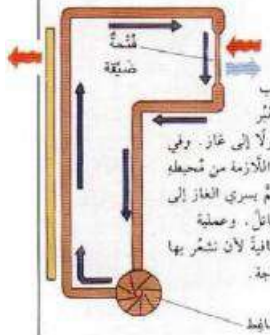
فكافح الغاز التي يتغيرها القواصن تكثير تدريجيًا كلما ارتفعت نحو السطح. فهي صغيرة الحجم تحت ضغط السائل الأكثر في العمق. وكلما ارتفعت نحو السطح يقل السائل الضاغط عليها، فيزداد حجمها. وهذا في الواقع، مثل عملي على قانوني اكتشافه الكيميائي الإيرلندي، روبرت بويل، عام ١٦٦٢. ينص قانون بويل على أن حجم الغاز يتناسب عكسيًا مع الضغط الواقع عليه - في ثبوت درجة الحرارة، أي أنه بزيادة الضغط يقل الحجم.



ينص قانون بويل سبب تزايد حجم الفقاعات الممتلئة من القواصن كلما اقتربت من سطح الماء.

جهاز التبريد

يُدوّر سائل التبريد في أنابيب التلاجة باستمرار، وعندما تُشَرّ قُحمة شبيّة يتمدّد بسرعة متحوّلًا إلى غاز. وفي تحوّلها إلى غاز، يمتص الحرارة اللازمة من محيطه (أي من داخل التلاجة) فيبرّده. ثم يسري الغاز إلى الضاغط الذي يُحوّله ثانيةً إلى سائل، وعملية التسيّل بالضغط هذه تُطلق حرارة كافية لأن تُشَرّ بها في حلقة التلاجة.



قانون أفوجادرو

إذا ملأنا وعاء بالكلور وآخر مثاليًا له تمامًا بالأكسجين، فإن كلا العاءين يحوي العدد نفسه من الجزيئات. وهذا صحيح رغم أن وزن جزيء الكلور ضعف وزن جزيء الأكسجين. هذه القاعدة اكتشفها أماديو أفوجادرو، الفيزيائي الإيطالي، عام ١٨١١.



جزيء كلور جزيء أكسجين

لمزيد من المعلومات أنظر

- حالات السائلة ص ١٨
- تغيرات الحالة ص ٢٠
- النظرية الحركية ص ٥٠
- كيمياء الهواء ص ٧٤
- الضغط ص ١٢٧
- القوى في الموائع ص ١٢٨
- الحرارة ص ١٤١
- حقائق ومعلومات ص ٤٠٤

تحوّل جسيمات الغاز بحرّيّة وبسرعة كبيرة؛ لذا تحدث التغيرات في درجة حرارة الغاز أو حجمه أو ضغطه ظواهر مثيرة. فمن الخطر، مثلاً، ترك مِرْفاذ في موضع حارّ، لأنه بارتفاع درجة الحرارة، تزداد سرعة جسيمات الغاز في داخله فيتزايد ارتطامها وتنفّاعها على جوانب المِرْفاذ ممّا قد يتسبّب في تفجّره - إذ يوقّي نسخين علبة الرّد إلى ارتفاع ضغط الغاز بداخلها. مثل هذه الظواهر لاحظها ودرسها العلماء في القرنين السابع عشر والثامن عشر، واستنبطوا بعض القوانين التي ما زالت تُستخدم للتنبؤ بسُلوْك الغازات.

يقبض البالون في السائل البارد.

يتروّجون سائل على درجة حرارة ١٩٦°س



قانون شارل

يقبض البالون المملوء بالهواء عند وضعه في وعاء التروّجين السائل، فدرجة الحرارة الخفيفة جدًا تُطيّل سرعة جزيئات الهواء داخل البالون، فيقلّ تدافعها وارتطامها بجدران البالون فيكثُر.

وقد اكتشف العالم الفرنسي، جاك شارل العلاقة بين درجة الحرارة وحجم الغاز عام ١٧٨٧. وينص قانون شارل على أن حجم الغاز يتناسب طرديًا مع درجة الحرارة المطلقة، عندما الضغط ثابت - فإذا قلت درجة الحرارة إلى النصف يقل حجم الغاز أيضًا إلى النصف.

للغازات وزن

قد يتبادر إلى أذهاننا أن الغازات عديمة الوزن لأنّ مُعظمها لا نرى، وهذا غير صحيح. فجميع الغازات لها كتلة ما لأنّها تتألف من جسيمات، ولو توالّف بالوزن مثلون بالهواء، ثم تُنقّس أحدّها بديّرس، فنتأكد أن البالون المليء بالهواء أصبح أثقل.



قانون غي لوساك

في العام ١٨٠٨، اكتشف الكيميائي الفرنسي، جوزيف لوساك، في لوساك، أنه عندما يتفاعل الهيدروجين والأكسجين لتتّيجا الماء، فإنّ حجمين من الهيدروجين يتفاعلان دائمًا مع حجم واحد من الأكسجين. واستطاع أبجانه اكتشاف أنّ نسبة أحجام الغازات التي تتفاعل بعضها مع بعض تتطابق هي نسبة عددية صحيحة وبسيطة. ويُعرف هذا بقانون غي لوساك.

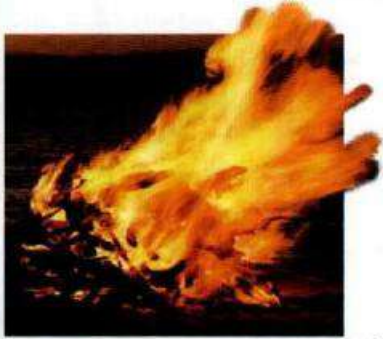


منشأ الدّرجة

نُحس دائمًا بشخونة مِفتاح الدّرجة عند استعماله. وذلك لأنّ جزيئات الهواء في داخله تُزجّج على التّراس في حُرّ أقلّ، فتزداد سرعة ارتطامها بجدران المِفتاح فيسجّن.

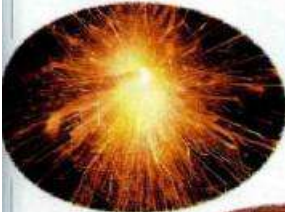
تسخّن جدران المِفتاح مع تزايد سرعة ارتطام الجزيئات بها.

التفاعلات الكيميائية



التفاعلات القادرة للحرارة

عند احتراق الخشب، تنطلق طاقة كيميائية كطاقة حرارية. وينتج هذا التفاعل على تفكك روابط كيميائية وتكوين روابط جديدة. لكن كمية الحرارة المنبعثة بالترابط أكثر من تلك الممتصة بالتفكك. لذا، يُطلق التفاعل حرارة، وتُسَمَّى المحيط حوله. فهذا مثل على تفاعلي طارد للحرارة.



يتفاعل القنبريوم في نافذة السُرر مع أكسجين الهواء مكونًا أكسيد القنبريوم. وهذا التفاعل يطلق طاقة كطاقة ضوئية.



يُنْثَق لَوْنُ غُلاف الكُتَاب لِأَنَّ الصُّوَّةَ الَّتِي تَمْتَصُّهُ جُذَيْبَاتُ أَصْبَانِهِ يَتَفَكَّكُ بَعْضُ الرُّوَابِطِ الْكِيمَاوِيَّةِ فِيهَا.

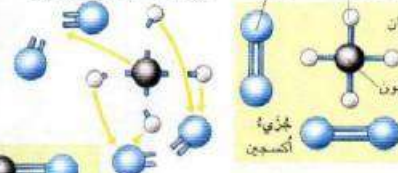
التفاعلات بالضوء

الطاقة التي يُطلقها أو يمتصها تفاعل كيميائي قد تكون طاقة ضوئية. فطاقة السُرر تطلق حين تُسْعَلُها ضوءًا ماعطًا أبيض اللون، والمُصْطَفَاتُ الإِغْلَاقِيَّةُ، كما الثَّيَابُ، يَحُولُ نُورُهَا بِإِمْتِصَاصِ ضَوْءِ الشَّمْسِ الْفَوْقِيِّ وَالتَّوَابُغَاتِ الْكِيمَاوِيَّةِ النَّاتِجَةِ مِنْهُ. كَذَلِكَ يَحْرُسُ ضَوْءُ الشَّمْسِ تَوَابُغَاتٍ فِي جِلْدِ الشَّمْسِيِّينَ تَكُونُ حَيْثُ الْبِلَاتِينَ الَّتِي يَسْتَعْمِلُونَهَا بِسُورَةٍ مُصْغَرَةٍ.

لمزيد من المعلومات أنظر

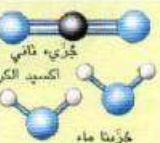
الترابط الكيميائي ص ٢٨
توصيف التفاعلات ص ٥٣
سرعة التفاعلات ص ٥٥
التحولات ص ٥٦
تحويلات الطاقة ص ١٣٨
حطائق وتعليلات ص ٤٠٤

يتفاعل الميثان مع الأكسجين ليكوّن ثاني أكسيد الكربون وماء. وتُتَبَيَّنُ الأشكالُ لِنَتَاجِهِ كَيْفَ تَتَفَكَّكُ الرُّوَابِطُ بَيْنَ الذَّرَاتِ ثُمَّ تُعَادُ لِتُثَابِتِهَا.



تغير الروابط

في كل تفاعل كيميائي، تتفكك روابط في المُتفاعلات لِتُشَكِّلَ رُوَابِطَ المُنتَجَاتِ. الميثان مثلًا، المكوّن الرئيس للغاز الطبيعي، يتألف من أربع ذرات هيدروجين مُترابطة مع ذرة واحدة من الكربون؛ فعند احتراق الميثان يتفاعل مع أكسجين الهواء وتتفكك جميع الروابط بين ذراته، وتكون روابط جديدة لتؤلف ثاني أكسيد الكربون وماء. وحيث إنّ هذه الروابط الجديدة ذات طاقة كامنة أقل منها في الروابط الأصلية، فإنّ التفاعل يُطلق فرق الطاقة كحرارة.



بعض التفاعلات تستخدم الكهرباء، وبعضها الآخر يُستَخدَمُ. فالتحليل الكهربائي مثلًا، يستعمل قتل السمك المُضَارَّ بهلبيّة كهربائية قد تبلغ شدتها ٢٢٠ فلف تتردّد من تفاعل كيميائي يحصل في خلايا. والبرق الذي هو شرارة كهربائية ضخمة، مُحْبِثٌ تَوَابُغَاتٍ فِي الْهَوَاءِ - مِنْهَا تَكُونُ ثَانِي أَكْسِيدُ التُّرُوجِينِ مِنَ التُّرُوجِينِ وَالْأَكْسِجِينِ وَتَكُونُ الْأُوزُونُ مِنَ الْأَكْسِجِينِ.



يُحْدِثُ الْبَرْقُ تَوَابُغَاتًا بَيْنَ التُّرُوجِينِ وَالْأَكْسِجِينِ يُنْتِجُ ثَانِي أَكْسِيدَ التُّرُوجِينِ. وَهَذَا يَذُوبُ فِي مَاءِ الْمَطَرِ وَيَسْقُطُ عَلَى الْأَرْضِ كَحَامِضِ التَّدْرِيكِ - لِحْمِ شُكُونَاتِ الْمَطَرِ الْحَامِضِ.



التفاعلات الماصة للحرارة

يُستَخدَمُ الرِّبَاصِيُونُ كِمَادَاتٍ مُبَرِّدَةٍ لِتَخْفِيفِ أَلَمِ الْإِضَابَاتِ. فَالتَّوَابُغَاتُ الشَّدِيدَةُ فِي الْكَمَادَةِ يَمْتَصُّ الحرارة من جسم الرياضي. إذ إنّ الحرارة الممتصة في تفكك روابط المتفاعلات في هذا التفاعل أكبر من تلك الممتصة في تكوين روابط المُنتَجَاتِ. وهذا مثل على تفاعل إندوثيرمي (ماص للحرارة).

طاقة التنشيط

مُعْظَمُ التَّوَابُغَاتِ تَحَاجُجُ إِلَى كَمِيَّةٍ مُعَيَّنَةٍ مِنَ الطَّاقَةِ لِتَبْدَأَ. إِذَا لَمْ يَسْتَمِلْ عَوْدُ الْقَابِ مَا لَمْ يَنْتَظِ بِالْحَالِكِ، كَذَلِكَ لَا تَحْرُقُ قِيْلَةُ الشَّمْعَةِ مَا لَمْ يُغْرَبْ مِنْهَا عَوْدُ قَابِ مُشْتَعِلٍ. وَتُسَمَّى كَمِيَّةُ الطَّاقَةِ الَّتِي لَزِمَتْ لِلذَّهْنِ التَّوَابُغَاتِ طَاقَةُ التَّنَشِيطِ.



توصيف التفاعلات

الصِّغ والمعادلات الكيميائية هي للكيميائي نوع من الكتابة المختزلة، كما إنها تُستخدم في توصيف الكيمائيات وتفاعلاتها. فالصِّغة الكيميائية لأي مركب تُبين نوع الذرات التي يتألف منها وبأي نسب. وتُعبّر المعادلة الكيميائية عن التفاعل الكيميائي، مُبيّنة المواد المتفاعلة ونسبها في طرفي المواد الناتجة في الطرف الآخر - متجاوزة مشاكل اللغة. وتُستخدم عادةً سهم بدلاً من علامة المساواة بين جانبي المعادلة لبيان اتجاه التفاعل. ويقترح بعض المُجدين (ولعلمهم مُحققون) كتابة المعادلات الكيميائية برموزها اللاتينية المُستخدمة في معظم أقطار العالم.

بترسب جامد
اصفر هو يوريد
الزئبق عند
مزج الملولتين.



مُحلول نترات
الزئبق في الماء



مُحلول يوريد
البوتاسيوم في الماء



الرموز والصِّغ الكيميائية

السمة العنصر التي عُرفت منذ القدم مثل قُل منها بصورة فلكية. وحوالي عام ١٨٠٠، اُستُخدم جُون دالتون، الكيميائي الإنجليزي، مجموعة من الرموز الصورية للعناصر المعروفة في أيامه. وفي عام ١٨١١، ابتُنع جُون برزيليوس، الكيميائي السويدي، النظام المُعتمد اليوم حيث تُمثلُ العناصر بالحروف. ويمكن ضم هذه الحروف معاً لبيان صيغة المركب الكيميائي.

التاليوم الكربون الأكسجين

الصِّغ الكيميائية

حيثما كان

يُكتب مركب كيميائي

اسم وصيغة يُبين

العنصر التي يتألف

عنها. فالاسم

الكيميائي

للعنصر، مثلاً،

هو كربونات الكالسيوم. وصيغته الكيميائية هي

كاك أ، أي مع قُل ذرة من الكالسيوم (كا) هناك ذرة

من الكربون (ك) وثلاث ذرات من الأكسجين (أ).



يوريد البوتاسيوم + نترات الزئبق = يوريد الزئبق + نترات البوتاسيوم
بوي، بيه، سا (ن.أ)، بيه، صاي، بيه، ٢ بون، أ.و.
تُستخدم أحياناً الرموز التالية لبيان حالة المادة الكيميائية: ج = جامد، س = سائل، غ = غاز، د = ناشب في الماء.

قانون بقاء الكتلة



عندما يُحصل تفاعل كيميائي لا يتلاشى من التفاعلات شيء؛ فقط تتوزع الذرات مجدداً لتكوين المُنتجات. لذا يجب أن تكون المعادلة متوازنة وعدد الذرات مُساوياً في كُل من طرفيها. وهذا هو قانون بقاء الكتلة، الذي ينص على أن مجموع كتل المواد المُنتجة في تفاعل ما يُساوي مجموع كتل المواد المتفاعلة.

لمزيد من المعلومات انظر

- الترابط الكيميائي ص ٢٨
- الجدول الدوري للعناصر ص ٣٢
- التفاعلات الكيميائية ص ٥٢
- المركبات والذرات ص ٥٨
- حقائق ومعلومات ص ٤٠٤

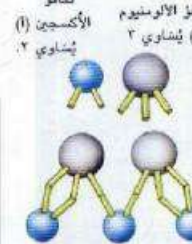
المعادلات

يمكن توصيف التفاعل بطرق مختلفة منها كتابة مُعادلة له كلامياً أو بالصِّغ الكيميائية. وإذا اُستُخدمت الصِّغ برموزها الكيميائية، فيجب أن تكون المُعادلة متوازنة، أي أن يكون عدد الذرات المماثلة متساوياً في كُل طرف. فبالمعادلة المتوازنة وحدها يمكن بيان نسب الكيمائيات المتفاعلة بعضها إلى بعض.

التكافؤ

تكافؤ العنصر هو عدد الروابط الكيميائية التي يمكن للذرة تكوينها. وهو عدد الإلكترونات الذي تكتسبه الذرة أو تفقده أو تُشارك به عندما تُشكل رابطاً كيميائياً. فلتكوين مركب ما، يجب أن يكون مجموع التكافؤات لكل عنصر فيه عدداً مُماثلاً.

لتكوين مركب أكسيد الألومنيوم (ألم، أ)، نلخص ذراتان من الألومنيوم مع ٣ ذرات من الأكسجين.



المُول

يُحصى الكيميائيون الذرات والجزيئات المتناهية الصغر بالكتلة؛ والمُول هو الوحدة المُعتمدة لذلك. يحوي المُول من أي مادة ٦ × ١٠^{٢٣} جسيم، لكن قُل المواد (أي كتلتها الذرية أو كتلتها الجزيئية) تختلف. واستخدام المُول في عد الجسيمات أسهل باستخدام العشري في الوزن لمعرفة عدد قطع الدرامم المعدنية بدل أن يُعدّها.

يحوي المُول الواحد من رابع أكسيد الزئبق ٦ × ١٠^{٢٣} جزيء. وكتلته تساوي ٦٨٥ غ.

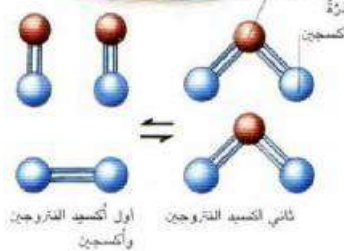


يحوي المُول الواحد من الألومنيوم ٦ × ١٠^{٢٣} ذرة. وكتلته تساوي ٢٧ غ. وقد سُمي العدد ٦ × ١٠^{٢٣} ثابت أو عدد أفوجادرو.

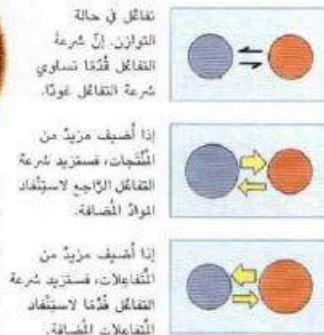
التفاعلات العكوسة



ثاني أكسيد النيتروجين
إذا سُخِّنَ غاز ثاني أكسيد النيتروجين الذي اللون، يَهْتِثْ لَوْنُهُ تَدْرِيجِيًّا حَتَّى يَصْبَحَ عَادِمًا لِلْوَلَوْنِ عَلَى دَرَجَةِ حَرَارَةِ ٦٢٠° م. وذلك لأنه يَتَفَكَّكُ إِلَى غَازَيَّ أَوَّلِ أَكْسِيدِ النِّتْرُوجِينِ وَأَكْسِيدِ الْهَيْدْرُوجِينِ. وكلاهما عديم اللون، وعند التبريد يتعكس هذا التغير.



هنري لوشاتلييه
لُوشَاتْلِيَّيَّةُ (١٨٥٠-١٩٣٦) عالمٌ بَارِيسِيّ المولِد، عَمِلَ بِمَضْعِ سَوَاتِ كَهِنْدِسٍ مُنَاجِمٍ قَبْلَ انْتِقَالِهِ إِلَى التَّعْلِيمِ فِي جَامِعَةِ بَارِيس. وَتَرْتَبَّطُ شَهْرَتُهُ الْعِلْمِيَّةُ بِالصِّدَادِ الْمَعْرُوفِ الَّذِي يَحْمِلُ اسْمَهُ.



لمزيد من المعلومات انظر
تغيرات الحالة ص ٢٠
النيتروجين ص ٤٢
الأكسجين ص ٤٤
التفاعلات الكيميائية ص ٥٢
سرعة التفاعلات ص ٥٥
قياس الحمضية ص ٧٢
الأمونيا ص ٩٠

أَجْزَلُ هَذِهِ الشُّوْرَةِ لَاتَيْنِ مِنْ تَغَاكُلَاتِ «السَّاعَاتِ الْكِيمَاوِيَّةِ» عَلَى فِتْرَاتٍ بَيْنَ الْوَلَدَةِ مِنْهَا وَالْأُخْرَى دَقِيقَةً؛ وَهِيَ شَيْءٌ حَرَكَةُ التَّوْزَانِ اللَّوْنِيَّةِ لِنَاءِ التَّغَاكُلِ.

من العبث طبعًا تصنيع كتلة خشبية من الدُخان والرَّمَادِ اللَّذَيْنِ نَتَجَا عَنْ اخْتِرَاقِهَا! فَمُعْظَمُ التَّغَاكُلَاتِ الْكِيمَاوِيَّةِ، كَالِاخْتِرَاقِ، تَجْرِي فِي اتِّجَاهٍ وَاحِدٍ فَقَطْ؛ وَهِيَ تَغَاكُلَاتٌ لَا عَكُوسَةَ - إِذَا مَا حَصَلَتْ فَلَا يُمْكِنُ إِعَادَةُ مُنْتَجَاتِهَا إِلَى مَا كَانَتْ عَلَيْهِ. لَكِنَّ هَذَا لَا يَنْطَبِقُ عَلَى كُلِّ التَّغَاكُلَاتِ الْكِيمَاوِيَّةِ، إِذْ يُمْكِنُ أحيانًا عَكْسُ التَّغْيِيرِ الْحَاصِلِ. فَمَثَلًا، عِنْدَمَا تُضَافُ مَادَّةٌ قَلْوِيَّةٌ، كَصُودَا الْغَسِيلِ، إِلَى عَصِيرِ الْمَلْفُوفِ الْأَحْمَرِ يَتَحَوَّلُ لَوْنُهُ إِلَى خُضْرَةٍ مُزَرَّقَةٍ. وَإِذَا أُضِفَ حَامِضٌ، كَالْخَلِّ، إِلَى الْعَصِيرِ الْمُخَضَّرِ، يَعودُ الْعَصِيرُ إِلَى لَوْنِهِ الْأَحْمَرِ ثَانِيَةً. إِنَّ تَغَاكُلَاتٍ كِهَذِهِ هِيَ تَغَاكُلَاتٌ عَكُوسَةٌ ذَاتُ اتِّجَاهَيْنِ - قُدَّمًا (كَتَحَوُّلِ الْعَصِيرِ الْأَحْمَرِ إِلَى الْخُضْرَةِ) وَعُودًا (كَتَحَوُّلِ الْعَصِيرِ الْأَخْضَرِ إِلَى الْخُمْرَةِ)؛ وَكِلَاهُمَا فِي الْوَاقِعِ يَحْصُلَانِ مَعًا فِي الْوَقْتِ نَفْسِيهِ، غَيْرَ أَنَّ ظُرُوفَ التَّغَاكُلِ قَدْ تَجْعَلُ أَحَدَهُمَا أَسْرَعَ مِنَ الْآخَرِ.

حالة التوازن

التفاعل العكوس يبدو بعد فترة كآلة متوقفة؛ والحقيقة أن التفاعلين، قُدَّمًا وَعُودًا، مُسْتَمْرَانِ - لَكِنْ بِالسَّعَةِ نَفْسِهَا، أَيَّ اتِّجَاهٍ فِي حَالِ تَوَازُنٍ كِيمَاوِيٍّ. وَهَذَا يُشَبِّهُ وَاقِعَ الْمَرْكُضَةِ (مَكْنَى الرِّكْضِ) حَيْثُ تَبْقَى فِي مَكَانِكَ إِذَا زَكَّضْتَ بِسُرْعَةٍ تَعَاوَلُ سُرْعَةَ الْمَكْنَةِ؛ وَإِذَا تَبَايَلَتْ تَجِدُ نَفْسَكَ فِي تَرَاجُعٍ، وَعَلَيْكَ أَنْ تَزِيدَ مِنْ سُرْعَتِكَ لِإِعَادَةِ التَّوَازُنِ ثَانِيَةً.



مبدأ لوشاتلييه

إِذَا أُنِيتُ تَغْيِيرٌ فِي دَرَجَةِ الْحَرَارَةِ أَوْ السُّخْفِ أَوْ التَّكْوِينِ، خِلَالِ تَغَاكُلٍ عَكُوسٍ، يَتَغَيَّرُ سُرْعَةُ التَّغَاكُلِ قُدَّمًا أَوْ عُودًا. فِالْتَّبَرِيدِ، مَثَلًا، تَزِيدُ سُرْعَةُ التَّغَاكُلِ الْقَادِمِ لِلْحَرَارَةِ، لِإِبْطَالِ أَثَرِ التَّبَرِيدِ. وَقَدْ لُحِصَتْ هَذِهِ الظُّوَاهِرُ فِي مَبْدَأِ لُوشَاتْلِيَّيَّةِ - الَّذِي يَنْصُرُ عَلَى أَنَّ «التَّغْيِيرَ الْوَاقِعَ عَلَى تَغَاكُلٍ فِي حَالِ التَّوَازُنِ يُؤَدِّي إِلَى انْتِجَاءِ التَّغَاكُلِ فِي الْمَنْحَى الَّذِي يُعْطِلُ تَأْتِيرَاتِ ذَلِكَ التَّغْيِيرِ».

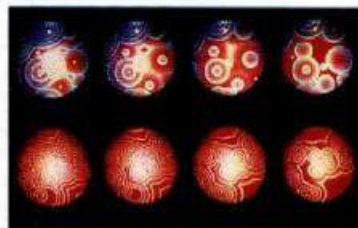


تغير لا عكوس

عِنْدَمَا يَخْتَرِقُ الْوَرَقَ يَنْتِجُ ثَانِي أَكْسِيدَ الْكَرْبُونِ وَمَاءً وَبَسَاجَ. وَهَذِهِ الْمُنْتَجَاتُ لَا يُمْكِنُ إِعَادَتُهَا إِلَى وَزْنِ ثَانِيَةٍ، لِأَنَّ الْإِخْتِرَاقَ تَغَاكُلٌ لَا عَكُوسَ.

الساعات الكيميائية

بَعْضُ التَّغَاكُلَاتِ الْعَكُوسَةِ لَا تَسْتَقِرُّ عَلَى تَوَازُنٍ؛ فَإِذَا مَا ابْتَدَأَتْ تَوَاصِلَ تَوَلُّجِهَا إِمَّا لًا وَإِمَّا زَادًا. وَحَيْثُ هَذَا أحيانًا تَغْيِيرَاتٍ لَوْنِيَّةٍ مُدْمَمَةٍ. فَنَحْنُ لِحَقَّةً قَدْ نَكُونُ الْمَحْلُوقَ أَرْزَقُ، وَفِي الْحَقِيقَةِ النَّالِيَةِ يَصْبِحُ أَحْمَرَ اللَّوْنِ. وَكُونُ نَرْجِعُ هَذِهِ التَّغَاكُلَاتِ بَعْدَتْ فِي فِتْرَاتٍ زَمَنِيَّةٍ مُنْتَظَمَةٍ، قَدْ أُطْلِقَ عَلَيْهَا اسْمُ «السَّاعَاتِ الْكِيمَاوِيَّةِ».



سرعة التفاعلات

تُحَصَّلُ الانعجارات بِسرعة فائقة، أما التفاعلات الأخرى فأبطأ كثيرًا - فقد لا يظهر الصدا على دراجة جديدة قبل عدة سنوات. في حياتنا اليومية كثيرًا ما نرغب في تغيير سرعة تفاعل ما؛ فنحن نضع اللبن في الثلاجة لكي يُبطئ سرعة احمضاضه. كذلك يرغب الكيميائيون أيضًا في التحكم بسرعة التفاعلات - فالصانعون منهم يُودون تسريع التفاعلات لتخفيض التكاليف، أما العلماء البيئيون فيريدون تبطئة التفاعلات المُضرة بالأرض. والعوامل التي

المادة المغمورة في محلول
الصباغ القليل التركيز تنصبغ
بطيء - فالتفاعل هنا بطيء.

المادة المغمورة في محلول
الصباغ القليل التركيز تنصبغ
المركز تنصبغ بسرعة كبيرة -
فالتفاعل هنا سريع.



يمكن أن تؤثر في سرعة التفاعل كثيرة، أهمها درجة الحرارة والضغط وتركيز المتفاعلات والضوء ومساحة السطح.

تأثير مساحة السطح

مساحة السطح لجسم جامد هي مُعْجَل مساحة سطحه الخارجية، وهذه تؤثر في سرعة التفاعل.

فشرائح البطاطا مثلاً، أسرع نُضجًا عند تقطيعها من القطع الكبيرة، لأنَّ سطح المسطوح الجسيمات المُعرضة فيها للتفاعل مع الزيت الحار أكثر مساحةً بكثير.

تُنضج البطاطا عادةً مغمورة في زيت القلا، والوعرف أن قطع البطاطا الكبيرة يتركها وقت أكثر بكثير من الشرائح. فهذه تنضج في ثواني لأنَّ نسبة مساحة السطح إلى الحجم فيها أكثر بكثير.



في دقائق الفحم جسيمات الفحم المتاحة للتفاعل مع جزيئات الأكسجين كثيرة جدًا.



تتفاعل جزيئات الأكسجين الجسيمات الفحم السطحية فقط.

تأثير التركيز

إذا أردت صنع مائدة ما بسرعة، فعليك استخدام محلول صباغ شديد التركيز. ففي المحلول المركز، كثير جدًا من الجسيمات الصباغ المتاحة لتصادم مع المادة وتُسبب التفاعل. أما في المحلول المُخفَّف الحاوي قلة من جسيمات الصباغ، فسرعة التفاعل - بالتالي، بطيئة. ولتسبب نفيه، فإنَّ عملية الاحتراق في هواء عالي المحتوى الأكسجيني سريعة جدًا.



تأثير الضغط

جسيمات الغاز مُتَبَاعِدة كثيرًا؛ لكنها بزيادة الضغط تتقارب، وتزداد احتمالية تصادمها لإحداث تفاعل فيما بينها. وفي الأوتوكلاف (المُوشدة) يُستخدم الضغط العالي لتعقيم الأشياء بالبخار بسرعة كبيرة.

لمزيد من المعلومات انظر

- النظرية الحركية ص ٥٠
- التفاعلات الكيميائية ص ٥٢
- الحفازات ص ٥٦
- المحاليل ص ٦٠
- صناعة الكيماويات ص ٨٢



تفجير الفحم

قنبلة الفحم الكبيرة لا تتفاعل مع الهواء إلا بعد إشعالها؛ لكنَّ مزيجا من دقائق الفحم والهواء يتفاعل بسرعة مُفجِّرة، كما في انفجارات المناجم. وذلك لأنَّ المساحة المُتاحة على التفاعل في دقائق الفحم كبيرة جدًا.



في دقائق الفحم جسيمات الفحم المتاحة للتفاعل مع جزيئات الأكسجين كثيرة جدًا.



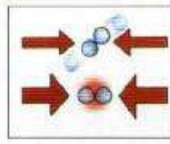
تتفاعل جزيئات الأكسجين الجسيمات الفحم السطحية فقط.

أولمري، جُمْتُ رجل عِمرها ٥٠٠٠ سنة، وُجِدَتْ محفوظة ضمن شلجٍ ضخمٍ بين إيطاليا والنمسا عام ١٩٩١. والمُفترض أن يكون الجسد قد تحوّل إلى هيكل عظمي بآل، لكنَّ درجة الحرارة المنخفضة بَقَّتْه انحلّالاً.



نظرية التصادم

يحصل التفاعل الكيميائي حينما تصادم الجسيمات المتفاعلة فيما بينها بقوة (أو بطاقة) كافية (هي طاقة التنشيط) لتفكيك الروابط فيما بينها. وحسب نظرية التصادم هذه، فإنَّ الجسيمات المُتصادمة ستترنّد بعضها عن بعض إذا لم تتوافر لها الطاقة الكافية. وهذا مثل لما يحدث في سباق السيارات القديمة؛ فالسيارتان المُتباركتان لن تُحدنا القُطْب المتوقّعا ما لم ترتطما بقوة كبيرة جدًا.



إذا تجاه جسيما، فقد يرتدّان بدون تفاعل. إلا إذا كان التصادم بقوة كافية لإحداث تفاعل كيميائي.

تأثير درجة الحرارة

تُسرع مُعظم التفاعلات بارتفاع درجة الحرارة. وذلك لأنَّ طاقة الجسيمات المُتفاعلة تزداد بارتفاع درجة الحرارة وتزداد سرعتها كذلك. وهكذا تزداد احتمالية ارتطام بعضها ببعض بتفادي من الطاقة كافية لإحداث تفاعل. أما بانخفاض درجة الحرارة، فتُقلّ جميع التفاعلات الكيميائية؛ وهذا هو سبب استخدام التلحاحات لِحَفْظ الطعام.



تأثير الضوء

المعادن الخفيفة حيوياً تُحلل في ضوء الشمس الساطع بسرعة أكبر من الحلالها في غوان المطايخ. ذلك لأنَّ بعض التفاعلات تُسرع بالضوء - إذ يُمدُّ الضوء الجزيئات المتفاعلة بطاقة تُزيد من تحركها.

الحفّازات



تُحفّض الحفّازات طاقة التنشيط اللازمة للتفاعل.

مَسَارُ التفاعل

تُسرع الحفّازات التفاعل بتوفيرها مسارًا أسهل لمساره. تخيل مبانًا للدراجات حيث يكافئ أحد الفريقين لتجاوز قمة روبة صعبة، بينما يدرّج الفريق الآخر تزيولا في السحرة دون عناء. فالمسلك الزئوي الأكسجيني يمثل طريق التفاعل الطبيعي، بينما يمثل السحدر المسار الذي يوفره الحفّاز.



في الصورة أعلاه مجموعة من الحفّازات المختلفة، المتباينة الشكل والحجم، لكنها جميعها كبيرة المساحة السطحية دائمًا.

المينانول

المينانول، أو الكحول البتيلي، سائل صافٍ يمكن تخزينه في قوارير مئة عام بدون أن يتغير. لكنه إذا أُمِر فوق حافز من الزئوليت، الشخص، يتحول فورًا، بتفاعل كيميائي لافتي، إلى بترين. ويُستخدم هذا التفاعل المهم اقتصاديًا في نيوزيلندا كجزء من عملية تحويل الغاز الطبيعي إلى بترين.

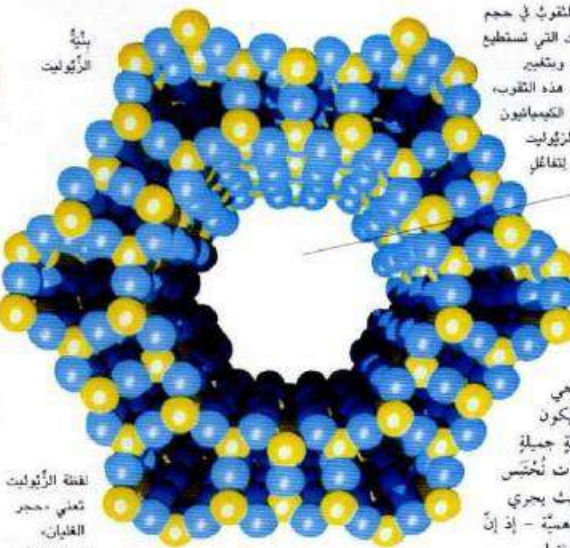


بترين

مينانول

الخلايا الوقودية

تُستخدم الخلايا الوقودية في العربات الفضائية حاليًا قاربيًا، هو اللانيت غاليًا، لنحويل مخزونها من الهيدروجين والأكسجين إلى ماء. وهذا التفاعل يُؤدّد طاقة كهربائية تُبدّد أجهزة العربة بالقُدرة، وفي الوقت نفسه يُنتج ماءً يغي بطارية الطاقم للشرب والغسيل وإعادة إماعة الطعام. وهكذا نرى أنه حتى رواد الفضاء يشهدون على الحفّازات.



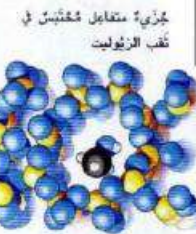
بنيت الزئوليت

تتحكّم الثقوب في حجم الجزيئات التي تستطيع الدخول. وتعتبر فتحات هذه الثقوب، يستطيع الكيميائيون تخليق الزئوليت المناسب لتفاعل معين.

لفظة الزئوليت تعني «حجر الغليان» باليونانية لأنه عند إحماكه يُطلق الماء من سلايين الأفنية الدقيقة بداخله (ويصبح حفّازًا شديد الفعالية).



الازيد الذي يُهدله الشكر عند وضعه في شراب شكريين سببه ان الشكر يعمل كحفّاز لطره ثاني اكسيد الكربون من المحلول.



جزيء متقابل شقشقي في ثقب الزئوليت

الزئوليتات

الزئوليتات طائفة مُدهشة من الحفّازات توجد طبيعيًا في الصخور البركانية؛ كما يمكن تصنيعها أيضًا. وهي تتألف عادة من ذرات الألومنيوم والسليكون والأكسجين مترابطة معًا في بنيتهم لخواص جميلة تحوي ملايين الثقوب. فخلال التفاعلات تُحبس الجزيئات المتفاعلة في هذه الثقوب حيث يجري تفاعلها. إن حجم الثقوب أمر بالغ الأهمية - إذ إنّ ذلك يسمح لجزيئات من حجم معين فقط بالدخول لإجراء التفاعل الكيميائي.

الثقوب في ملقعة كبيرة من الزئوليت توفّر مساحة تفاعل مُعادل مساحة ملعبين لكرة القدم.



مساحة السطح

تعمل مُعظم الحفّازات بتقريب الشفّاعين واحدهما إلى الآخر عن طريق تشكيل روابط مؤقتة مع أحدهما أو كليهما. لذا فمن المهم جدًا أن يكون الحفّاز ذا مساحة سطح كبيرة لأنّ هذا السطح هو المكان الذي تجري فيه التفاعلات. فمثلًا، مساحة الثقوب في ملقعة كبيرة من الزئوليت تعادل مساحة ملعبين مُجمعتين لكرة القدم.

الأزيمات

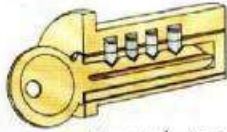
تُنتج الطبيعة حفازات حيوية رائعة هي الأنزيمات، التي بدونها كانت تصبح آلاف التفاعلات في الجسم البشري من البطء بحيث يستحيل استمرار الحياة. تحفز الأنزيمات في أجسامنا انحلال الطعام وتساعد في تخليق كيموآبات مهمة كالهرمونات. كما تُستخدم الأنزيمات اليوم أيضاً لتصنيع الأدوية ومساحيق الغسيل وعصير الفاكهة.



يتسفر
عصير
الماء
بواسطة الأنزيمات.

تعمل الأنزيمات في مساحيق الغسيل على تفكيك النقع وإزالتها.

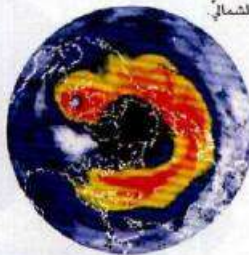
الأنزيم، بخلاف غيره من الحفازات، ينفذ نوعاً شديداً من التفاعلات. فكما انفتحاح المسحوق فقط بلانم ففلاً شديداً، كذلك يجب أن تتلامس الجزيئات المتفاعلة ببطء مع جزيء الأنزيم.



مساحيق الغسيل الأنزيمية

تحتوي مساحيق الغسيل البيولوجية حفازات أنزيمية تساعد في تفكيك النقع وإزالتها. وهذه المساحيق غير فعالة في الماء الحار لأن درجات الحرارة العالية تقتل الأنزيمات.

طبقة الأوزون فوق القطب الشمالي



حفاز انحلال الأوزون

الكلور الناتج عن تفكك الغازات الكربونية، الشهيرة بالكأور والفور، هو الحفاز المشاعل في تحالة الأوزون إلى أكسجين في طبقات الجو العليا. وتكفل الحفازات، ببقى الكلور على حاله في نهاية التفاعل، فيتابع تفكيك المزيد من الأوزون. وهذا هو سبب التآكل الخطير في طبقة الأوزون في أعالي الجو.

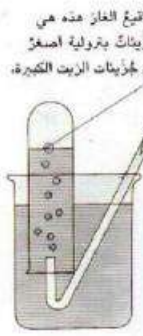
لمزيد من المعلومات انظر

- التفاعلات الكيميائية ص ٥٢
- سرعات التفاعل ص ٥٥
- المرئيات والتزويجات ص ٥٨
- كيمياء الجسم البشري ص ٧٦
- مقتنيات النفط ص ٩٨
- الهشم ص ٣٤٥

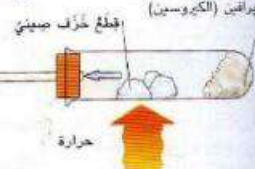


التكسير بالحفاز

الجزيئات المولدة من سلاسل طويلة من ذرات الكربون تصبح أكثر إفادة إذا ما أُخِبت وفُتقت إلى قطع أصغر. إن عملية التكسير هذه تتطلب درجات عالية جداً من الحرارة؛ لكنها باستخدام حفاز كاتاليت، تصبح أسهل وأسرع. وهكذا يمكن تحويل جزيئات النفط الخام الكبيرة إلى جزيئات أصغر أكثر إفادة كجزيئات البترول.



فقايع الغاز هذه هي جزيئات بترولية أصغر من جزيئات الزيت الكبيرة.



التكسير في المختبر

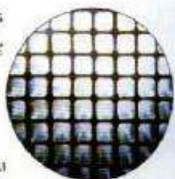
يمكن استخدام قطع الخزف الصيني كحفاز لتفكيك زيت البترول؛ وتعرف هذه العملية بالتكسير. فإذا أحمى الصوف المعدني المشرب بزيت البترول في أنبوب اختبار بحيث ينفذ الزيت فوق الخزف الصيني، فإن روابط جزيئات الزيت الكبيرة تتفكك وتكون جزيئات غازية أصغر وأخف يمكن تجميعها.

فلهم أوستوولد

فلهم أوستوولد (١٨٥٣-١٩٣٢) كيميائي ألماني، أجرى أبحاثاً حول الحفازات في وقت كانت فيه فكرة إيجاد مادة كيميائية تُغير سرعة تفاعل ما مثيرة للدهشة. غير أنه ناز على عمله ورش للعالم الأهمية الفائقة للحفازات بتطويره طريقة لتحويل الأمونيا إلى حامض النتريك. وفي عام ١٩٠٩، مُنح جائزة نوبل للكيمياء.

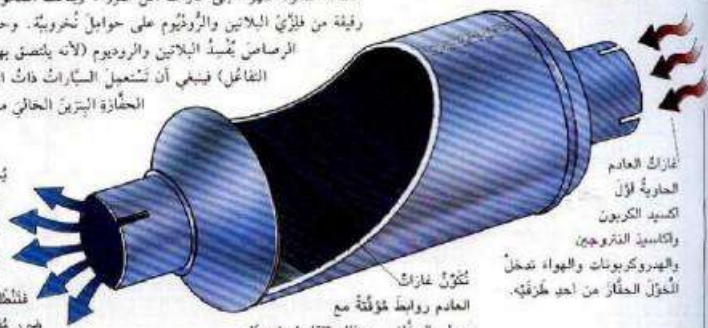


توجد داخل المحول بنية ثخوبية شطبية بطيئة دقيقة من فلزي البلاتين والروثينيوم - وهما تنصرا الحفز في المحول.



المحول الحفاز

تحتوي بعض السيارات محوّلًا حفازًا. هذا المحوّل يُحول غازات العادم السامة الملوثة للهواء إلى غازات أقل ضرراً. ويتألف المحوّل من طبقات رقيقة من فلزي البلاتين والروثينيوم على حوامل ثخوبية. وحيث إن الرصاص يفسد البلاتين والروثينيوم (لأنه يلتصق بهما ويمنع التفاعل) فينبغي أن تشتمل السيارات ذات المحوّلات الحفازة البترين الخالي من الرصاص.

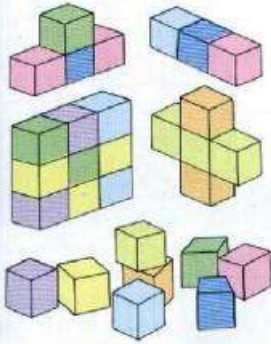


غازات العادم الحارة أول أكسيد الكربون وأكسيد النتروجين والهيدروكربونات والهواء تدخل المحوّل الحفاز من أحد طرفيه.

تتكون غازات العادم وروابط مؤلفة مع سطح الحفاز - وبذلك تتقارب شديدة. فيتفكك التفاعل فيما بينها.

صوف معدني مشرب بزيت البترول (الكروموسين)

المركبات والمزيجات



كُتْلُ البناء

كما نستخدم حروف الهجاء في بناء ملايين الكلمات، هكذا نستخدم العناصر في تكوين ما لا يحصى من المركبات المختلفة. فالعناصر هي كُتْلُ البناء الطبيعية المستخدمة في تكوين الكثير الكثير من البنى الكيميائية المختلفة.

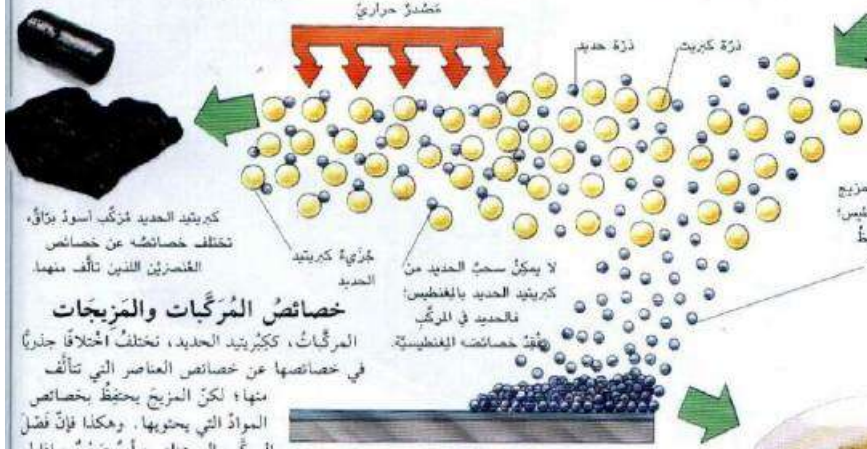
قلما تتواجد العناصر حرة في الطبيعة؛ فمعظم المواد تتألف من عنصرين أو أكثر ترابطت ذراتها بطرق وتفاعلات كيميائية مختلفة لتكوّن المركبات. وهذه من العسير جدًا فصلها بعد ذلك إلى مقوماتها. جزيء الماء، مثلاً، يتألف من ذرتي هيدروجين مُتحدتين مع ذرة واحدة من الأكسجين. إن اتحاد العناصر كيميائياً لتكوين المركبات يختلف اختلافاً جذرياً عن مجرد مزج المواد معاً للحصول على مزيج - حيث تختلط العناصر أو المركبات المختلفة دونما تفاعل كيميائي، كما في البحر الذي هو مزيج من الماء وبعض المركبات كملح الطعام. تمتزج المواد لتكوين المزيج بأي نسبة وتحتفظ المقومات بخواصها، بخلاف مقومات المركب؛ لذا يمكن فصل المزيجات إلى مكوناتها المختلفة بطرق سهلة.

الحديد والكبريت

في مزيج من حرارة الحديد والكبريت تطلق الذرات منفصلة، ويحتفظ كل من الحديد والكبريت بخواصه المميزة. أما عند إجماع المزيج، فيحصل تفاعل كيميائي يُنتج مركباً أسود هو كبريتيد الحديد. وهذا المركب يحوي ذرات الحديد مترابطة كيميائياً مع ذرات الكبريت؛ وهو ذو خصائص مختلفة تماماً عن خصائص المزيج أو مكوناته منفردة.



عندما تمتزج حرارة الحديد مع الكبريت، يتلّص بالمكانك مشاهدة دقائق الحديد السوداء في مسحوق الكبريت الأصفر.



خصائص المركبات والمزيجات

المركبات، ككبريتيد الحديد، تختلف اختلافاً جذرياً في خصائصها عن خصائص العناصر التي تتألف منها؛ لكن المزيج يحتفظ بخصائص المواد التي يحتويها. وهكذا فإنّ فصل المركب إلى عناصره أمرٌ صعبٌ، إذا لم يكن مستحيلاً أحياناً؛ بينما يمكن فصل المزيج إلى مقوماته بسهولة تامة، كفصل حرارة الحديد بالمغطيس في مزيج الحديد والكبريت. كذلك فإن المركب يحوي دائماً نسبة ثابتة من العناصر التي تولّده - ككبريتيد الحديد (ح ك ب) يحوي دائماً جزءاً واحداً من الحديد للجزء الواحد من الكبريت. أما في المزيج، فيمكن أن تتغير نسب المواد المختلفة التي تتألف منها.

قانون النسب الثابتة

ملح الطعام (كلوريد الصوديوم) (ص كل) مركب يتواجد في ماء البحر ومتاجم الملح، ويمكن تحضيره في المختبر. لكنه يبقى الملعق ذاته المركب جزيئة من ذرة واحدة من الصوديوم وذرة واحدة من الكلور. ويُعبر قانون النسب الثابتة على أنّ لكل مركب تقريبي ثابت من العناصر نفسها ينسب ثابتة بالوزن.



جوزيف لوي بروس

كان الكيميائي الفرنسي، جوزيف - لوي بروس (1768-1826)، مولماً بتحليل كل ما يقع في متناولته، فاكشف أنّ نسب العناصر في أي مركب هي دائماً ثابتة. ولم يرق ذلك لعلماء عصره، لمخالفته مفاهيمهم لكن بروس كان على حق - فقد اكتشف قانون النسب الثابتة.

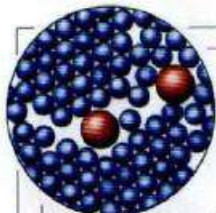
الذرات مركبات معظم مقوماتها من الهيدروجين والكربون.

هناك مركبات ومزيجات عديدة في منظر المدينة الطاهرة في الصورة.

الزجاج مركب من السيليكون والأكسجين.

هياكل السيارات مصنوعة من مزيجات فلزية تدعى سبائك.





السبائك

بعض الأجسام،
كالعربات الفضائية،
تُصنع بالضرورة من
مواد خفيفة ومتينة

في السبيكة، تحول
ذرات أحد الفلزّين دون
انزلاق ذرات الآخر.

والفلزّات النقية لا تحفّظ
هذه المواصفات. لذا
تُستخدم مزيجات من
الفلزّات تُدعى السبائك -

وهي تُصنع بإضافة كمية قليلة من فلزّ نقي إلى فلزّ
آخر. وحيث إنّ شكل
الذرات في الفلزّ الشفاف
مختلف، فإنّها تُغيّر بنية
الفلزّ الأصلي وتُجعله
أمتن وأقوى على
الشيء.



مكوّن الفضاء هذا مصنوع
من سبيكة تيتانيوم.



أكسيد النحاس (II)
(نح. 1)



أكسيد النحاس (II) (نح. 1)

مركبات مختلفة من العناصر نفسها

يتّبع النحاس والأكسجين مرتبتين مختلفتين:
أكسيد النحاس (I)، وهو مسحوق أحمر بُنيّ
يتألف بنسبة جزئين من النحاس إلى جزء واحد من
الأكسجين، وأكسيد النحاس (II) الذي يتألف
بنسبة جزء واحد من
النحاس إلى جزء
واحد من الأكسجين
ولونه أسود رماديّ.

تتكوّن ذرّة الصوديوم عن إلكترون
واحد لذرة الكلور، فيُصبح في الغلاف
الخارجي لكل منهما ثمانية إلكترونات.



ذرّة كلور
إلكترون
ذرّة صوديوم

فقط الذهب عيار ٢٤
قيراطاً هو ذهب نقيّ
أما الأقل من ذلك،
فمزيج من الذهب
وفلزّات أخرى وتُخضع
الذهب عيار ٩ قيراط
يحتوي ٢٧٪ ذهباً فقط.



خاتم ناعم
عيار ٩ قيراط



٢٤ قيراطاً
٢٢ قيراطاً
١٨ قيراطاً
١٤ قيراطاً

التفاعلات

في تهيئة المسئلة،
يطفو الزيت فوق
الماء - كونها
سائلين لاخروجين.

البغلة مزيج من
سائلين مزوجين هما
الكحول والماء - فلا
يتفصلان إلى طبقتين.

الجلّ الشفّيف مزيج من جامو
ولبن وماء. فاللبن يحتبس
الماء ويمتصّه من الحركة.

الطين يشكّل مستطعفاً مع
الماء. عند مزجها معاً في
الماء الغزوانيّ تكون
الطينيمات المستطعفة
صغيرة جداً.



نخلّ البخور مزيج من
نقلته القابضة الحامدة مع
الهواء.

الخبر مزيج
من جامو وغاز.

زغوة
الجلالة

مزيج من
سائل وغاز.

في
المشروبات الأليّة غار، هو
ثاني أكسيد الكربون،
مذاب في السائل.

أنواع المزيجات

يُمكن مزج الجوامد والسوائل
والغازات بتوليفات ونسب
مختلفة. وتُأخذ مزيجات
السوائل أشكالاً متعدّدة: فالماء
والكحول مزوجان، أي
يمتزجان بسهولة. أما السوائل
اللامزوجة، كالخَلّ والزيت،
فيطفو واحدهما (الزيت) فوق
الآخر. لكن بإضافة عامل
استحلاب (مُستحلب)، تتشكّل
تُطيرات الزيت في الخلّ لتكوّن
مزيجا يُدعى مُستحلباً.
والماءويوز هو مُستحلب من
الزيت والخلّ، والمُستحلب فيه
هو مُع (صفار) البيض.

التخليق والتفكيك

كثيراً ما يُركّب الكيميائيّون جزيئات أكثر، وأكثر إبادة، من
جزيئات صغيرة؛ ويُعرف هذا بالتخليق. لكنهم أحياناً
يجدون ضرورة لفعل عكس ذلك - فيحلّلون جزيئات كبيرة
إلى جزيئات صغيرة، ويُعرف هذا بالتفكيك.

الكلور غاز أخضر
اللون سامّ.

يُحصد الصوديوم مع
الكلور فُلتجان كلوريد
الصوديوم، أي ملح
الطعام.



تكوين المركّب

تُخلط المركّبات
اختلافاً جذرياً عن العناصر
التي تولّتها. فملح الطعام،
المعروف بالخصائص، مُركّب

من الصوديوم والكلور - علمًا أنّ الصوديوم فلزّ خطير التفاعليّة مع الهواء
والماء. لذا يُخفّف في الزيت، والكلور غاز أخضر اللون شديد التفاعليّة
وسامّ إذا استنشق بكميّات كبيرة. لكن عندما تُجذّذ ذرّات الصوديوم مع
ذرّات الكلور تفقد خصائصها الخطرة والسّميّة - مُكوّنة مُركّباً جديداً هو
كلوريد الصوديوم أي ملح الطعام المألوف.



النقاوة

المواد النقيّة كيميائيّاً تحوي نوعاً واحداً من
الذرات أو الجزيئات فقط. فالذهب النقيّ
يتألف من ذرات الذهب ولا شيء سواه. وتوصّف
بعض المشروبات أحياناً بأنها «عصير نقيّ» -
بمعنى أنها لا تحوي أيّ مواد اصطناعيّة.
لكن الكيميائي لا يعتبر العصير مادة نقيّة،
بل خليط من مُركّبات متعدّدة كالماء
والسكر. فالمزيجات على العموم
ليست نقيّة، بخلاف المركّبات التي
تحوي نوعاً واحداً من الجزيئات.

رغم أنّ عصير البرتقال الطازج لا يحوي أيّ
إضافات، فالكيميائي لا يصفه بالنقاوة - لأنّه
يحتوي أكثر من
نوع واحد من
الجزيئات.



المزيد من المعلومات النظر

- التيّة الذريّة ص ٢٤
- الترابط الكيميائي ص ٢٨
- العناصر ص ٣١
- التفاعلات الكيميائية ص ٥٢
- المحاليل ص ٦٠
- فضل المزيجات ص ٦١
- التحليل الكيميائي ص ٦٢
- السبائك ص ٨٨
- مُستحضرات التجميل ص ١٠٣

المحاليل

يبدو ماء البحر صافياً، لكنه يحوي الكثير من المواد كأملاح وغازات الهواء وسواها مذابة فيه؛ فهو مثَّل على المحاليل التي هي مزيجات من نوع خاص تمتاز فيه الجزيئات المختلفة بالتساوي. وتُحضَّر المحاليل عادةً بإذابة جامد في سائل، كإذابة السكر في الشاي؛ فالسكر يُدعى المذاب والشاي يُدعى المذيب. وهناك أنواع أخرى من المحاليل تكون فيها الجوامد والسوائل والغازات مذابات أو مُذِيبَات. المحاليل المُركَّزة تحوي كميات كبيرة من المذاب في مقدارٍ مُعيَّن من المذيب. قُرْبُ البرتقال، مثلاً، هو محلول مُركَّز نشربه مُخفِّفاً بإضافة الماء.



شراب الفاكهة الأزرق هو محلول من عصير الفاكهة والسكر وتأتي أكاسيد الكربون.



عندما يذوب الجزيء يتفكك تاركاً الجزيئات المتفاعلة المذوبة لتتوزع.

محاليل لا سائلة

الهواء محلول غازي يحوي الأكسجين وغازات أخرى مُذابة في النتروجين. وتُصنع السُّفن من سبائك هي محاليل جامدة من فلز مُذاب في فلز آخر.

مُذِيبَات مُخْتَلِفَة

بعض المواد لا تذوب في الماء، فبعض أنواع الغراء مثلاً، لتسليم مُذِيبات خاصة (تُدعى مُذِيبات عضوية) كالأسيتون، لإذابتها. فعندما يذوب الغراء، يتفكك المُذِيب تاركاً وراءه جامداً لاصقاً يلصق السطحين معاً.

يذوب الهواء الذي يشتمل على الغازات في الدم شكلاً محلولاً، فإذا صعد العُدَّاس فجأة إلى سطح الماء، ينطلق الهواء من المحلول شكلاً فقاعاً هوائياً في الدم. وهذه حالة خطيرة تُعرف بالثعلبي.



المحاليل المُشَبَّعة

يحوي البحر الميت في فلسطين، كميات كبيرة من الملح. وكلما زاد التبخُّر لشدَّة الحر، تتناقص كمية المياه فيما تبقى كميات الملح على حالها، فتترسب بلورات جامدة لعدم وجود مُشبع يُكَلِّل الملح المُذاب. عندما لا تعود المحاليل تُشبع لمزيد من المذاب تكون قد أصبحت مُشَبَّعة.

لمزيد من المعلومات أنظر

- خصائص المادة ص ٢٢
- الترابيط الكيميائي ص ٢٨
- الكيمياء العضوية ص ٤١
- المركبات والتغيرات ص ٥٨
- فصل التغيرات ص ٦١
- كيمياء الماء ص ٧٥
- المواد المذوبة ص ١٠٦

جوامد غير ذائبة

المواد التي تذوب في الماء، كعصير الأملاح، تُدعى مواد ذائبة أو ذائبة فيه؛ بينما غير الذائبة، كالرمل والزيوت، لا تذيب في الماء. وذلك لأن الماء لا يمكنه التغلب على القوى التي تربط جزيئات الرمل أو الزيت بعضها بعض. فهذه الجزيئات تُوَظِّقُ البقاء مُرابطة فيما بينها على الانفصال عن بعضها والامتزاج مع جزيئات الماء.

الجزيئات المتجانسة

تعتد ذروية مادة ما على مدى التجاذب بين جزيئات المذاب وجزيئات المذيب. فالعلاء مُذِيب جيد لأن جزيته ذو شحنة كهربائية ضئيلة يمكنه من تكوين روابط ضعيفة مع جسيمات مشحونة أخرى. بعض المركبات، كالأملاح، تتحلل في الماء إلى نوعين من الجسيمات المشحونة، تُسمى أيونات، أحدهما موجب الشحنة والآخر سالب الشحنة. وهذه الأيونات يمكنها أن تشكل روابط ضعيفة مع جزيئات الماء.



تستخدم الأسماك الكميات الضئيلة من الأكسجين المُذابة في الماء لتعيش. إن الغازات المُذابة في السوائل، على عكس الجوامد، تنطلق منها عند الإجماء؛ لذا لا تستطيع الأسماك العيش في المياه المُتجمدة الباردة.



المُذِيب العام

اكتشف الكيميائيون، من خلال تجاربهم، طُرُقاً لتفكيك الفلزات بتذويبها في بعض المُذِيبات. وهم جهذوا، عتياً، في البحث عن «مُذِيب عام» يذيب كُل شيء، ولو نجحوا، تَرى أين كانوا سيضعونه؟

فصل المزيجات

يستخدم الكيميائيون أساليب تقنية مختلفة لفصل المزيجات، كالترشيح والتقطير والفرز بالطرد المركزي وغيرها. ويعتمد الأسلوب المستخدم على نوع المزيج وعلى خصائص المواد التي يتألف منها. وفي المنازل نستخدم مصفاة لترشيح أوراق الشاي؛ وإذا كانت أوراق الشاي من الحجم الكبير، فيمكن تركها لتستقر في قاع الكوب قبل أن يشرب الشاي. ويُعرف هذا النوع من فصل المزيجات بالترويق والتصفيق.



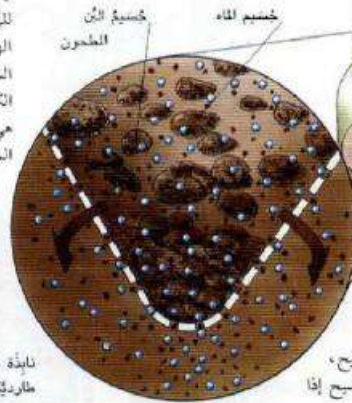
التصفيق

الباجنوث عن الذهب في مجاري الأنهار الضحلة، يستخدمون أداة مسطحة واسعة لغرف خليط من الرمل والحصى وماء النهر. ثم يذومون الخليط في الوعاء، فسقط في قعره جسيمات الذهب الثقيلة - إن وجدت، ويصعد السائل السائل الموصل غير المرغوب فيه بإمالة الوعاء بعناية. ففي طريقة التصفيق هذه تفضل المواد المختلفة الكثافة كما تصعد الثقيلة الطافية (الأقل كثافة) من الخفيفة.

الترشيح

يستخدم ورق الترشيح في غلاية القهوة لفصل مسحوق البن المحض عن سائل القهوة. فعندما يمر بخار الماء فوق مسحوق البن، تذوب خلاصة القهوة في الماء المتكاثف وتعتبر مسام ورقة الترشيح. أما دقائق البن الغليظة فتظل مكانها فوق ورقة الترشيح، لأنها أكبر من أن تعبر المسام المرشحة. تُفضل مقومات المزيج بطريقة الترشيح إذا كانت حجود جسيماتها متباعدة القذ جدًا - الدقيقة منها ترشح، والكبيرة تُحتجز.

الماء وقذائبه فقط تترك في شمام ورقة الترشيح بينما تلتصق جسيمات البن الكبيرة.



التقطير

يتحول ماء البحر بالاعلاء إلى بخار. وإذا بُرد البخار بتكثف إلى ماء نقي. هذه الطريقة المستخدمة في فصل المزيجات تُعرف بالتقطير. وتستخدم خاصة للحصول على الجزء السائل من المزيج. كما تُستخدم أيضًا في فصل مزيج من السوائل المتفاوتة درجة الغليان، وتعرف عندئذ بالتقطير التجزيي أو التفاضلي. فالسائل ذو درجة الغليان الأقل يغلي أولاً، وذو درجة الغليان الأعلى يبقو أعبرًا.



تجفيف المحاصيل بالتشميس



التجفيف والتبخير

يمكن تجفيف العنب بالتشميس؛ فتحوّل حرارة الشمس الماء في العنب، مثلاً، إلى بخار ينتشر إلى الهواء - تاركاً وراءه الزيت العطري. التبخير (أو التجفيف) وسيلة لإزالة السوائل بالحرارة. إن تجفيف الشمر هو مثل آخر على هذه الوسيلة.



المادة المراد بقاؤها جافة
جمل
السليكا

التجفيف

للحفاظ على جفاف المواد في مخبره، يحفظ الكيميائي في مجفاف (وعاء تجفيف). واليهجاف المجفف الشد يحوي مادة ماصة للرطوبة، كخيل السليكا، تمتص الرطوبة من الهواء. وكثيراً ما يُوضع وزم صغير من خيل السليكا في محافظ الكاميرات لحماية عدسة الكاميرا من الرطوبة. إن عملية التجفيف هذه هي، يختلف أشكالها، وسيلة بسيطة لإزالة الماء من الجوامد.



بالدوم السريع
تجفيف الجسيمات
الثقيلة إلى قعر
الادوب.

الفرز المركزي

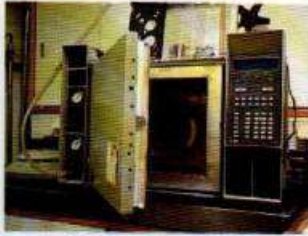
تُفرز النايذة، كما السجفة التدويرية، مزيجات السوائل والجوامد بتدويرها بسرعة عالية. فهذه المواد الثقيلة تسقط إلى القعر، وتكون المواد الأقل كثافة. ويتم فرز الشمر في أنابيب الاختبار بهذه الطريقة لفصل خلايا الدم الثقيلة عن سائل البلازما الأخف.

لمزيد من المعلومات انظر

- تغيرات الحالة ص ٢٠
- خصائص المادة ص ٢٢
- المزيجات والمزيجات ص ٥٨
- المحاليل ص ٦٠
- التحليل الكيميائي ص ٦٢
- منتجات النفط ص ٩٨
- الحركة الدائرية ص ١٢٥

التَّحْلِيلُ الكِيمَاوِيّ

يَعْمَلُ الكِيمَاوِيُّونَ أحيانًا كَشْرطَةِ التَّحْرِي فِي بَحْثِهِمْ عَنْ دَلَالَاتٍ تَنبُؤُ عَنْ ماهِيَّةِ المادَّةِ الحَقِيقِيَّةِ. فِكِيمَاوِيُّ التَّغْذِيَّةِ، مَثَلًا، يُجْرِي اخْتِبَارَاتِهِ لِلتَّحَقُّقِ مِنْ سَلَامَةِ الأَغْذِيَّةِ وَخُلُوقِهَا مِنَ السُّمُومِ أَوِ البَكْتَرِيَا. وَيَقْصِدُ كِيمَاوِيُّ التَّحْلِيلِ الطَّبِيعِيَّةِ سَوَائِلَ الجِسْمِ كَالدَّمِ وَالْبَوْلِ لَاحْتِشَافِ طَبِيعَةِ المَرَضِ أَوْ مُسَبِّبَاتِهِ. وَكِيمَاوِيُّ البِيئَةِ يُحَدِّدُ سَلَامَةَ البِيئَةِ بِقَحْصِ عَيِّنَاتٍ مِنَ الهَوَاءِ وَالْمَاءِ وَالتُّرْبَةِ دَوْرِيًّا، وَيُسَجِّلُ مُسْتَوِيَّاتِ التَّلَوُّثِ. وَفِي مَتَنَاوِلِ العُلَمَاءِ اليَوْمِ وَسَائِلُ تَقْنِيَّةٍ عَدِيدَةٌ وَمُتَنَوِّعَةٌ لِتَحْلِيلِ المَوَادِّ وَتَحْدِيدِ مَوْكُونَاتِهَا. فَالتَّحْلِيلُ التَّوَعِي يُحَدِّدُ مَوْكُونَاتِ المادَّةِ نَوْعًا (ماهِيَّةً)، بَيْنَمَا يُحَدِّدُ التَّحْلِيلُ الكَمِّي هَذِهِ المَوْكُونَاتِ كَمًّا (وَزْنًا).



الاشْتِرَابُ الغَازِيّ

يُسْتَعْمَلُ الكِيمَاوِيُّونَ أحيانًا أَسَالِبَ الاِشْتِرَابِ الغَازِيّ لِفَعْلِ مَرِيجٍ مِنَ الغَازَاتِ، فَيَجْعَلُونَ المَرِيجَ يَسْرِي بِحَرٍّ جَامِدٍ مُعَيَّنٍ حَيْثُ تُمَرَّرُ بَعْضُ أَجْزَاءِ المَرِيجِ الغَازِيّ بِقُوَّةٍ أَكْثَرَ مِنْ سَوَاءِهَا، فَتَقْطَعُ عَنْ مَوْكُونَاتِ المَرِيجِ الأُخْرَى.

يُظَلِّقُ الشَّعْطُ الأَزْرَقُ قَرِيبًا مِنْ مَرْكَزِ الورقة لِأَنَّ انْجِبَاتِهِ إِلَى الورقة أَكْثَرُ مِنْ سِوَاهَا.

يَسْرِي الشَّعْطُ الأصْفَرُ تَحْتَ أَشْرَافِ الورقة لِأَنَّ انْجِبَاتِهِ لِلْمَاءِ أَكْثَرُ مِنْ سِوَاهَا.

يُطَاعُ العُلَمَاءُ إِلَى مُوَازِينِ حَسَّاسَةٍ لِتَحْدِيدِ وَزْنِ الوَادِ الثَّقِيّ يَسْتَعْمَلُونَهَا فِي التَّحْلِيلِ بِقُوَّةٍ، هَذَا النُّوعُ مِنَ التَّحْلِيلِ هُوَ تَحْلِيلُ كَثْفِيّ.



الاِخْتِبَارُ الإِتِلَافِيّ

أَتَقْبَلُ هَذَا الذَّهَبَ أَمْ زَائِفٌ؟ هُجْتُ المُعْطَلْنَ مُرَّةً ثَلَاثًا مِنْ الحَدِيدِ وَالْكَبْرَيْتِ بِشَيْءِ الذَّهَبِ. وَلاِخْتِبَارِ عَيْتِهِ مِنْهُ، يَمْكِنُ لِلْكِيمَاوِيِّ أَنْ يَزْنِيهَا (فَالذَّهَبُ الزَّائِفُ، ذَهَبُ الشَّعْطَلِينَ، أَخَفُّ مِنَ الذَّهَبِ)، أَوْ أَنْ يُهَيِّتَ إِلَيْهَا حَامِضًا (يَلْوِبُ ذَهَبَ الشَّعْطَلِينَ فِي الحَامِضِ)، أَوْ أَنْ يَسْرِطَهَا بِقُوَّةٍ بِلَاظٍ بِيضَاءَ (حَيْثُ يَتْرَكَ الذَّهَبُ الزَّائِفَ حَرًّا أَسْوَدَ). إِنَّ اِخْتِبَارِي الحَامِضِ وَالْبَلَاظِ البِيضَاءَ يُبْلِغَانِ العَيْتَةَ، فَهُمَا مِنَ الإِخْتِبَارَاتِ الإِتِلَافِيَّةِ. أَمَّا اخْتِبَارُ الوَزْنِ فَهُوَ لِإِتِلَافِيٍّ قِسْمِي العَيْتَةِ سَلِيلَةٍ.

يُتْرَكُ الذَّهَبُ الزَّائِفُ إِذَا أُسْوَدَ عَنَمًا يُبْقَى نَوَقٌ بِلَاظٍ بِيضَاءَ، بَيْنَمَا لَا يَبْقَى الذَّهَبُ الحَقِيقِيُّ أَمَّا عِلَامَةُ.



الذَّهَبُ الزَّائِفُ (ذَهَبُ المُعْطَلِّين)

مَحْلُولُ الاختِبَارِ العَدِيمُ اللَّوْنِ يَصْبَحُ أَحْمَرَ وَرَدِيًّا عِنْدَمَا يَكْتَبِلُ التَّغَاغُلَ.



المُتَابِرَةُ

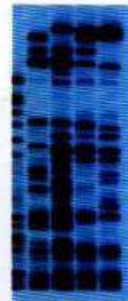
يُسْتَعْمَلُ الكِيمَاوِيُّونَ المُتَابِرَةَ بِالتَّحْلِيلِ الحَقِيقِيِّ لِقِيَاسِ تَرَكِيزِ المَحَالِلِ، فَيَجْعَلُونَ المَحْلُولَ يَتَغَاغَلُ مَعَ مَادَّةٍ كِيمَاوِيَّةٍ أُخْرَى مُحَدِّدَةً التَّرَكِيزَ؛ وَعِنْدَمَا يَحْصُلُ تَغَيُّرٌ فِي اللَّوْنِ، يَكُونُ المَحْلُولُ قَدْ تَغَاغَلَ بِكَامِلِهِ. وَيَحْسَابُ كَثْفِيَّةَ المَادَّةِ المتَغَاغَلَةِ مِنَ المَحْلُولِ العِيَارِيِّ يُمْكِنُ احْتِسَابُ تَرَكِيزِ المَحْلُولِ المُتَحَدِّثِ.

لِكُلِّ قُرُونٍ جَانِبِيَّةٍ دُونَ أَلْفِيَّةٍ وَتَشْتَمِلُ بِهِ وَاحِدَةً.



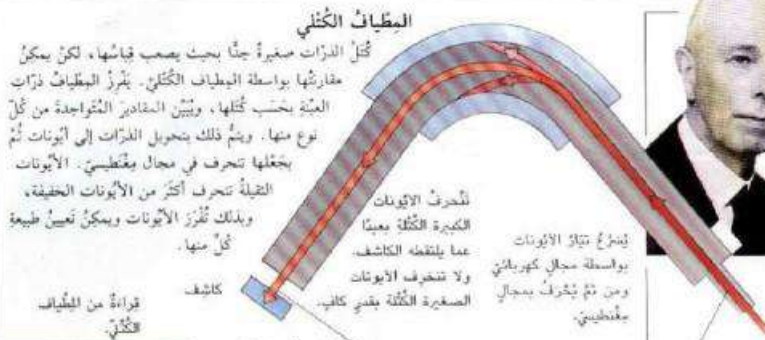
عُلُومُ الطَّبِّ الشَّرْعِيّ

يُسْتَعْمَلُ عُلَمَاءُ الطَّبِّ الشَّرْعِيِّ تَجَارِبَ عَدِيدَةٍ لِحَلِّ أسْرَارِ الحُرَامَةِ. مِنْ هَذِهِ التَّجَارِبِ، مَثَلًا، تَجَرِبَةُ جَدِيدَةٍ تُعَرِّفُ بِيَمِينِيَّةِ دُونَ أَلْفِيَّةٍ، تُسْتَعْمَلُ فِي كَشْفِ القَاعِلِ مِنْ بَيْنِ الشُّشْبَةِ بِهِمْ بِقَحْصِ لَفْظَةٍ مِنْ دَمِهِ أَوْ بَعْضِ الخَلَايَا مِنْ جِلْدِهِ، كَتَلِكِ المَنَاجِجَةِ فِي جِلْدِ الشُّعْرِ. وَتَعْتَمِدُ هَذِهِ الطَّرِيقَةُ عَلَى الاِشْتِرَابِ، المُمَاثِلَةِ للاِشْتِرَابِ، لَكِنَّهَا تُسْتَعْمَلُ سَجَالًا كَتَوْبِيَّاتًا، حَيْثُ تُقْطَعُ المَادَّةُ المَوْرَثِيَّةُ عَنْ بَقِيَّةِ أَجْزَاءِ العَيْتَةِ. وَمِمَّا أَنْ صِبْغَةً دُونَ أَلْفِيَّةٍ هَذِهِ المَادَّةُ قَرِيدَةٌ لِلشَّخْصِ دُونَ سِوَاهَا، تَمَامًا كَتَضَمَاتِ الأصْبَاعِ، لَذَا تُسْتَعْمَلُ فِي التَّعَرُّفِ عَلَى القَاعِلِ، وَهَذَا يَبْرُؤُ تَسْمِيَةَ هَذِهِ الوَسِيلَةِ أحيانًا بِتَضَمَاتِ الأصْبَاعِ المَوْرَثِيَّةِ.



فرانيس أستون

بدأ فرانيس أستون (١٨٧٧-١٩٤٥)، الكيميائي الإنكليزي عمله كمساعد لـ ج. ج. طومسون في مختبر كافنديش، بجامعة كامبريدج، حيث قرّس الأثيرة الموجية الشحنة، واخترع المقياس الكتلي عام ١٩١٩، فحسّن له به اكتشاف العديد من النظائر الجديدة، وتال بذلك جائزة نوبل للكيمياء عام ١٩٢٢.



يُعطي عُقْدُ القمة عدد الأيونات المتواجدة من كل نوع. يُعطي المقياس الأسفل كتلة كل نوع من الأيونات.

نوع واحد من الأيونات فقط يتحرّف بالقدر الصحيح، ويتغير شدة المجال المغناطيسي، يُسَجِّلُ الكاشف الأيونات المختلفة.

طيف الانتعاش الذري لعنصر الهليوم

تُحوَّلُ العينة إلى غاز، ثمّ تُحوَّلُ ذراتها إلى أيونات.

طيف الانتعاش الذري

الضوء المنبعث من الذرة خلال اختيار اللهب ما هو إلا جزءٌ بَرُّ من كلّ خفّين. فالذرة، في الواقع، تُنبعث طيفًا من الأصواء المختلفة الألوان عند إحمايتها، بعضها فقط شَرَفٌ لنا. أمّا الترددات الضوئية الأخرى، فيمكن أنفاطتها ورفيتها، بواسطة المقياس، كطيف انتعاش ذري. وهذا الطيف هو كتلة الأصبع بالنسبة للذرة، لأنّ لكلّ عنصر طيفه الفريد المميّز.



تتحرق مركبات الباريوم بلهب نقي مائل إلى الخضرة.



تتحرق مركبات البوتاسيوم بلهب ليلكي.



تتحرق مركبات الليثيوم بلهب أحمر.



تتحرق مركبات النحاس بلهب أزرق مائل إلى الخضرة.



تتحرق مركبات الرصاص بلهب أزرق.



تتحرق مركبات الصوديوم بلهب ليلكي.

كيمائيّ يبيّن بخصم نقاوة ماء الشرب.

إختيارات اللهب

عند إحماء مُرَقَّبٍ فلزيّ في لهب ماء، يحترق مكيّبا اللهب لونا مُعَيَّنًا. ويحدث ذلك لأن حرارة اللهب تُدوِّمُ إلكترونات الذرات بسرعة فتنبعث الضوء. والفلاشات المختلفة لُزُومُ اللهب بألوان مختلفة مُميّزة يمكن بها تعرّف العنصر وفركباته. فمركبات النحاس، مثلاً، تكتسب اللهب دوماً لونا أزرق مائلاً إلى الخضرة. وهذه الألوان المُميّزة لمركبات الفلزّات هي قوائم الألوان الجميلة في الأشهر الثارّة.

تحليل أسباب وفاة نابليون

حلّل الكيميائيون عيّنات من شَعَرِ نابليون بوناپرت (١٧٦٩-١٨٢١)، الإمبراطور الفرنسي، بعد وفاته، فوجدوا فيها كمّيّات ضئيلة من الزرنيخ. فاشتبه بأنه مات مُسموماً. لكنّ ثمّ شوخراً اكتشاف مستويات عالية من الزرنيخ في صباغات ورق جدران تخفيه، فلعن الرطوبة والعفن أسهما في تحويل ذلك الزرنيخ إلى غاز قاتل.



لُحْصُ المِياه

يُستخدَمُ علماء البيئة التحليل الكيميائيّ لُحْصُ نوعية المِياه وسلامتها. فمياه الأنهار قد تكون مُلوّنة بالأسمدة والشظايا والأوساخ ومياه المجاري والسطر العفني. ويقدّر العالم استخدام أساليب المُعالجة، مثلاً، لإيجاد كتلة المادة المُدابة في عيّنة من الماء.



لُزُوب من المعلومات أَشْطَر
البينة الذرّيّة: ص ٢٤
المركبات والذرات: ص ٥٨
فصل الموجات: ص ٦١
مقارن الضوء: ص ١٩٣
الروايات: ص ٣٦٤
حقائق ومعلومات: ص ٤٠٤

الأُكْسَدَةُ وَالْإِخْتِزَالُ

لَوْ أَنَّ الرُّوَادَ الَّذِينَ نَزَلُوا عَلَى سَطْحِ الْقَمَرِ أَرَادُوا إِشْعَالَ نَارٍ عَلَى سَطْحِهِ لَمَا اسْتَطَاعُوا. فَالْإِخْتِرَاقُ هُوَ تَفَاعُلُ أَكْسَدَةٍ - تَتَحَدُّ فِيهِ الْمَادَّةُ مَعَ الْأَكْسِجِينِ؛ وَلَا أَكْسِجِينٍ فِي جَوْ الْقَمَرِ. أَمَّا فِي جَوْ الْأَرْضِ، فَالكَثِيرُ مِنَ التَّفَاعُلَاتِ الْكِيمَاوِيَّةِ الْمِهْمَةُ الَّتِي تَحْصُلُ كُلَّ يَوْمٍ تَتَضَمَّنُ تَفَاعُلَاتِ أَكْسَدَةٍ - كَاخْتِرَاقِ الْمَوَادِّ وَصَدَأِ الْفِيزَاتِ وَحَتَّى فِي عَمَلِيَّةِ النَّفْسِ. فَالطَّعَامُ الَّذِي نَأْكُلُهُ يَتَحَوَّلُ إِلَى طَاقَةٍ بِالْإِتِّحَادِ مَعَ الْأَكْسِجِينِ الَّذِي نَسْتَنَشِفُهُ. وَيُقَالُ عَنْ جَمِيعِ الْمَوَادِّ الَّتِي تَتَحَدُّ مَعَ الْأَكْسِجِينِ أَوْ الَّتِي نَعْقِدُ الْهَيْدُرُوجِينَ بِأَنَّهَا تَأْكْسَدُ. كَمَا إِنَّ عَمَلِيَّةَ قَعْدِ الْأَكْسِجِينِ أَوْ كَسْبِ الْهَيْدُرُوجِينَ تَسْمَى اخْتِرَاقًا. وَالرَّاقِعُ أَنَّ عَمَلِيَّتِي الْأَخْصَدَةَ (الْإِخْتِرَاقَ وَالْأَكْسَدَةَ) تَحْدَثَانِ مُتَرَاكِبَتَيْنِ - فَعِنْدَمَا نَكْسِبُ إِحْدَى مَادَّتِي التَّفَاعُلِ الْأَكْسِجِينِ تَكُونُ الْأُخْرَى قَدْ قَفِذَتْ.

سَدْمَا يَحْتَرِقُ
شَيْءٌ فِيهِ
يَتَّحِدُ مَعَ
أَكْسِجِينِ الْهَوَاءِ،
فَالْإِخْتِرَاقُ هُوَ
تَفَاعُلُ الْأَكْسَدَةِ.



هذا الجزيء عامل مؤكسِد، لأنه يُعطي الأكسجين إلى جُزيء آخر.

هَذَا الْجُرْيُ عَابِلٌ مُخْتَبَلٌ، لِأَنَّهُ يُعْطَى
الْبَهْرُ وَجِيءَ إِلَى جُرْيٍ آخَرَ.

لا تخيروا

يُخْتَزَنُ المَادَّةُ عِنْدَمَا تُعْطَى الأَكْسِجِينُ أَوْ تُخَسِّمُ
الهَدروجِيينَ فِي تفاعلٍ كِيماوِيٍّ. وَتُسَمَّى
المَادَّةُ المُخَسَّيَّةُ أَجْدَلُ الأَكْسِجِينِ أَوْ مُعْطَى
الهَدروجِيينَ، عَامِلًا مُخْتَزِنًا. مِثَالُ ذَلِكَ
وَأَنَّ أكْسِيدَ الكَرْبُونِ المُثَقَّلَ مِنْ عَوَامِدِ
السِّجَارَاتِ، وَالتُّخْلُصُ دَوْمًا مِنَ الانْعِادِاعِ
لِلأَكْسِجِينِ لِيَكُونُ نَائِي أكْسِيدَ الكَرْبُونِ.

الأخيرة

تتأكسد المادة في تفاعل
هيدروجين. العواجل المؤكسدة
تعطي الأكسجين للمواد
وتأخذ الهيدروجين منها. وبهذه
الطريقة الهواء ومادة التخصيب
كثير المحتوي الأكسجيني.

هذا الجزيء تاكسد باكتساب ذرة أكسجين.

التَّحْسِنُ الزَّخْرَفَةُ فِي الْأَقْرَانِ

يُؤَيِّدُ الْخَافُونَ قَادَرَاتِهِمْ بِمَا دَرَجَ
حَوِي فَلَمَّا كَانَتْ هِدْيَةً فَلَمَّا
شَوَى الْوَعْدَ الْفَخَاوِي فِي فَرَسٍ
مِنَ الْأَسْحَابِ بِمَا كَانَتْ هِدْيَةً
كَاسِدَ الْحَدِيدِ ح ١٠٠ ١٠١
أَمَّا إِذَا شَوَى الْوَعْدَ فِي فَرَسٍ
مِنَ الْأَسْحَابِ فَالْحَدِيدُ بِمَا كَانَتْ
كَاسِدَ الْحَدِيدِ ح ١٠١ ١٠٢



التَّائِكُلُ بِالصَّدَا

يَقْدُرُ الحديدُ أو الفولاذُ إذا ما تعرَّضَ للهواءِ والرطوبةِ . والصدأُ ينشأُ على تفاعلِ أكسيدِ هذامِ . فعندما يتأكسدُ الحديدُ يُكوِّنُ طبقةَ سطحيةٍ من أكسيدِ الحديدِ (الصدأ) ، يَظَلُّ يتعرَّضُ أكسجينُ الهواءِ لِيَتَلَمَّعَ الطبقةَ الدَّاخِلِيَّةُ ، وسرعانَ ما يأخذُ الصدأُ مِيبِلَهُ إلى كاملِ العَرَضِ فَهِيَنَةً . ولِئِنَّ هَذَا التَّفاعُلَ المُتَّعِزَّ ، تُظَلِّي السطوحُ الفولاذيةُ تَهْيايِلُ السَّيْنِ ، بالذَّهَابِ الواقِي الذي يمنعُ وصولَ أكسجينِ الهواءِ إليها .

الأشياء

تُجَدُّ الْأَلْبُرَاتُ مَعَ الْأَكْسِجِينِ لِتَكُونُ
أَكْسِيدَهُ وَمَحَالِيلُ هَذِهِ الْأَكْسِيدَةِ فِي
الْمَاءِ حَامِلَةٌ. فَأَكْسِيدُ التُّرْبُوجِينِ
وَقَاتِي أَكْسِيدُ الْكَبْرَيْتِ، مَثَلًا، هِيَ
أَكْسِيدٌ لَا قُوَّةَ تَبْعِيْغَهَا مَخْطَأَاتُ الْقُدْرَةِ
الْكِيمَاءِيَّةِ فِي الْحَوِّ. وَعِنْدَمَا تَلْقُوْهُ هَذِهِ
فِي الْهَوَاءِ الرُّطْبِ تَنْتَفِخُ مَطَرًا خَفِيفًا
يَلْمِجُ الضَّرْرَ بِالْأَشْجَارِ وَالتَّجَارَاتِ
وَالْأَنْبِيَةِ. لِذَا يَحَادِثُ السُّمُوزِلُونَ عَنْ
مَخْطَأَاتِ الْقُدْرَةِ مَعَاجِزَ التَّبْعِيْغَاتِ مِنْهَا
فِي انْطِلَاقِهَا إِلَى الْحَوِّ. هَذَا وَتُجَدُّ
الْقُوَّةَاتُ مَعَ الْأَكْسِجِينِ لِتَكُونُ أَكْسِيدَ
قَاعِدَةٍ - مَحَالِيلُهَا فِي الْمَاءِ قُوَّةٌ.

مُراقِبَةُ اللَّهَبِ الْمُتَصَاعِدِ مِنْ احْتِرَاقِ الْخَشَبِ

أوحى إلى الطبيب الألماني جورج شتال (١٦٦٠-١٧٣٤) فكرة أن كل ما يحترق إنما يتبع محتواه من اللاهوت. لكن أنطوان لافوازييه (١٧٤٣-١٧٩٤)، الكيميائي الفرنسي، غطى هذه النظرية ودفعها حين برهن أن ما يحترق إنما يتحد مع أكسجين الهواء.

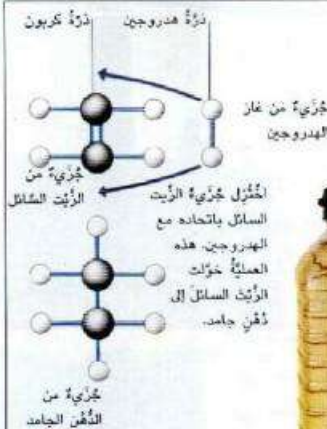
نُتْقَالُ إِلِكْتِرُونَات

تفاعلات الأكسدة والاختزال تجري دائماً متفاعلة الإلكترونات بين الذرات. فالذرات التي تكتسب إلكترونات يُقال إنها اختزلت والتي تفقد الإلكترونات إنها تأكسدت. ونظراً مع الكيميائيين نسمي هاتين العمليتين أكسدة واختزالاً حتى ولو لم يتضمن التفاعل مُغَصِّرَ الأكسجين والهيدروجين.

هذه ذرة
هذه ذرة

إلكترون





تصنيع المرحرين
يصنع زيت المرحرين الجامد من
الزيوت النباتية الشائعة لأكرت قوار
الشمس) بالتعاون مع الهيدروجين.
وتدعى هذه العملية بالهيدرجنة وهي
مثال عملي على تفاعلات
الاختزال. ويمكن التخزين في
قوار المرحرين طراوة أو
صلابة، حسب الطلب،
بإفلاس أو زيادة كمية
الهيدروجين المتفاعلة مع
تلك الزيوت.



زيت
صلب

مضادات الأكسدة

تتسبب الطعام إذا
ما تفاعل مع
أكسجين الهواء.
ويشجع ذلك، مضاد

كيميائيات مضادة للأكسدة إلى الطعام خلال تصنيعه. وهذه
الكيميائيات توقيف تأكسد الطعام بتأكسدها هي فيض الطعام
سليماً. وغالباً ما توجد مضادات الأكسدة هذه بخاصة في
الأغذية الدهنية كالزيوت النباتية لأنها سريعة التأكسد.

مكافحة الحريق

إشعال النار يحتاج إلى وقود وإلى
حرارة لبداية الاشتعال، وحيث إن
الاختراق هو تفاعل أكسدة، فإنه يحتاج أيضاً
إلى ملو كافي من الأكسجين لتستمر؛ وعندما
يتوقف ذلك الإمداد تنطفئ النار. وهكذا
يمكن إطفاء النار بإخمادها بواسطة بقلانية،
أو بتقليلها بالرغاوة الكيميائية أو بتاني
أكسيد الكربون من بقلانة حريق.



محللة النفس

تستخدم شركة السير في بعض البلدان تفاعل أكسدة لاختبار
المحللة لدى السائقين. فبمجرد زفير أخذهم داخل محللة
النفس، يتأكسد الكحول (الإنابول) في زفيره إلى حامض
الإيثانويك (حامض الحليب) مولداً تياراً كهربائياً. وتبين
شدة التيار كمية الكحول المتواجدة في نفس السائق.



التنفس والتخليق الضوئي

التنفس والتخليق الضوئي: تفاعلان
حيويان وهما تفاعلان
أكسدة واختزال. فالتنفس
يتأكسد الطعام الذي نأكل،
فتطلق الطاقة اللازمة
والأكسجين. لأجسامنا، والنباتات تقوم
بالتخليق الضوئي الذي بواسطته
تتخذ ثاني أكسيد الكربون من
الهواء لتكوين مواد سكرية ونشوية.



البارود

منسحق البارود
مزيج متجانس من نترات
البوتاسيوم (7/٧٥)
والكبريت (7/١٠) والكربون
(7/١٥). ولا يُعرف على وجه الدقة من

اخترع البارود ولا متى، ولكن الثابت أن الصينيين استخدموه قبل القرن السابع ق. م.
وأخذ العرب عنهم ونقلوه إلى أوروبا. إن اشتعال البارود هو تفاعل أكسدة تجمعي؛ لكن
بخلاف المواد الأخرى التي تحترق بالأكسجين الهواء، فإن البارود يستبدل أكسجين احتراقه
من نترات البوتاسيوم - الذي يتحلل صلبة تركيبة بول أم على وفرة محتواه الأكسجيني.



الاختراق

في المحرك الداخلي
الاختراق، يحترق البنزين
مُغلفاً الطاقة اللازمة لتحريك
المحرك. وتكمن تفاعلات
الاختراق، فإن اختراق
البنزين هو أيضاً تفاعل
أكسدة، وهذا التفاعل يطلق
الطاقة.



التقصير (التبيض)

تحتوي سوائل التقصير المنزلية
مركبات فعالة تستطيع أكسدة المواد
الملوثة في الألبسة وإزالتها. فمادة
التقصير الحديثة تحوي فوق أكسيد
الهيدروجين هـ، الذي يُبين صيغته
وفرة الأكسجين فيه.

لمزيد من المعلومات انظر

- الشمس القوية ص ٢٤
- الأكسجين ص ٤٤
- الهيدروجين ص ٤٧
- التفاعلات الكيميائية ص ٥٢
- كيمياء الهواء ص ٧٤
- المحركات ص ١٤٣
- التخليق الضوئي ص ٣٤٠
- التنفس الخلوي ص ٣٤٦
- حقائق ومعلومات ص ٤٠٤

سلسلة التفاعلية



الذهب عديم التفاعلية

بكتشف علماء الآثار من حين لآخر أشياء ذهبية كالسيف والاقعة. واللافت في هذه الأشياء أنها غالباً ما تحتفظ برونقها كأنها ضمنت حديثاً - رغم أنها قد طُورت تحت التراب آلاف السنين. فالذهب، بخلاف غيره من الفلزّات التي كانت تتآكل وتكسّر، عديم التفاعلية. لذا نجد الذهب في أسفل سلسلة التفاعلية.



الفلزّة

يمكن وقاية الأشياء المصنوعة من الفولاذ (الذي هو حديد في معظمه) من التآكل بالصدأ بتغطيتها بطبقة من فلز أكثر منه فاعلية، كالخارصين، وهذه الطريقة تُعرف بالفلزّة. إنّه حتى لو خدشت طبقة الخارصين الواقية، فأكسجين الهواء سيتفاعل مع الخارصين وليس مع الحديد. وتدعى هذه الوقاية أحياناً الوقاية الإيثباتية لأنّ الخارصين يُضخّى به يوقاية الحديد.

ترتيب من المعلومات انظر
الفلزّات القلوية ص ٣٤
الفلزّات الانتقالية ص ٣٦
المحاليل ص ٦٠
الكهترية (التحليل الكهربائي) ص ٦٧
الحديد والفولاذ ص ٨٤
النحاس ص ٨٦
الألومنيوم ص ٨٧
حقائق ومعلومات ص ٤٠٤

البوتاسيوم فلزّ رخو أبيض فضّي شديد التفاعلية لا يتواجد في الطبيعة إلا مُتحدّاً مع غيره من العناصر. في المقابل فإنّ الفضة فلزّ غير فعال كيميائياً بحيث يمكن استخدامه بأمان في صناعة أدوات المائدة. وإذا قارناً شدة الفاعلية للفلزّات الكيميائية، يمكننا وضعها في جدولٍ ترتيبي يُسمى سلسلة التفاعلية. فالفلزّات في أعلى هذه السلسلة هي الأشدّ فاعليةً، وتلك التي في أسفلها هي الأقلّ فاعليةً. وتساعدنا هذه السلسلة في توقُّع ما سيحدث عند تفاعل الفلزّات المختلفة بعضها مع بعض. فإذا تنافس البوتاسيوم والفضة، مثلاً، على التفاعل مع الكلور، فالفضة للبوتاسيوم والناتج كلوريد البوتاسيوم. وهكذا فالفلزّ الأعلى في سلسلة التفاعلية له الغلبة على ما دونه من فلزّات في أي تفاعل كيميائي.

إذا أزيلت طبقة أكسيد الألومنيوم الواقية عن سطحه، يتفاعل الألومنيوم المُعرّض بشدّة مع الهواء.



الألومنيوم

الألومنيوم فلزّ غريب، فُرقم موقعه العالي في سلسلة التفاعلية، تُستخدم أواني الألومنيوم في المطبخ بكثرة. وتعلّل ذلك أنّ الألومنيوم يتفاعل مع أكسجين الهواء مُشكّلاً طبقة واقية عديمة الفاعلية من أكسيد الألومنيوم. أمّا إذا أزيلت تلك الطبقة يتأكّد رقيق الألومنيوم مثلاً، بمادة كيميائية مثل كلوريد الزئبق، فالألومنيوم المُعرّض حينئذٍ شديد التفاعلية.

توقع المصوديوم

عالي في سلسلة التفاعلية، لذا فهو يُشكّل مركّبات مستقرّة جداً. فاستخراج فلزّ المصوديوم يلجأ إلى كهروة كلوريد المصوديوم المُصهور، وهي طريقة شديدة المفعول لكنّ باهظة التكلفة.

يقع النحاس في القسم السفلي من سلسلة التفاعلية لذا يتخلّط طاقة أقلّ لاستخراجه. فيمكن الحصول على النحاس بإجماع خاماته فقط.

يقع الذهب في أسفل سلسلة التفاعلية وهو عديم الفاعلية. لذا يُوجد في الطبيعة نقياً.

سلسلة التفاعلية

تُبنى سلسلة التفاعلية هذه ترتيب تفاعلية الفلزّات المختلفة. فالفلزّات في أعلاها، كالصوديوم والبوتاسيوم، تتفاعل بشدّة مع الهواء؛ بينما الفلزّات في أسفلها، كالفضة والذهب، فلا تتفاعل مع الهواء. ولا تتأثّر به. أمّا فلزّات الوسط، كالحديد والخارصين، فتتفاعل مع الهواء ببطء شديد. وتعتمد طريقة استخراج الفلزّ من خاماته على موقعه في سلسلة التفاعلية.

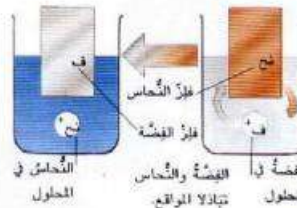
الذهب



تتجمع فلزّ الفضة

الإزاحة

إذا أسقطت قطعة نحاس في محلول نترات الفضة، فالفلزّان (النحاس والفضة) سيتنافسان على أيونات النترات. وحيث إنّ النحاس أعلى من الفضة في سلسلة التفاعلية، فيمقدوره «الزّح» أيونات النترات من الفضة. والنتيجة تكون محلول أزرق من نترات النحاس وتشكّل إبر من فلزّ الفضة فيه. ويدعى هذا تفاعل إزاحة. إذ أزاح النحاس الفضة من المحلول.



محلول نترات الفضة
يتكوّن محلول نترات النحاس الأزرق

تاريخ الفلزّات

استُخدم الفلزّات جاء متأخراً في التاريخ. فالإنسان القديم استُخدم العظام والحجارة والخشب لأدواته. الفلزّات المتواجدة حرّة في الطبيعة كالنحاس والفضة والذهب (والواقعة في أسفل سلسلة التفاعلية) تمّ اكتشافها بسهولة، وكانت أولى الفلزّات التي استُخدمها الإنسان. وحوالي سنة ٢٠٠٠ ق.م. تمكّن الإنسان القديم من استخراج الحديد، الأكثر فاعليةً، من خاماته بالحرارة؛ وبذلك بدأ عصر الحديد. أما الألومنيوم فهو فلزّ مُتأخّر في القشرة الأرضية لكنّه شديد التفاعلية؛ فلم يتمّ استخراجه عملياً إلا في القرن التاسع عشر.

بلقامة حديد من عصر الحديد.

الكهرلة (التحليل بالكهرباء)

الكهرلة (التحليل بالكهرباء) هي عملية تحليل مُركَّب ما إلى أجزائه بالكهرباء، ولإنجاح هذه العملية يجب أن يكون المُركَّب مُوصِّلاً للكهرباء - إمَّا مُصهورًا أو محلولًا - وأن يحوي أيونات طليقة الحُرَّة ذات شِحنات كهربائية. ويوضَع مُسرَّيان فلزيَّان، أو كربونيان، يُعرفان بالإلِكترودَيْن، في المادَّة المُراد كهرلُها، وتُدعى الكهرل (الإلِكتروليت). عند وَضَل الإلِكترودَيْن بالبطارية تسري الكهرباء عبر السائل، فتتحركُ أيونات المُركَّب الموجبة الشحنة نحو الإلِكترود السَّالب (المهبط أو الكاثود)، وتتحركُ الأيونات السالبة الشحنة نحو الإلِكترود الموجب (المُضعد أو الأنود). وهكذا يتحلَّل المُركَّب إلى جُزءَيْن.



التنقية بالكهرلة

تُستخدَم الكهرلة (التحليل بالكهرباء) في تنقية النحاس المُشَوَّب، وتُعرف هذه الطريقة بالتنقية الكهرلية. تُجعلُ الأنود من النحاس المُشَوَّب، والكاثود (المهبط) صفيحة من النحاس النقي في قُجَرٍ من محلول كبريتات النحاس. عند إمرار الكهرباء في المحلول، ينتقل النحاس النقي من النحاس المُشَوَّب إلى صفيحة النحاس النقي، وتترسَّب الشوائب في القاع.



يُؤدِّرُ المفتاح لِيُطَلَّ بالنساي.

لزيد من المعلومات انظر
الترابط الكيميائي ص ٢٨
المحاليل ص ٦٠
سلسلة التفاعلية ص ٦٦
النحاس ص ٨٦
الخلايا والبطاريات ص ١٥٠
حقائق ومعلومات ص ٤٠٤



الطلاء بالكهرباء

يُطلاء جِسم ما، كمفتاح مثلاً، بطبقة فلزيَّة رقيقة كهربائية، يُعملُ هذا الجسم كاثودًا، والأنود قطعة نية من فلز الطلاء. كالتنقية، فيمَّا يحوي الكهرل مُركَّبًا من هذا الفلز (ككبريتات النحاس، مثلاً). عند إمرار التيار الكهربائي، تتحركُ أيونات الفلزِّ غير المحلول وترسَّب على المفتاح فتطليه. وبالطريقة نفسها تُسَمَّعُ عُلبُ التِّلْكَ بطلاء صفائح الفولاذ بالنصدير كهربائيًا.



الماء

عند إمرار الكهرباء في الماء (هـ - أ)، يتكوَّن غازُ الهيدروجين حوْل الكاثود وغازُ الأكسجين حوْل الأنود. وحيث إن الماء يحوي ذرتين من الهيدروجين لكلِّ ذرة واحدة من الأكسجين، فإن شِخْمَ الهيدروجين الناتج يكون ضعفَ شِخْمِ الأكسجين.



الأنود

إذا أُمرَّ تيارٌ كهربائي في محلول حامضي، وكان الأنود من الألمنيوم، يتكوَّن الأكسجين حوْل الأنود ويتفاعل مع الألمنيوم مُكوِّناً طبقةً واقيةً من أكسيد الألمنيوم، وتُعرفُ هذه بالأنودة. وتُعدُّ رقائقُ الألمنيوم الملوَّنة بصباغ هذه الطبقة الأكسيدية.

الأيونات المتحرِّكة

عند إمرار الكهرباء في محلول كلوريد البوتاسيوم (بوكل) في الماء (هـ، أ)، يتحلَّل لا كلوريد البوتاسيوم فقط بل الماء أيضًا. وذلك لأنَّ كلا أيونات البوتاسيوم وأيونات الهيدروجين، وكلاهما مُوجبة الشحنة، تُجذِّبُ نحو الكاثود. وربما أنَّ البوتاسيوم الشديد التفاعلية يُفَضِّلُ «القاء» في الحالة الأيونية، فله يبقى في المحلول ويتَّبعُ غازُ الهيدروجين فقط. أمَّا أيونات الكلوريد والهيدروكسيد، وكلاهما سالبة الشحنة، فتُجذِّبُ إلى الأنود، حيثُ يتَّبعُ غازُ الكلور فقط فيما تبقى أيونات الهيدروكسيد في المحلول.

همفري ديفي

اشتهر همفري ديفي (١٧٧٨-١٨٢٩)، الكيميائي الإنكليزي، باختراعه وصباح الأمان للشُعَّادِين الذي يحمل اسمه؛ لكنه كان أيضًا من أوائل مُستخدِمي التحليل بالكهرباء. فقد اكتشف الصوديوم والبوتاسيوم والكالسيوم وعدداً آخر من الفلزَّات بواسطة فصلها عن مُركباتها بالكهرلة. وفي عام ١٨١٣، عيَّن ديفي مُساعدًا له اسمه مايكل فارادي فتابع هذا أعمال ديفي وأصبح من مشاهير العلماء فيما بعد.



التشقق الحامضي
من تشقق الأس
الهيدروجيني (هـ)

الحَوَامِضُ (الحموض)

لغالب قوة الحوامض والقوتات يشتقها العلماء سلم الأمت الهيدروجيني (هـ) الذي
متاه من ١ إلى ١٤. وكلما ازدادت أيونات الهيدروجين في المحلول ازدادت قوته
الحامضية وينخفض أشه الهيدروجيني (هـ) الذي هو إنك الحوامض أقل من ٧.

٧ (مُتَعَدِّل)



حوامض

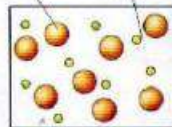
ضعيفة (هـ عالي)

تحوي الحمضيات كالليمون
والبرتقال حامض الليمون، وهو
حامض ضعيف، أشه الهيدروجيني
(هـ) عالي نوعاً، لكنه دون ٧.

أيون هيدروجين
موجب
أيون سالب



حامض قوي مُخَفَّف



حامض قوي مُرَكَّز

الحوامض الضعيفة

بعض الحوامض ضعيف، كحامض الليمون الموجود في
الليمون والبرتقال، فعندما تذاب هذه في الماء، يمتلك عدد
قليل جداً من جزيئاتها ليكوّن أيونات الهيدروجين. يمكنك
تركيز محاليل الحوامض الضعيفة بإزالة الماء منها، كما
يمكنك تخفيفها بإضافة الماء إليها. إذ محلولاً مُرَكَّزاً جداً
لحامض ضعيف قد يكون له الأس الهيدروجيني (هـ) ذاته
لحامض قوي مُخَفَّف جداً.



الماء الحامضي

تتأوّن البحيرات والأنهار بالأمطار
الحامضية، فتردّد حمضية المياه أي ينخفض
أشها الهيدروجيني (هـ) وتصبح ضارّة
بالأسماك والأحياء المائية عموماً. بعض
الحيوانات أكثر حساسية لتغيرات الأس
الهيدروجيني هـ من سواها. فالمخار،
مثلاً، لا يستطيع العيش في مياه أشها
الهيدروجيني دون الـ ٦، في حين أن ضفادع
الجراح تستطيع العيش في مياه أشها
الهيدروجيني أنخفض إلى الـ ٤.

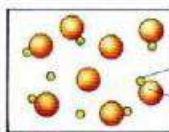
تَلْعَمُ الليمون حَديقٌ لأنه يحوي حامض الليمون أو حَمَضُ السُّرْبِكِ.
والحوامض واسعة الانتشار جداً، فمنها ما يُوجَدُ في التَّمَلُّ (حامض
التَّمَلِك) وفي العنب (حامض الطرطير) وفي المشروبات الآزّة (حامض
الكربونيك) وفي بَقَارِيَّاتِ السَّيَّارَاتِ (حامض الكبريتيك) وحتى في مِعْدِنَا
(حامض الهيدروكلوريك). أمّا الحوامض القويّة، كحامضي الكبريتيك والنتريك،
فهي حَمُوضٌ خَطِرَةٌ لأنّها تُحْرِقُ الثَّيَابَ والجُلْدَ، وَيَجِبُ الحَذَرُ مِنْهَا عند استعمالها في
المُخْتَبَرَاتِ. لكنّ بعض الحوامض الضعيفة، كالحموض المُتَوَاجِدَةُ في الفاكهة، يصلح
للأكل أو مُطَبِّعاً للطعام. والْحَمُوضُ كُلُّهَا تحوي الهيدروجين، وتذوّب في الماء مُكوِّنة
أيونات الهيدروجين الموجبة الشحنة. وهذه الأيونات هي المسؤولّة عن خصائص
الحوامض المميّزة. كما إنّ عدد أيونات الهيدروجين التي يكوّنها الحمض في الماء
هو مقياس لقوّته، يُعرف بالأس الهيدروجيني (هـ).

الحموض القويّة

بعض الحوامض، كحمضي السربك والكبريتيك، هي حَمُوضٌ
قويّة لأنّ جزيئاتها تتحلّل (تتفكك) بالكامل إلى أيونات هيدروجين
وأيونات آخر. وتبيّن قوّة الحامض كم من أيونات الهيدروجين
المتحلّلة هذه تتواجد في المحلول. يمكن تخفيف الحموض القويّة
بالماء، فتقلّ نسبة تركيز أيونات الهيدروجين في المحلول،
وتنخفض حمضيّته (فتردّد أشه الهيدروجيني هـ).



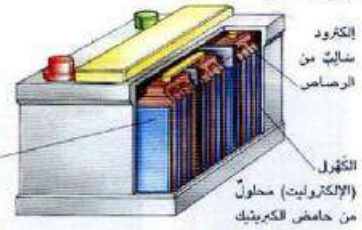
حامض ضعيف مُخَفَّف



حامض ضعيف مُرَكَّز

حَمُوضٌ قويّة (هـ هـ خفيض)

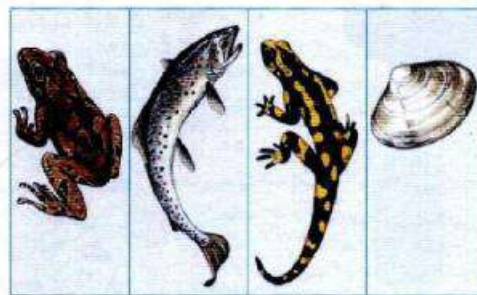
الحَمُوضُ المُسْتخدَمُ في المختبر،
كحامض الكبريتيك، حوامض قويّة ذات
أس هيدروجيني (هـ) خفيض، وحامض
الهيدروكلوريك في مِعْدِنَا هو حامض
قويّ يُساعد في هضم الطعام.



حامض التَمَلِك

حامض الجيتانريك أو حامض التَمَلِك، يُنتِجه التَّمَلُّ القارص
وتبّات القُرْبُصِ طبعاً. فعدّتها، كان حامض التَمَلِك
يُحضّر بإغلاء التمل في قدر كبيرة؛ أمّا اليوم، فيمكن
تحضيره من كيماويات أخرى. ويستخدم هذا الحامض
لحفظ القلف الأخضر في أهراته وفي صناعَة الزُّرْق والنَّسِيجِ.

الكثود
موجب من
أكسيد
الرصاص



يثوت المحار إذا
هبط هـ ٦
ال ٦.
يثوت السمك إذا
هبط هـ ٥
ال ٥.
يثوت الضفدع
إذا هبط هـ ٤
الماء دون الـ ٤.

المرَكَمُ الحَمَضِي الرُّصَاصِي

الحوامض القويّة الكتروليتات (كهارة) أو سوائل
مُؤَسِّلة للكهرباء، جيّدة - وذلك لأنّها تتفكك في
الماء بالكامل إلى أيونات هيدروجين موجبة
وأيونات آخر سالبة. وهذه الأيونات ذات
الشحنات الكهربائيّة يمكنها نقل التيار الكهربائيّ.
في المراكم الحمضية الرُّصَاصِيّة المُستخدَمة في
السَّيَّارَات لِتُشغِّل حامض الكبريتيك كالكتروليت،
وتعمل الصفائح الرُّصَاصِيّة كالكثودات. هذه
المراكم (أو البطاريات) تُنتِج الطاقة لبدء
تشغيل مُحَرِّكِ السَّيَّارَةِ.

إضرام أوراق الخشب

أوراق الخشب الجديدة ناصعة البياض، بينما تحول أوراق الخشب العتيقة إلى الصفرة، الشب هو أن الورق يحتوي كميات ضئيلة من الخشب، وهذه على مدى السنين تتفاعل بشيء شديد مع ألياف السيلولوز فتعطيها، ويحول لون الورق من البياض إلى الصفرة. إن ضوء الشمس يسرع هذا التفاعل، وقد يسيل لون الورق إلى البني ويصعب قيصاً سريع التفتت.

ينطلق السدأ الفليني من الفارورة عتقوفاً بغاز ثاني أكسيد الكربون الناتج من تفاعل الخل مع بيكربونات الصودا.



فعل الحامض في الورق

حامض الكبريتيك المركز حتمش أثاثاً جذاً، وهو عامل إنكاز شديد الفاعلية ينزع الماء حتى من المركبات التي تحويه. فالورق يتألف من السيلولوز، المادة النباتية المركبة من الكربون والهيدروجين والأكسجين. فعندما يتفاعل حامض الكبريتيك مع الورق، ينزع منه الماء (أي الهيدروجين والأكسجين)، تاركاً الكربون الأسود. وهكذا يبدو الورق كأنه حرق.

الحامض مع الكربونات

إذا أضفت خللاً (حامض الخليك) إلى كميّة من بيكربونات الصودا في فارورة ذات سدأ فلين، يحصل على الفور تفاعل أرّ يفتكك فيه الحامض البيكربونات وينطلق غاز ثاني أكسيد الكربون. وبتزايد كميّة الغاز المتجمّع في الفارورة يرتفع ضغطه فيقفّ بالسداد الفليني بقوة ورفعة. إن تفاعل الحوامض مع الكربونات (وانطلاق ثاني أكسيد الكربون) هو من خواص الحوامض المميزة. ويستفاد من هذا التفاعل في المطبخ. فمسحوق الخبز هو مزيج من زبدة الطرطير (ملح مؤلّد لحامض الطرطير) وبيكربونات الصودا. وهذان في الماء ينتجان ثاني أكسيد الكربون الذي يتخلّج المعجنات.



ينطلق غاز الهيدروجين شقيقاً يغنيه.

أضيف الخل إلى بيكربونات الصودا

بلغ خلّات الصوديوم بعض في الفارورة



شعاعه الفارصين

فعل الحامض في الفلزّات

لا أحد يحرّق الخل في وعاء فلزي، لأن الخل يتفاعل حينئذ مع الوعاء بظاء مُصدراً نشيئاً من غاز الهيدروجين. فالهيدروجين الذي هو من مُكوّنات الحوامض جميعها يحرّق منها عند التواء حامض مع فلز ناشط. فعندما يُضف حامض الهيدروكلوريك، مثلاً، على الحارصين لكما أعلاه، تنزّ فقائع الهيدروجين متطلّقة نشيئاً بين، لأن الحارصين يُحلّ مخلّ الهيدروجين في الحامض مُكوّنًا كلوريد الحارصين.

التخليل

الحوامض نهكّة للكائنات الحيّة، لذا يمكن استخدامها حواظاً قاتلة للبكتيريا. فحسّر نخلط العديّة من المأكولات كالبيض والسمندر واللفت وغيرها في الخلّ (حامض الخليك)، ويعرف هذا بالتخليل. فالحامض يقتله كافة الكائنات الحيّة البنيهيّة في محلول التخليل بحفظ الأطعمة من الفساد. وقد استُخدم التخليل على نطاقات أوسع قبل اختراع أجهزة التبريد.



الرّمز التحذيري

الحوامض تبدو غالباً عديمة اللون كالماء، لكنها أقالاً تُسبب حروقاً مُبرحة. لذا تحمّل الأوعية المستخدمة في نقل الحامض زَمْراً يُعرّف بها ويحذّر من خطورتها. وهكذا يتعرّف فريق السطافى طبيعة الحامض وسبل التفاعل مع ما يُراعى منه.



الحوامض في المطر

ماء المطر كان دوماً قليل الحمضيّة، لأن ثاني أكسيد الكربون في الهواء يذوب فيه مُكوّنًا حامض الكربونيك. غير أنّ حمضيّة المطر ازدادت كثيراً منذ أصبح مُعظم العالم مُصنّعاً. فاحترق الزُبد الأحفوريّ كالفحم يُطلق ثاني أكسيد الكبريت وأكاسيد النتروجين في الهواء، وهذه تتفاعل مع الماء في الشب مُكوّنَة حامض الكبريتيك وحامض النتريك. والمطر الحمضيّ نهكّ الكثير من المباني، وبخاصّة السدأ منها بالحجارة الجيريّة التي تتألف من كربونات الكالسيوم. وهذه تتفتك بالحوامض بسهولة لتنتج ثاني أكسيد الكربون.



لمزيد من المعلومات انظر

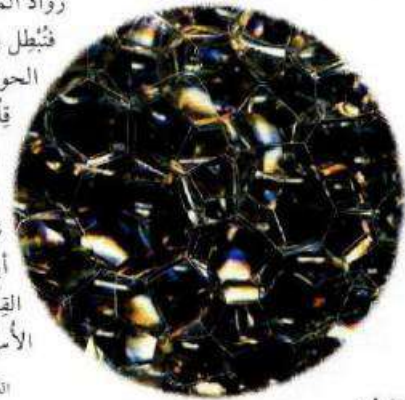
- الترابث الكيماوي ص ٢٨
- الهيدروجين ص ٤٧
- المحاليل ص ٦٠
- القلويّات والقواعد ص ٧٠
- قياس الحمضيّة ص ٧٢
- الأملاح ص ٧٣
- حامض الكبريتيك ص ٨٩
- الخلايا والبطاريات ص ١٥٠

اكتشافات الحوامض

القرن الحادي عشر. تعرّف الكيماويون العرب طرُق تحضير حموض الكبريتيك والنتريك والهيدروكلوريك.
١٦٧٥ إرناني الكيماويّ الإيرلندي. زُوهرت بويل خطأ أنّ الحوامض تحوي شحيماات خاضة تنسّر في فجوات الفلزّات وتفسّدها.
١٨٥٤ تُنّب كتابات الكيماويّ الفرنسي أوجست لوزنت، معرفه أنّ الحوامض كلّها تحوي الهيدروجين.
١٨٨٧ الكيماويّ السويدي، سقارت أوييوس، يقول بأنّ جميع الحوامض تحوي أيونات الهيدروجين، وهذه الأيونات هي التي تُكسب الحوامض خصائصها الشميّة.

القلويات والقواعد

رؤاؤ المروج عندما تُلْسَعُهُم نَبْتَةُ القَرْيَص، يُسرِعُونَ إلى مَسَح اللسعة بِعُشْبَةِ العَرَق المُسَهِّل، فَيُبْطِل بِمَا فِيهَا مِنْ قَاعِدَةٍ طَبِيعِيَّةٍ مَفْعُولٍ الحَامِضُ فِي لَسْعَةِ القَرْيَص. فالقواعد تَبْطِلُ مَفْعُولٍ الحوامِضُ، لأنَّ القَاعَدِيَّةَ تُعَادِلُ الحُمُوضَةَ كيميائيًا. والقواعد الذَّوَابَةُ فِي المَاءِ تُسَمَّى قَلَوِيَّاتٍ، وكِلَا النوعين (القواعدُ والقَلَوِيَّاتُ) مُتَوَاجِدٌ حَولَينَا فِي مُنْتَظَفَاتِ الأفران وموادِّ التلميع ومساحيق التخثير وأقراص عُسْرِ الهَضْم وفي اللَّعَاب والطباشير. بعضُ القَلَوِيَّاتِ كَالْوَخْطَرِ جَدًّا، كَمَا الحوامِضُ، يُسَبِّبُ تَرَشَّاشُهُ عَلَى الجِلْدِ حُرُوقًا شَدِيدَةً. والقَلَوِيَّاتُ تَكُونُ فِي المَاءِ أيونات الهيدروكسيد (هـ⁻)، التي تَتَفَاعَلُ مع أيونات الهيدروجين (ه⁺) فِي الحوامِضِ فَيُبْطِلُ (أو تُعَادِلُ) حَمَاضِيَّتَهَا. وَتُقَاسُ قُوَّةُ القَلَوِيَّةِ بِعَدَدِ أيونات الهيدروكسيد التي يُحْدِثُهَا القَلَوِيَّةُ فِي المَاءِ، وَتُقَاسُ هَذِهِ عَلَى سُلَّمِ الأَس الهيدروجيني (ه⁺).



القلويات من الرَّمَاد



القلويات مع الفِلْزَات

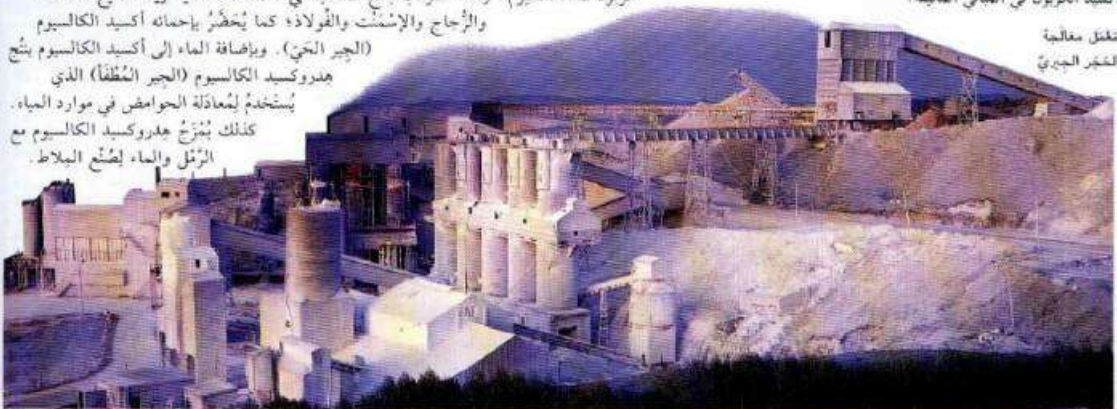
عند حَبِّ مَحْلُولِ هِدْرُوكْسِيد الصوديوم عَلَى قِطْعٍ مِنْ طِلَازٍ المَغْنِيسِيوم، يُحْدِثُ الهيدروجين، المُتَكَوِّنُ مِنَ التَّفَاعُلِ أَزْرًا شَدِيدًا، وَيُفِي هِدْرُوكْسِيدِ المَغْنِيسِيومِ فِي القَابُورَةِ. وَهَذَا المَرْكَبُ هُوَ قِيَامُ ثَلَاثِ المَغْنِيسِيَا، الَّتِي يَتَارَكُ النَّاسُ لِمُعَاجَلَةِ عُسْرِ الهَضْم - إِذْ تُعَادِلُ الحَامِضَ الزَّائِدَ فِي التَّعَبَةِ.

يَتَفَاعَلُ هِدْرُوكْسِيدُ الصوديوم مع قِطْعِ المَغْنِيسِيوم.



كَرْبُونَاتِ الكَالْسِيوم

الأَشْدَافُ البَحْرِيَّةُ وَالمَرْجَانُ وَالعُشْبُ الجَبْرِي (الكلسي) وَالرَّخَامُ كُلُّهَا تَتَأَنَّ مِنْ كَرْبُونَاتِ الكَالْسِيوم. وَهَذَا المَرْكَبُ بَالِغُ الأَهَمِّيَّةِ فِي الصَّنَاعَاتِ الكِيمَاوِيَّةِ لِصَنَاعَةِ الأَسْمَدَةِ وَالرَّجَاجِ وَالإِسْمُنْتِ وَالفُؤْلَادِ كَمَا يُحْفَظُ بِإِحْجَانِهِ أَكْسِيدُ الكَالْسِيوم (الجير النَحْنُ). وَبِإِضَافَةِ المَاءِ إِلَى أَكْسِيدِ الكَالْسِيوم يَنْتُجَ هِدْرُوكْسِيدُ الكَالْسِيوم (الجير المُطْفَأُ) الَّتِي يُسْتَعْمَلُ لِمُعَادَلَةِ الحَامِضِ فِي مَوَارِدِ المِيَاءِ. كَذَلِكَ يُنْتِجُ هِدْرُوكْسِيدُ الكَالْسِيوم مع الرَّمْلِ وَالمَاءِ لِصُنْعِ المِلَاطِ.



الصَّابُون

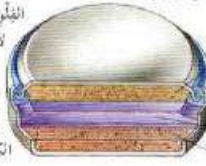
القَلَوِيَّاتُ صَابُونِيَّةُ المَلَسِ عِنْدَمَا تُدَلَّكُ بَيْنَ الأَصَابِعِ. وَذَلِكَ لِأَنَّهَا تَتَفَاعَلُ مع زَيْتِ الجِلْدِ وَتُفَرِّغُ بِإِدَابَتِهَا. يُصَنِّعُ الصَّابُونُ بِإِغْلَاةِ الدُّغْنِ الحَيَوَانِي أَوْ الزَيْتِ النَّبَاتِي مع قَلِيٍّ قَوِيٍّ كَهِدْرُوكْسِيدِ الصوديوم (ص أ هـ).

إِلِكْتُرُونُ سَالِبٌ مِنْ الْخَالَرَصِينِ
إِلِكْتُرُونِيَّةٌ مِنْ هِدْرُوكْسِيدِ الْبِيُونَاسيومِ
إِلِكْتُرُونُ مُوجِبٌ مِنْ أَكْسِيدِ الزُّنْبُقِ



المُوصِلَاتُ القَلَوِيَّةُ

القَلَوِيَّاتُ مُوصِلَاتٌ خَيْرٌ لِلْكَهْرَاءِ لِأَنَّهَا تَتَفَكَّكُ فِي المَاءِ لِتَكُونُ الأْيُونَاتِ. وَتُسْتَعْمَلُ القَلَوِيَّةُ القَوِيَّةُ هِدْرُوكْسِيدُ الْبِيُونَاسيومِ فِي التَّجَارِبَةِ القَلَوِيَّةِ لِتُؤَسِّلَ الْكَهْرَاءَ بَيْنَ الإِلِكْتُرُونَيْنِ.



الرَّمْرُ التَّحْذِيرِي

مَحَالِيِلُ القَلَوِيَّاتِ المُرْكَبَةُ أَكْثَاةً يُؤَسِّلُ أَنْ تُسَبِّبَ حُرُوقًا مُبَرِّحَةً. لِذَا تَحْمِلُ الأَوَاقِيَّةُ المُسْتَعْمَلَةُ فِي تَخْرِينِ القَلَوِيَّاتِ أَوْ تَقْلَحِهَا عَلَامَةً تُحَذِّرُ مِنْ حُطَرِهَا.



القَلَوِيَّاتُ فِي النِّضَاءِ

اِسْتَعْمَلْ رُؤَاذَ النِّضَاءِ فِي بَعَاثِ أَوَّلِ النِّضَائِيَّةِ قَلِيًّا هُوَ هِدْرُوكْسِيدُ البِيُونِمِ لِمُعَادَلَةِ مُسْتَوِيَّاتِ ثَانِي أَكْسِيدِ الكَرْبُونِ المَخْطَرَةِ الَّتِي كَانُوا يُزْفِرُونَهَا. وَتُسْتَعْمَلُ هَذِهِ النُّوعُ مِنَ التَّعَادُلِ أَيْضًا لِإِزَالَةِ ثَانِي أَكْسِيدِ الكَرْبُونِ فِي الْمَبَاهِيِ المَكْنُونَةِ.

تَقْتُلُ مَعَالِجَةُ الْخَبَرِ الجَبْرِي

التشقق القلوي من شلم
الأس الهيدروجيني (هـ)

تتأثر زبدات عدد أيونات الهيدروكسيد في محلول قلوي، تزداد قوته ويرتفع
أس الهيدروجيني (هـ)، وهذا الأس أكثر من ٧ لجميع القلويات،

٧ (متعاد)	٨	٩	١٠	١١	١٢	١٣
-----------	---	---	----	----	----	----



تستخدم القلويات لجلو
النحاس الأصفر.

في القلي القوي، ينفصل الكثير من
أيونات الهيدروكسيد عن الأيونات
الموجبة.

أيون الهيدروكسيد
المشابة.

أيون موجب

في القلي الضعيف، ينفصل عدد
قليل من أيونات الهيدروكسيد
عن الأيونات الموجبة.

القلويات الضعيفة

بعض القلويات، كهيدروكسيد
الأمونيوم وبكربونات الصودا، ضعيفة لأن القليل من جزيئاتها فقط يتفكك إلى أيونات في محلولها المائي.
لذا فهي تحوي قليلاً من أيونات الهيدروكسيد، وأسها الهيدروجيني (هـ) خفيض، تُنظف الشحاس الأصفر
محلول قلوي ضعيف، وهو يعمل بخل مطبق الأكسيد التي تعلو سطح النحاس عندما يترك معرضاً للهواء.

إضافة الكلس إلى الحقل والحيارات

تزداد حموضة التربة والحيارات بالنظر الحمضي، وهذه الحموضة الزائدة تُربل بعض المغذيات الأساسية من
التربة، لذا يلجأ المزارعون إلى مسحوق الكلس (هيدروكسيد الكالسيوم) يثرونه في حقولهم. فالكلس قاعدة
قوية تُبطل فعل الحموضة في التربة؛ كذلك تُنظف حمضية مياه
الحيارات بإضافة الكلس إليها. إن إضافة
الكلس تدبّر تُخفف الضرر الناتج عن المطر
الحمضي في الحقول والحيارات،
لكن لا يمانع منبئات
التلوث.



شوارع يُعالج حقله بالكلس.

التعادل

يحدث تعادل في كل مرة يتفاعل فيها حامض مع قاعدة ليكوّن الماء مع
مُركّب آخر يُسمى ملحاً. ويُستفاد من هذا التفاعل في معالجة بعض
أسعات الحيوان والنبات. فإذا أسعت رُتور يُمكنك إبطال فعل المُسعة
القلوية بواسطة حامض كعصير الليمون أو الخل. أما إذا أسعت نخل
أو نمل، فيمكنك إبطال فعل المُسعة الحامضية بواسطة قلبي كبيكربونات
الصودا. أما سُعة الفُرُص الحامضية فيمكن مُعالجتها بالذالك بوزق
عُشبة الورد المُسهل القلوية.

القلويات في وبنا الطاعون

في القرن السابع عشر مرض الطاعون مدينة لندن في إنكلترا فقل
قرباً ٨٠٠٠٠ نسمة عام ١٦٦٥. وكانت الحُث دفن في
مقابر جماعية وتُغط بالكلس (الجير الحي)،
وهو قلبي قوي، لتسريع انحلالها.



لمزيد من المعلومات انظر
الترابط الكيميائي ص ٢٨
المحاليل ص ٦٠
الحوامض ص ٦٨
قياس الحمضية ص ٧٢
الأملاح ص ٧٢
صناعة القلويات ص ٩٤

تستخدم القلويات للتخلص
من الدهون والشح.

أيون موجب

أيون الهيدروكسيد
المشابة.



لشعة المُسعة مُؤلة لأنها
تحوي حامضاً ويمكن إبطال
فعلها بواسطة قلبي
كالصابون.



مُطر شتوي
لينة نخل

لشعة الرُتور مُؤلة لأنها تحوي
قلبي، ويمكن إبطال فعلها بواسطة
حامض كالخل.



مطفأة الحريق

تعمل بعض مطفأة الحريق باستخدام
تفاعل التعادل بين حامض وقاعدة. فهي
تحوي حمض الكبريتيك وبكربونات
الصودا اللذين يمتزجان ويتفاعلان
عندما تُقلى المطفأة وأسا على
عقب يُنتجا الماء وغاز ثاني
أكسيد الكربون، ويدفع ضغط
الغاز رُعاوة سائلته وفقايق ثاني
أكسيد الكربون من مُنث المطفأة.



التفاعل الأتار للحامض مع
القلبي يدفع الرُعاوة غير
المخت لامتفاء الحريق.

قياس الحمضية

هل لاحظت التغير الخفيف في لون الشاي عند إضافة قطعة ليمون إليه؟ فالشاي في هذه الحالة يعمل ككاشف كيميائي مبين أن الليمون قد زاد الحمضية. وتستخدم بعض الكيماويات الملونة بالطريقة نفسها لتغير المحلول الحمضي من القلوي. ويدعى المقياس النسبي لحمضية المحلول أو قلوبته هـ (اختصاراً للأس أو الرقم الهيدروجيني)، وهو مُدرج سلمياً من ١ إلى ١٤، تبعاً لعدد أيونات الهيدروجين في المحلول. فإذا كان هـ = ١، فالمحلول يحوي الكثير جداً من أيونات الهيدروجين، وهو حمض قوي. وإذا كان هـ = ١٤، فالمحلول يحوي القليل جداً من أيونات الهيدروجين، وهو قلوي قوي. أما المحاليل المتعادلة فالأس الهيدروجيني لها هـ = ٧.



الكواشف

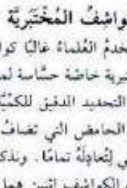
هناك العديد من الكواشف التي تُبين خضبة المحلول أو قلوبته. ولعل أجدها عملياً مزيج من الأصباغ يُعرف بالكاشف العام. يتغير لونه على مدى سلم الأس الهيدروجيني فله من الأحمر هـ = ١ (للحامض القوي جداً) إلى الأزرق هـ = ١٤ (للقلوي القوي جداً). ويمكن استخدام الأصباغ المستخرجة من الفواكه والخضار، كالإرجاس والرجاس والملفوف الأحمر، ككواشف لأن ألوانها تتغير بتغير هـ. فعصير الملفوف الأحمر، مثلاً، يتغير من الأحمر في حامض قوي، مروراً بالقرنفل إلى الأزرق ثم الأخضر في قلوي قوي.



الفينولفثالين قرنفلي غامق فوق هـ ٩.٥



الفينولفثالين عديم اللون تحت هـ ٨.٥



برنقالي البش والفينولفثالين اللذان يغيران لونهما عند قيم بالغة الدقة للأس الهيدروجيني



خفوضة التربة

الأس الهيدروجيني (هـ) للتربة مهم للمزارعين فبعض النباتات تنمو فقط في مدى محدد منه. فالمناطق الكلسية ذات تربة قلوية عادة (هـ من ٧ إلى ٧.٥). أما المناطق الرملية والملحية السبخة والمالحة فهي عادة ذات تربة حمضية (هـ من ٦.٥ إلى ٧). نبات الخنث مثلاً، يالغ التربة الحمضية، لذا نجده ينمو في الأراضي البرية السبخة غالباً. زهور الأرنطيسية زهور الأرنطيسية في حمراء في التربة القلوية. التربة الحمضية زرقاء.



الكواشف الطبيعية

بعض النباتات هي كواشف طبيعية، فلون زهر الأرنطيسية يحدد حمضية التربة أو قلوبتها. وصيغ عباد الشمس تكتشف معروف تحصل عليه من نبات أشنة الصباغين. لون عباد الشمس أحمر في الحوامض وأزرق في القلويات.

القلويات تحول لون الحوامض تحول لون ورق عباد الشمس إلى الأزرق. ورق عباد الشمس إلى الأحمر.

يجب شارب شحالب العنقبات للأصيلة والفجل كيتا يتغير الأس الهيدروجيني لسوائل الجسم.



العوامل الدارئة

أحياناً، لا تريد تغير هـ للمحلول. ففي الجسم، مثلاً، تحصل مُعظم التفاعلات ضمن مدى ضيق للأس الهيدروجيني. إن تغيراً بحدود ٠.٥ في هـ الدم قد يؤدي إلى الموت. ولعن ذلك يُنصح الجسم مواد دارة تعادل أي تغيرات خضبة أو قلوبته بقليل هـ الدم ثامناً. وللسبب نفسه، يجب أن تُدرج الحُثن الوريدي بعناية بالغة.



برنقالي المثل أحمر تحت هـ ٣



برنقالي القليل أصفر فوق هـ ٨



برنقالي المثل برنقالي بين هـ ٨ و ١٤

مقياس الأس الهيدروجيني

يمكن قياس الأس الهيدروجيني لمحلول ما بدقة بمقياس هـ. ويُستخدم هذا الجهاز (الكثرون) لقياس تركيز أيونات الهيدروجين في المحلول، ويُعرض قيم هـ للمحلول رقمياً، أو بواسطة إبرة على مقياس مُدرج.



لمزيد من المعلومات أنظر
الرائحة الكيماوي ص ٢٨
الهيدروجين ص ٤٧
التفاعلات العكوسة ص ٥٤
المحاليل ص ٦٠
التحليل الكيماوي ص ٦٢
الحوامض ص ٦٨
القلويات والمواد ص ٧٠

الأملاح

يتألف ملح الطعام من
أيونات الصوديوم
(ص⁺) والأيونات
الكلوريد (كل⁻).



أملاح الجسم

لعلك قد دُرِّقَ طعم الشلح في عرقك مرَّاتٍ عديدة؛ فانت كلما تعرَّضَ لشفط بعض الملح من جسمك. والملح مادة حيوية لقيام الجسم بوظائفه على الوجه الصحيح؛ وقد أدته قد يؤدي إلى التشنج والانهيار. لذا ينصح الأطباء المسافرين إلى بلاد حارَّة بأخذ أقراص ملحية تُعوض ما يفقدونه من الأملاح بالتعرُّق.



الأعصاب

تنتقل الرسائل في جسمك كإشارات أو دُفعات كهربائية على طول الألياف العصبية. وتعتبر هذه الإشارات الفجوة بين ليفتين بواسطة أيونات البوتاسيوم والصوديوم المتواجدة في سائل الخلايا. هذه الأيونات الحيوية تُضخُّها الأملاح التي تتناولها في طعامك.



بلورات
كبريتات
النحاس
الزرقاء

الأسرُ الملحية

في ملح ماء، تُحلج كبريتات النحاس، يأتي الشُّدُّ القلوي (النحاس) من القاعدة (أكسيد النحاس) والشُّدُّ اللافلزي (الكبريتات) من الحامض (حامض الكبريتيك). وهكذا فإن لكلِّ حامض أسرة من الأملاح - فحامض الكبريتيك يُنتج الكبريتات، وحامض الشُّرَّيك يكونُ الشُّرات، إلخ. وكلُّ قاعدة أيضًا أسرة من الأملاح. فأكسيد النحاس مثلاً، يُنتج دائماً أملاح النحاس.

الحرارة
المتولدة من
حاروق يُحرَّن
تبخُّر الماء من المحلول
تاركاً الملح في البوكتة.

الأملاح الطبيعية

يتألف مُعظم المعادن والخامات من الأملاح؛ فمنها مثلاً، الحجر الجيري (كربونات الكالسيوم) والجبس (كبريتات الكالسيوم) والفلوريت (فلوريد الكالسيوم). وتُشكِّل جميع الأملاح بلورات جميلة إذا ما توافرت لها ظروف المناخ المُثالية.



بلورة
فلوريت

تُكوِّن الأملاح غالباً
بلورات جميلة.



الأيونات

تتألف الأملاح جميعها من أيونات. وهذا ما يجعلها ذواتاً في الماء ويجعل محاليلها مُؤشرات جيدة للكهرباء. والأملاح عادةً ذات نقطة انصهار وغلابة عاليتين لأنَّ روابطها الأيونية قوية.

حامض الكبريتيك
الشُّفط



يُنتج محلول أزرق من
كبريتات النحاس، عندما
يتفاعل الحامض مع أكسيد
النحاس الأسود.

كيف تُحضَّر ملحاً

تُحضَّر الأملاح بتفاعل حامض مع قاعدة لتكوين ملح وماء. فإذا أحمي مزيج من أكسيد النحاس الأسود (قاعدة) مع حامض الكبريتيك الشُّفط، يُنتج محلول أزرق. في هذا التفاعل تعادِل القاعدة الحامض ويُنتج ملح ذواب هو كبريتات النحاس. وعند تبخير المحلول بالتسخين تُحصل على بلورات كبريتات النحاس الزرقاء.

يُؤنَّ الحامض بليونة.
هذا التنظيف يُؤدُّ ملخاً
ذوياً في عسير اليمون
الحامض.

لحامض تليد اللون



ملح نحاسي

يتفاعل النحاس بسهولة مع أكسجين الهواء، فيكسِّد لونه بطيئاً رقيقة من أكسيد النحاس ثقيله بزيء. عند خلط النحاس الشُّكَّذ بعسير اليمون الحامض (حامض الشُّرَّيك) يتفاعل الحامض مع أكسيد النحاس (قاعدة) ليكوِّن ملحاً ذوياً (شُّرات النحاس) وماء. ويذوب هذا الملح في الماء، يعود النحاس نظيفاً وبراقاً.

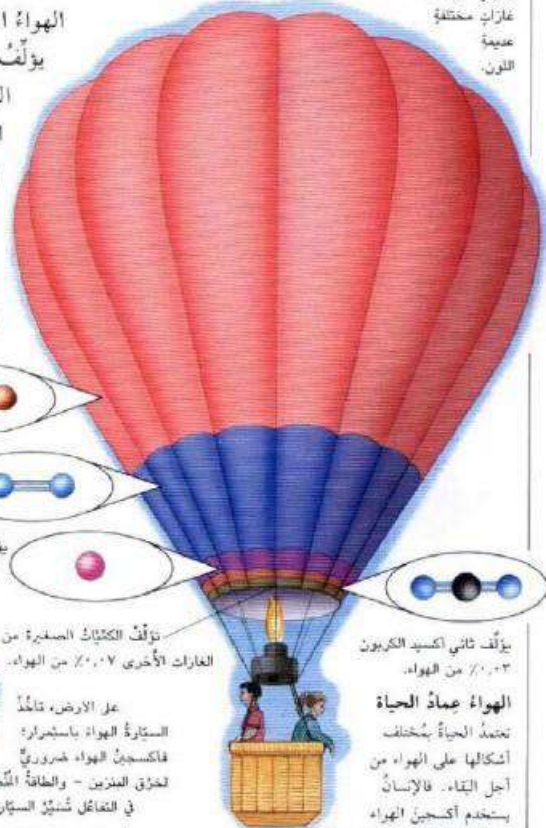
لمزيد من المعلومات انظر

- الترابط الكيميائي ص ٢٨
- البلورات ص ٣٠
- المرئجات والعزيميات ص ٥٨
- المحاليل ص ٦٠
- الحوامض ص ٦٨
- القيوتات والقواعد ص ٧٠

كيمياء الهواء

الهواء الحيوي اللامرئي الذي يحيط بنا على الدوام هو مزيج من غازات مختلفة يؤلف النروجين والأكسجين ٩٩٪ منها. ويُسهم الإنسان باستمرار عن طريق التنفس والأنشطة الصناعية المختلفة في تغيير تركيب الهواء؛ وتعدّل النباتات بعض هذه التغييرات في عملية التخليق الضوئي. يشكّل هواء الجو درعًا واقية تُرشّح ضوء الشمس من الأشعة فوق البنفسجية المؤذية، وتسمح بمرور الأشعة المرئية والأشعة دون الحمراء التي تعتمد عليها كمصدر للضوء والحرارة؛ كما يعمل الهواء أيضًا كطبقة عازلة تمنع التذبّث أو الارتفاع الأقصى في درجة الحرارة. فلولا الهواء لكانت الأرض كما القمر - حارة جدًا نهارًا، وباردة جدًا ليلاً.

يحتوي الهواء بمئة غازات مختلفة عديدة اللون.



يؤلف النروجين ٧٨٪ من حجم الهواء.



لا يمكن استخدام السيارات العاملة بالبنزين على سطح القمر. لذا استخدم رواد القدم سيارة كهربائية على سطحه.

يؤلف الأكسجين ٢١٪ من الهواء (بالحجم).



يؤلف الأرجون ٠,٩٪ من الهواء.



يؤلف الكثبان الصغيرة من الغارات الأخرى ٠,٠٧٪ من الهواء.

يؤلف ثاني أكسيد الكربون ٠,٠٣٪ من الهواء.

الهواء عماد الحياة

تعتمد الحياة بخلاف أشكالها على الهواء من أجل البقاء. فالإنسان يستخدم أكسجين الهواء لتحوّل طعامه إلى طاقة؛ ويؤكّس ثاني أكسيد الكربون. والنباتات في عملية التخليق الضوئي تتحوّل ثاني أكسيد الكربون من الهواء إلى أغذية، كالسكريات، تحتاجها في عملية النمو.

على الأرض، تأخذ السيارة الهواء باستمرار؛ فأكسجين الهواء ضروري لحرق البنزين - والطاقة المطلقة في التفاعل تُشغّل السيارة.

تقطير تجزيّتي للهواء

يحتوي الهواء بعض الغازات المشبعة. وهذه يمكن فصلها بعملية التقطير التجزيّتي؛ فيُسَلِّق الهواء بتبريده إلى درجة حرارة خفيفة جدًا. ثم يُترك ليُسَخَّن، فتبخر الغازات غير متراصة ويُجمع كلُّ غاز على حدة لأن لكلٍّ منها درجة غليان مختلفة.



الهواء من نعيم الأرض يحكم العادة، ننسى أحيانًا أننا مُحاطون بالهواء؛ وأنّ كثيرًا منا نقرّبُه أمرًا طبيعيًا عاديًا قد لا نحدّث بدونه. فلو اصطحب رواد الفضاء سيارةً عاديةً إلى القمر لما أمكنهم استخدامها لأنعدام الهواء في جوّه. وهم قد استخدموا بدلاً من ذلك، في تجاربهم الأسطورية، سيارةً كهربائية.



يُفصل النروجين على درجة -١٩٦°س. ويُستخدم في صناعة الأسمدة وجامض التبريد.

جودة الهواء

لقد تبيّنت الأنشطة البشرية في تغيير تركيب الهواء. فمثلاً، قبل أن تأخذ قُطُوب الكبريت في الهواء بالارتفاع، قُرابة العام ١٦٠٠، لم يكن تنظيف الفضّة ضروريًا. وقد حدثت التغيّرات الكبرى بعد الثورة الصناعية في القرن التاسع عشر، حينما بدأ الناس يحرقون الوقود الكربوني على نطاق واسع. ونحن نعلم أنّ ثاني أكسيد الكربون اليوم يؤلف نسبةً أكبر من الهواء عما كانت عليه سابقًا. فبين واجبنا جميعًا التخكّم بمُستويات التلوث المُطلَق في الهواء لحماية الحياة على سطح الأرض.



اكتشافات علمية



١٧٥٤ اكتشف الطبيب الاسكتلندي، جوزيف بلاك، ثاني أكسيد الكربون في الهواء.
١٧٧٢ اكتشف الطبيب الاسكتلندي، دانيال روفورده، النروجين في الهواء.
١٧٧٤-٧٩ جوزيف بريستلي (البريطاني) وأنطوان لافوازييه (الفرنسي) اكتشفا الأكسجين في الهواء، مُستقلين.
١٨٩٢-٩٨ اكتشف العالمان البريطانيان، السير وليام رامزي واللورد رايلي، أنّ الهواء يحتوي غازات خاملة.

لمزيد من المعلومات انظر
النروجين ص ٤٢
الأكسجين ص ٤٤
الغازات البسيطة ص ٤٨
سلوك الغازات ص ٥٦
التركيّبات والتمزيجات ص ٥٨
الأكسدة والاختزال ص ٦٤
التلوث الصناعي ص ١١٢
الهو ص ٢٤٨

كيمياء الماء



عند الجزيئات
في نقطة ماء
واحدة أكثر من
ملايين النجوم التي
تُشاهد في السماء.

في درجة حرارة الغرفة،
الماء السائل لا ينفذ له، يعني
على درجة ١٠٠° س، ويتجمد على
درجة صفر ستيفراد (سيلسيوس)
°س = الماء = ٧ (متعاد)

قد يصل شحنتي الشخص
التحليل من الماء ٧٥٪، بينما هو
في السمين ٥٥٪ فقط.

قربة ثلثي وزن
جسم الإنسان
ماء.



تحتوي
البندورة ٩٥٪
من وزنها ماء.

تغطي المياه فوق ال ٧٠٪
من سطح الأرض.

غالبًا شكل
لفشور
الغلاية.



الماء في كل مكان

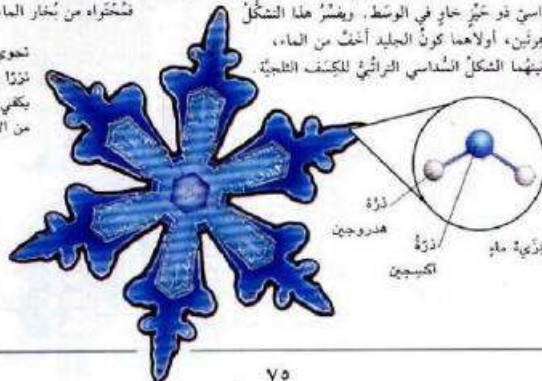
الماء أكثر المركبات الكيميائية وفرة إذ يغطي فوق ال ٧٠٪
من سطح الأرض. ويبلغ معدل محتوى جسم الإنسان من
الماء حوالي ٦٥٪ من وزنه، كما تتألف بعض المأكولات
في معظمها من الماء، فتحتوي ثمرة البندورة، مثلاً ٩٥٪ من
وزنها ماء. وفي مختلف أماكن تواجده هذه يقوم الماء
بتفاعلات ووظائف كيميائية مهمة.

التسخين ينفذ بلورات كبريتات الشحاس
لونها الأزرق، والماء ينفذ إلى البلورات
البيضاء ورفقها.



الماء الجامد

يختلف معظم المواد الأخرى، يتسكك الماء خلال تنقله إلى جليد.
نعدنا نظام جزيئات الماء لتكوين الجليد تنقسم ذرة هيدروجين من
أحد الجزيئات إلى ذرة أكسجين في جزيء آخر، فيتكون شكل
سداسي ذو حتر حاد في الوسط. ويصغر هذا الشكل
ظاهرياً، أولاً كما كون الجليد أخف من الماء،
وثانياً لهما الشكل السداسي التراتبي للكشف الطبقة.



جزيء ماء
ذرة
أكسجين
ذرة
هيدروجين

الماء العسير

بعض المركبات الكيميائية الشذبة في الماء تجعله عسيراً لا يرغب فيه
الصابون بسهولة، بل يكون رصاة بيضاء غثائية. وغسّر الماء على
نوعين: غوثت تسببه بيكربونات الكالسيوم والمغنسيوم ويمكن إزالته
بالغليان - حيث تتحول البيكربونات الذوبة إلى «كربونات الكالسيوم»
اللاذوبة التي ترسب قشوراً كلسية في الغلايات، وغسّر دائم سببه
كبريتات الكالسيوم والمغنسيوم ويمكن إزالته بإمرار الماء عبر جهاز تيسير
الماء الذي يستبدل بأيونات الكالسيوم والمغنسيوم أيونات الصوديوم.

الماء في الهواء

في يوم رطب، يحوي الهواء كمية
كبيرة من بخار الماء (حوالي ٥٪ من
وزنه) والرطوبة النسبية هي
مقياس لكمية الماء في الهواء. أما
الهواء الجاف، فهو الصحاري،
فتحتوا من بخار الماء نرر يسير.



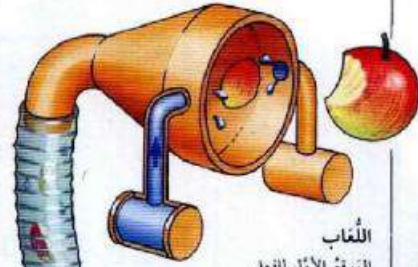
تحتوي
نرراً من الماء لا
يكفي لعيش الكثير
من الأحياء.

لزيد من المعلومات انظر

تغيرات الحالة من ٢٠
الترابط الكيميائي من ٢٨
اليورات من ٣٠، المحاليل من ٦٠
الماء - معالجة وصناعة من ٨٢
الرطوبة من ٢٥٢
الثلج من ٢٦٦

كيمياء الجسم البشري

جسم الإنسان مصنع كيميائي مُنْقَلُّ مُهَيَّأ لمعالجة موادّ الخام كالطعام والماء والأكسجين على الوجه الأكمل. بعد التغذية، تمرّ هذه الموادّ بسلسلة من التفاعلات الكيميائية المعقّدة، تُعرف بالاستقلاب (أو الأيض)، مُولّدة الطاقة التي يحتاجها الجسم للقيام بوظائفه. إحدى سلاسل هذه التفاعلات تفكّك جزيئات الطعام الكبيرة في عمليّة الهضم إلى جزيئات أصغر، كالغلوكوز، يُمكن سريانها إلى مجرى الدّم. وينقل الدّم الغلوكوز إلى الكبد حيث يُخزّن كوقود جُسمانيّ. وفي عمليّة التنفّس الخلويّ تتعبّ خلايا الجسم الطاقة من الوقود المُمتلئ. أما الفضلات فتُنقل إلى نهاية خطّ المصنع البشريّ للتخلّص منها.



الفم

المنقح الأول للفعال

الكيميائي على الطعام هو الفم حيث يتدفق اللعاب من الغدد اللعابية على الطعام فيمزج به خلال عمليّة المضغ. واللعاب مزيج مائي يحوي أنزيم الأميلاز الذي يبدأ تفكيك النشا. ولما كان الأميلاز لا يعمل إلا في وسط قلويّ، فإنّ اللعاب قلويّ طفيف نوعاً.

المعدة

خال وصول الطعام إلى المعدة، يبدأ تقيّقه مع عضارات المعدة النسيجيّة من عددها. وتحوي هذه العضارات حامضاً قوياً هو حمض الهيدروكلوريك وأنزيمات عديدة، ويعمل الحمض على قتل الجراثيم في الطعام وتنشّط أنزيم البيروتياز ليحوّل بروتين البيروتينات.

يُستغلّ حمض الهيدروكلوريك في المُعدّة بتفاعل كيميائيّ يُشبه فيه ثاني أكسيد الكربون والماء وملح الطعام.



الشفاف

الزري

القلب

الرئتان

المعدة شظف

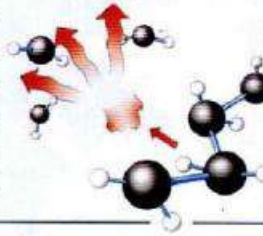
الكبد

الكبد

الأمعاء

الاستقلاب الهضمي (التقويض)

بعض التفاعلات الكيميائية في الجسم تُولّد طاقة. فالتنفس مثلاً، يُطلق طاقةً بتفكيك الغلوكوز إلى جزيئات أصغر. وهذه الطاقة لا تُولّد نتيجة لتفكّك روابط الغلوكوز بل نتيجة لتكوّن روابط أقوى في الجزيئات الأصغر. وتُدعى التفاعلات المطلقّة للطاقة تفاعلات تقويضيّة. والعمليّة بكاملها الاستقلاب الهضمي.



الاستقلاب البناء (الإنشاء)

التفاعلات الكيميائية التي تنطوي على بناء تراكيب مُختلفة في الجسم هي تفاعلات إنشائيّة. وهي، بخلاف التفاعلات التقويضيّة، تستهلك الطاقة، لا تبتغيها. وتستفيد هذه التفاعلات الطاقة اللازمة من جميع التفاعلات التقويضيّة في الجسم. فتركيب بروتينات الدّم مثلاً، ينطوي على بناء جزيئات كبيرة معقّدة من جزيئات بسيطة، ولما يستفيد كمّيّات كبيرة من الطاقة، فهو إذاً تفاعل إنشائيّ والعمليّة نفسها تدعى إنشاء.

الغلوكوز أحد مُنتجات الهضم

يتلقّى الطعام في البنى الدقيق، عبر قناة الصفراء، مزيّناً فعّالاً من الكيمويّات هو الصفراء. وهي سائل من مُفرزات الكبد، يُخزّن في كيس المرارة، يحوي أملاحاً قلويّة تُساعد في تحلّل الدهون. وتُستكمل عمليّة الهضم بأنزيمات من البنكرياس ومن جُدُران البنى الدقيق. ويعجى نقل الغلوكوز، الذي هو أحد مُنتجات مُجمل هذه التفاعلات، إلى الكبد.

بينما لنزيمات المعدة جاذبة في عملها، تعمل تغطّصات جدار المعدة كمنخلات تُخلّف الطعام وتحوّله إلى مائع يُدعى الكيلوس.



المرارة

تحوي الصفراء

بيكربونات الصودا

التي تُعادل حامض

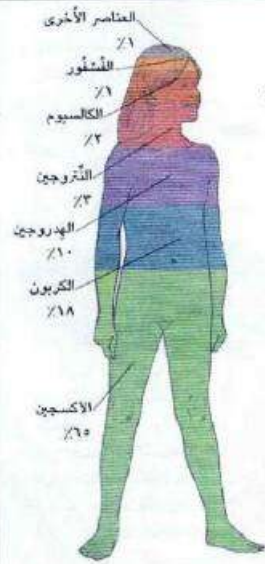
المعدة.

الماء

يُنقل الكيلوس

من المعدة إلى البنى

الدقيق.

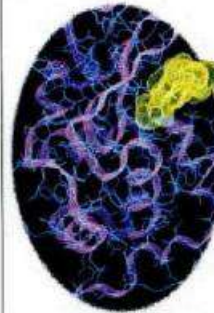


العناصر الكيميائية في الجسم

يتألف الجسم من عناصر كيميائية مختلفة ومتعددة. فالأكسجين والكربون والهيدروجين توجد بوفرة في الدهون والبروتينات والكربوهيدرات التي تتألف معظم النتيجة الجسم. ويتواجد النيتروجين في البروتينات، وتحوي العظام نسبة عالية من الكالسيوم والفوسفور. أما العناصر النزرة في الجسم فتشمل الحديد، الصوديوم، البوتاسيوم، النحاس، المغنسيوم، اليود، الكلور، السيلكون والكبريت. وهي رغم نواحيها بكميات ضئيلة، ضرورية جداً للحفاظ على سلامة الجسم.

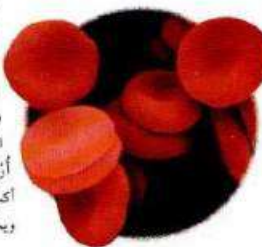
الأنزيمات

يسرع الكثير من التفاعلات الكيميائية في الجسم بخفازات متميزة هي الأنزيمات. يختص كل أنزيم منها بتفاعل معين. وهذه الأنزيمات قادرة بجذعها على التمييز حتى بين الجزيئات المتشابهة، فلا تخلط تفاعلاتها. والأنزيمات خفازات سريعة وفعالة بشكل لافت. وبدونها كانت التفاعلات في أجسامنا من الظلم بحيث تستحيل معها الحياة.



الدّم

تحوي كرات الدم الحمر مركبة من الهويين والحديد. يدعى الشّحم (الهيموغلوبين)، وهو يتحد مع الأكسجين في الرئتين وينقله إلى سائر خلايا الجسم. وعند انطلاق الأكسجين من الدّم خلال عملية التنفس الخلوي، يفقد الشّحم لونه الأحمر الزاهي ويصبح أزرقياً. وفي الوقت نفسه يعادّل الهيموغلوبين ثاني أكسيد الكربون (فضالة الأكسدة) في خلايا الأنسجة ويحوّله إلى الرئتين حيث يفرّج إلى خارج الجسم.



الكبد

الكبد مخزن الفيتامينات في الجسم. فهي تفرز الصفراء - السائل الشّحمي الذي يساعد على الهضم. وتخزن الكبد الغلوكوز والليبتات والمعادن، كما تُزيل شحوم الأدوية والشّحم من الدّم. والتفاعلات التي تجري في الكبد معظمها من النوع الذي يطلق الحرارة، وهذه الحرارة تنتشر في الجسم بواسطة الدّم وتدفّئنا.

التنفس

تحوّل الطاقة المخزونة في الطعام إلى الطاقة اللازمة ليقيم الجسم بوظائفه في تفاعل كيميائي هو التنفس. ويحصل هذا التفاعل في كل خلية من الجسم بل في جميع الخلايا الحيّة في العالم إجمالاً. هنالك نوعان من التنفس: الهوائي واللاهوائي. والتنفس الهوائي يتطلب الأكسجين، ويُطلق الكثير من الطاقة.



الأكسجين + غلوكوز → ثاني أكسيد الكربون + ماء + طاقة

البندقة المشتعلة تكتسب حرارة وطاقة ضوئية. وهذا التفاعل يشبه التنفس الهوائي. ففي كلتا الحالتين، يُشدد الطعام مع الأكسجين لانتاج الطاقة. لكن لا تُطلق الطاقة داخل الجسم فجأة كالقنب، بل تُطلق تدريجياً بشكل كيميائي.

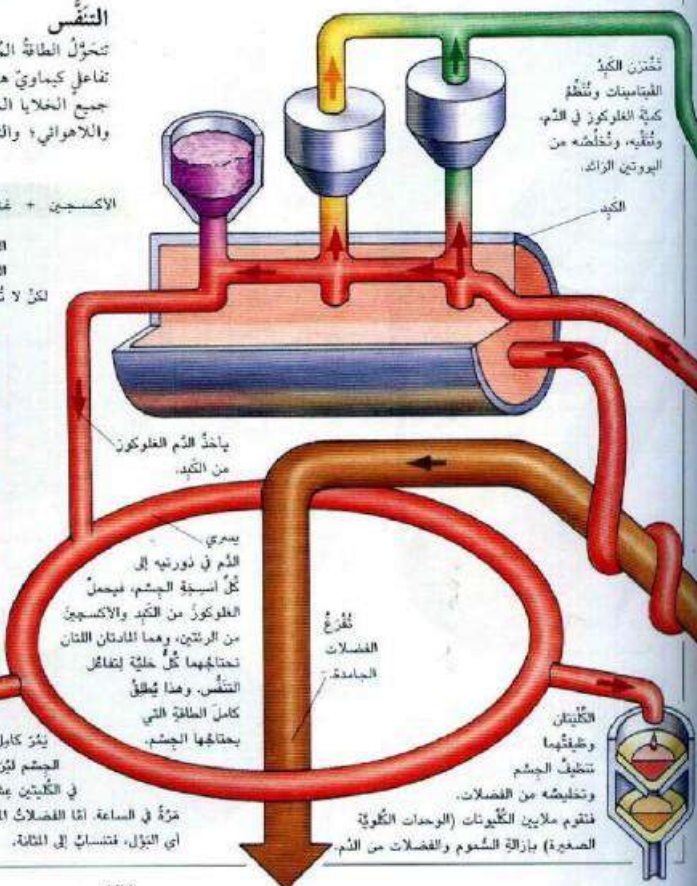
التنفس اللاهوائي

إذا وقضت بسرعة في سباق ماء، فإن عضلاتك تستهلك الأكسجين بسرعة أكبر مما تستطيع وتبدأ لزوبده. فتلجأ خلايا العضل عندئذ إلى التنفس اللاهوائي لتوفر لك طاقة إضافية. وهذا التفاعل لا يتطلب الأكسجين، لكنه يُنتج طاقة أقل مع حامض اللّين.



غلوكوز → حامض اللّين + طاقة
يُسبب حامض اللّين لنا وشكلاً في العضلات. لذا يأخذ الرياضيون انقاساً عميقة في نهاية السباق لاستعادة الممدد الكافي من الأكسجين وللتنفّس من حامض اللّين.

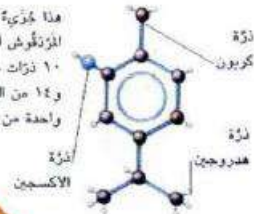
لزيد من المعلومات أنظر
الحفازات ص ٥٦
كيمياء الأغذية ص ٧٨
الهضم ص ٣٤٥
التنفس الخلوي ص ٣٤٦
الدّم ص ٣٤٨
البيئة الباطنية (في الأحياء) ص ٣٥٠



كيمياء الأغذية

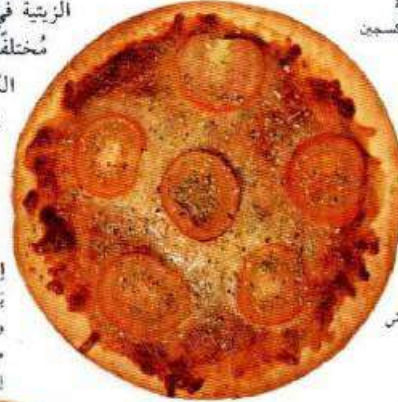
لعلَّ عددَ الكيماوياتِ في طعامٍ تأكله يفوقُ ما يُمكنُ أن تجدهُ في مُختَبَرٍ. والكثيرُ من هذه الكيماوياتِ ضروريٌّ للحياةِ كالبروتيناتِ والكربوهيدراتِ والأليافِ والدهونِ والفيتاميناتِ والمعادنِ والماءِ؛ وجميعُها من أساسياتِ الغذاءِ الصَّحِّيِّ. هنالك أيضًا كيماوياتٌ مُكَنَّهُةٌ للطعامِ وأخرى أزيدُ تَلَوُّنُهُ. ويُقدَّرُ العلماءُ أنَّ المادةَ الزيتيةَ في قشرةِ البرتقالةِ وحدها تحوي قرابة ٥٠ مرَّكبًا كيماويًا مُختلفًا. عند طهي الطعامِ، تحدثُ تفاعلاتٌ تُغيِّرُ من طبيعة تلك الكيماوياتِ. والواقعُ أنَّ في الطبخِ والكيمياءِ أمورًا عديدةً مُشتركةٌ؛ فالكثيرُ من العملياتِ المُستخدَمةِ في كليهما كالنسخين والمزجِ والترشيحِ عملياتٌ مُماثلة.

هذا جزيءٌ من غشية المونوكوش الغطيرة بحوي ٦ ذرات من الكربون و ١٤ ذرة من الهيدروجين وذرة واحدة من الأكسجين.



البيتزا الكيماوية

البيتزا في حقيقتها صحنٌ من الكيماوياتِ مُغطَّاهةٌ من المُعَقِّياتِ المفيدة. والبتات من الكيماوياتِ المُختلفة في البيتزا ذاتُ صبغةٍ مُعقَّدةٍ جدًّا. أنظر مثلاً صبغةَ التركيب المُعقَّدةِ، أعلاه، التي تُكسِبُ غشَّةَ الرزِّدفوس نكهتها المُميِّزة.



إختبارُ (الكشف عن) البروتين

يُختَبَرُ العلماءُ الطعامَ للكشف عن وجودِ البروتيناتِ بِمُزجِ منه في الماء وإضافة محلولِ هيدروكسيد الصوديوم المُخفَّفِ مُتَوَعِّجًا بِضَغْطَةٍ فَطْرَاتٍ من محلولِ كبريتات النحاس. فإنَّ تغيُّرَ لَوْنِ المحلولِ من الأزرقِ الفاتح إلى الأرجواني الشاحب دَلٌّ على وجودِ البروتينِ في الطعامِ.



البروتين غير موجود



سلاسلُ البروتينِ في بيضِة بيضاء بيضاء مُنْقَطِعةٌ للولبية



بالنسخين تبدأ سلاسلُ البروتينِ بالانحلال.

البروتين موجود

وبالجلالها تتناشِطُ السلاسلُ بعُضُها مع بعض فتكوِّنُ شبكةً جامدة.



المعادن

المعادنُ موادٌ لاهضوية، الكثيَّاتُ القليلةُ من بعضها ضروريةٌ في وُجُوبِنا. هذه المعادنُ الحاويةُ لعناصرِ الكالسيومِ والحديدِ والبوتاسيومِ والمنغنسيومِ تُدْهِمُ الماءَ من التربةِ، فتتمسَّحُ جُلُودُ النباتاتِ الناميةِ في التربةِ. وحينَ نأْكُلُ تلكَ النباتاتِ فإنَّنا نَتَرَوُّ أيضًا بما تحتويه من مُعادنٍ.



إختبارُ (الكشف عن) الدهون

جُزْئِيَّاتُ الدهونِ خُصَّةٌ تحوي الكربونَ والهيدروجينَ والأكسجينَ. وتتوافرُ الدهونُ في بعضِ الأغذيةِ كالثَّجِينِ والفُسْتَقِ والزُّبْدِ ويمكنُ الكُفْثُ عن الدهنِ في عَيِّنَةٍ غذائيةٍ بِرُجِّحِها في الإيثانولِ الذي يُلْبِثُ الدهنَ ويُغَيِّرُ محلولًا صافِيًا. ثُمَّ يُضَبُّ هذا المحلولُ في أنبوبِ إختبارٍ يحوي القليلَ من الماءِ. وحينَ إنَّ الدهنَ لا تَدُوبُ في الماءِ فإنَّ الماءَ يَتَرَبَّدُ بِفُطْرَاتِ الدهنِ الصَّغِيرَةِ إذا احتوتِ العَيِّنَةُ.



الدهن موجود

البروتينات

البروتيناتُ كيماوياتُ بانيةٌ للأنسجةِ الحيَّةِ تتوافرُ في عديدٍ من الأغذيةِ كالبيضِ واللحْمِ والخُوزِ والذَّيْنِ والبقول. وهي تتألفُ من ذراتِ الكربونِ والنتروجينِ والكبريتِ والأكسجينِ والهيدروجينِ. وتتصامُ بعضُ الجُزْئِيَّاتِ البروتينيةِ في سلاسلٍ لَوَلِبِيَّةٍ طويلة. فإذا طُهِتْ بِيَضَّةً مثلاً، تبدأ جُزْئِيَّاتُ البروتينِ بالانحلالِ من سلاسلِها، ثُمَّ تتناشِطُ بعضُها مع بعض في شبكةٍ جامدةٍ؛ وهكذا يَهِبِرُ أَمَّ البَيْضَةِ البروتيني جامدًا عندَ القَلْيِ أو السُّلْقِ.



كيماويات البصل

لماذا نَدْمَعُ عَيْنَنا عند تقطيعِ البصلِ؟ السببُ هو أنَّ البصلَ يحوي بعضَ المركَّباتِ الكبريتيةِ الغريبة التي تتفاعلُ مع أكسجينِ الهواءِ لِتُكوِّنَ كيماوياتَ حادةً الرائحةِ تسببُ الدَّمْعَ من العينين. وقد اكتشفَ العلماءُ مُؤخَّرًا أنَّ مثلَ هذه المركَّباتِ الكبريتيةِ قد تُعَيِّدُ في مُعالجةِ الرُّبُو.

الفيتامينات

الفيتامينات مجموعة متنوعة من المواد العضوية ضرورية جدًا، بكميات ضئيلة، لسلامة النمو وصحة الجسم والعقل. وهي متوفرة في العديد من الأغذية كالحضيات (فيتامين ج) والخضار (فيتامين أ و ب) والحبوب (فيتامين أ) وحبوب القمح الكامله (فيتامين ب) والسبانخ (فيتامين د).

فيتامين ج
غير موجود

الحفظ بالليمون الحامض

الفاكهة المقطعة حديثًا، كالنخاع والكمون، تسود بتعرضها للهواء نتيجة لتفاعل كيميائيتها مع الأكسجين. ويسرع هذا التفاعل ازدياد في الفاكهة نفسها. ولما كانت الأزيما حساسة جدًا لتغيرات الحسنة، فإن تفاعل الإسمار يمكن أن يتسبب في تغيير الليمون إلى الفاكهة المقطعة حديثًا.

فيتامين ج
موجود

اختيار روتر لفيتامين ج

اختيار روتر يعتمد على إزالة رقة كاشفة (ثاني كلور الفينول إندو فينول). فإذا غسل هذا التأثير بإضافة غبيرة من الطعام (معمولة في الماء) إلى الطبخ المذكور، يكون الفيتامين ج موجودًا في الطعام.

الشكرات

خلاوة السكرات والكعك ناجمة عن السكرات المختلفة. وهي كيميائيات تتألف من الكربون والهيدروجين والأكسجين. أسط أنواع السكرات هو الفلوكوز، وصغيره الكيميائية كـ، هـ، أ، ب. ومن السكرات السبعة أيضًا الكوكوز (سكر اللبن) والفركتوز (سكر الفاكهة). ولم يقد السكر اليوم مادة للطبخ فقط، فقد بدأ الكيميائيون الصناعيون يحولونه إلى كيميائيات صناعية تستخدم في صنع المشروبات والمنظفات.

السكر غير
موجود

السكر
موجود

كريمة (أو تعصيد) السكر

عند إحصاء السكر تبدأ جزيئاته بالتفتت وينطلق منها الماء. فإذا استمر الإحصاء يتكامل السكر ليصبح عصيدة لزجة متمسكة. وتستخدم الكريملات في تلوين الخبز والصلصات وبعض المأكولات الأخرى.

سكر مخمّل
(شعروق)

اختيار (الكشف عن) السكر

يمكن الكشف عن السكر في الطعام بهزس غبيرة منه في الماء وإضافة قليل من محلول بيكيت الأرق إليها. فإذا تغير اللون إلى برتقالي مشرق عند إحصاء المزيج، يكون السكر موجودًا في الطعام.

مأكولات
سكرية

جفط الأغذية

تفسد الأغذية الطازجة، كالسبانخ، بسرعة إذا تركت متعرضة للهواء، لأن المكرويات (الحرايم) المؤذية تبدأ بالتكاثر فيها وعليها. ويمكن جفط الأغذية بقل تلك المكرويات أو تثبيت نواتها بإحدى الوسائل المعروفة التالية: التعصيد، التملح، التدخين أو التخليل. أما إبادة كل الحرايم في الطعام فتتم بإحدى طريقتين: التسخين (حراري ١٦٠° س) أو التجميد.



تسحق الأسماك فوق نار الحطب. فحرارة النار وكيميائيات الدخان تثبت وتثبت تنامي المكرويات. كما يفسد التدخين نكهة عن الطعام ويغير أديمه.

اختيار (الكشف عن) النشا

يمكن الكشف عن النشا بهزس غبيرة عن الطعام في الماء وإضافة بضع قطرات من محلول اليود. فإذا تحول اللون إلى زرقاء شديدة يكون النشا موجودًا في الطعام.

النشا غير
موجود

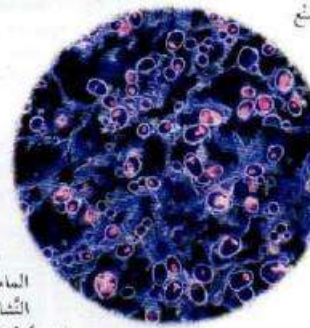
النشا
موجود

المكروية والبطاطا والأرز جميعها تحوي النشا

حبوب النشا في الماء، شكرية ٦٠ جزء.

النشا

المأكولات النشوية، كالخبز والبطاطا والأرز والمكروية تتألف من جزيئات سكرية مترابطة معًا في سلاسل طويلة - فالنشا والسكر هما من الكربوهيدرات. يُضاف نشا القمحين لإغلب الصلصات والمرق؛ فعند تسخين حبيبات النشا في الماء، يدغلها بعض الماء فيبدأ بين جزيئات النشا المفردة - فتتفكك الحبيبات حتى تفجر ناشرة جزيئات النشا في السائل المحيط فينقل.



سُموم المأكولات

تحتوي بعض المأكولات طبيعيًا كميات قليلة من السُموم - تبرز إذا ما أجذبت بهزسات كبيرة. فالعوز يحوي مادة كيميائية قد تسبب الهلوسة. والبطاطا الخضراء تحوي السولانين وهو سم يسبب ألم المعدة. ويحوي الحنظل الضيق مادة التيرامين الوثيفة العالقة بهرمون الأدرينالين في أجسامنا، فتؤثر في سرعة النبض وتسبب الكوابيس.

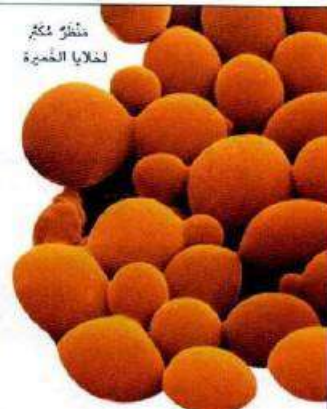


لمزيد من المعلومات انظر

- الكيمياء العضوية ص ٤١
- التحليل الكيميائي ص ٦٢
- كيمياء الجسم البشري ص ٧٦
- الاختبار ص ٨٠
- صناعة الأغذية ص ٩٢
- الغذاء ص ٣٤٢
- الإنجباء ص ٣٤٣

الاختِمار

منظور مكبر
لخلايا الخميرة



عُرِفَ الاختِمارُ منذ آلاف السنين في صنْع الخَبِزِ واللَبَنِ الرائبِ والجِعةِ والنَّبِيذِ. واليوم، إضافةً إلى استخدامه في صنْع الأغذية والمشروبات الكحولية يُستخدم الاختِمارُ في صنْع الأدوية كالبنسلين، والكيماويات كالميثانول وحمض الستريك. والاختِمارُ عمليةٌ كيميائيةٌ تقوم بها متعضياتٌ مجهريّةٌ تدعى الخِمار، وهي تنمو بتحويل سُكَّر الأغذية، وخاصّةً سُكَّر الفواكه والحبوب، إلى كحول وثاني أكسيد الكربون. ويحتملُ أنَّ اكْتِشافَ الاختِمار كان صدفةً في فواكه أو حبوبٍ اختزنَتْ في أوعيةٍ مُقفلة. والخِمارُ هي من المِكروبات المُفيدة المأمونة المستخدمة على نطاقٍ واسع. وهي كغيرها من المِكروبات قادرةٌ على العيش في كُلِّ مكانٍ تقريباً. لكنَّ لِسَتْ كُلِّ المِكروبات صالحةً للأكل - فالكثيرُ منها مُؤذٍ وسامٌ.

صنْع الخَبِزِ

الخِبيزة هي أحدُ مُقَوِّمات الخَبِز. فبعدَ عملية التخمير يُوَضَع العجينُ في مكانٍ دافئ، حيثُ تنفُثُ الخِبيزة الأكسجينَ هوائياً، مُفكِّكةً بالشُّكْرِيَّات - مُفكِّكةً إِيَّاهَا إلى ماءٍ وغازٍ ثاني أكسيد الكربون ينتُجُ به العجين. وعندَ الخَبِز يُفْطَل الخِبيزة وينفُثُ ثاني أكسيد الكربون ويُخارُ الماءُ ويُكسبُ الخَبِزُ نَاحَةً إسْتِجَابَةً. أما الخَبِزُ المُخْضَرُ من عجينٍ بلا خِبيزة فلا يَنْفُخُ بالخَبِزِ ويُدعى قَطِيراً.



يُحدَّد بعضُ البروتينات في الطحين، بعد إضافة الماء وعجن العجين، مُكوِّنةً شبكةً قويّةً ومُستَاطمةً من الخَبِزِيَّات.

الاختِمارُ الأوَّلُ

كانَ المصريون القدماءُ أوَّلَ من صنَع الخَبِز الخَمِير منذ ٥٠٠٠ سنة. وكانوا يحفظون دوماً بعضَ العجينة المخشورة ليضيفوها إلى العجينة التالية لِتخميرها. ولا يزالُ أهلُ الأرياف يستعملون الوسيلةَ نفسها في تخمير عِصائِهِم.



الخِماراتُ مُتعضياتٌ مجهريّة، تنمو على سطحِ الفواكه الخارجية كالعنب والتفاح وتغذي بالشُّكْرِيَّات، وتنقسم خلايا الخِبيزة بسرعة أثناء انقسامها.

تُحوَّلُ الخِبيزةُ السُّكَّرُ إلى كحولٍ يبقى في القارورةِ وغازٍ هو ثاني أكسيد الكربون.

يترسَّبُ ماءُ الجير الصافي بالغاز المُفكَّمت وهذا دليلٌ على أنَّ الغاز هو ثاني أكسيد الكربون.

سدُّ قسيمك للهواء
تكوّنُ فقاعاتٍ الغاز
غزيرُ الخِبيزة مع الماء الدافئ والشُّكَّر.

الكُحول

في ظروفِ التهويةِ العاديةِ تنتُجُ الخِمارُ الماءَ وثاني أكسيد الكربون بالتنسُّس الهوائي (كما في صنْع الخَبِز). أمّا في ظروفِ انعدامِ التهويةِ فإنَّها تُلجأُ إلى التنسُّس اللاهوائي مُنتِجةً الكُحولَ وثاني أكسيد الكربون. لذا تُخَمَّرُ المشروباتُ الكحوليةُ في أوعيةٍ مُقفلة. والمعروفُ أنَّ عندما تُوَفَّق نسبةُ الكحول في المحلول إلى قرابة ١٤٪، تنسَمُ الخِمارُ ويتوقف التخمير. وهكذا لا يمكنُ صنْع مشروباتٍ كحوليةٍ يزيدُ محتواها من الكحول على ١٤٪ بطريقة الاختِمار فقط.



البُخْبِنُ الأزرقُ

يُضافُ نوعٌ خاصٌّ من عُفْن البنسلين إلى البُخْبِنِ الأزرقِ ليُكسبه لونه وطعمه المميّزين. وخلال عملية نُضج البُخْبِنِ تُحدَثُ فيه تَحوُّلاتٌ صغيرة، يَترنُ من الفولاذ الذي لا يصدأ، يُضمانُ وُجودُ كميّةٍ كافيةٍ من الأكسجين لِشُغْل العُفْن.



الخِبيزة

إذا تُركَ مزيجٌ من الخِبيزة والشُّكَّر والماء الدافئ جانباً، تظهرُ فقاعاتٌ من الغاز عندَ اعتِمادِ الخِبيزة. وإذا أُورِثَ هذا الغازُ في ماء الجير (محلول الكالسيوم في الماء)، يترسَّبُ ماءُ الجير الصافي بتكوّنِ كربونات الكالسيوم غير اللدّابة في الماء. وهذا يُرْهَأُ على أنَّ الغاز هو ثاني أكسيد الكربون. إنَّ تنسُّسَ الخِمار هو تنسُّسٌ لاهوائي - يعني أنَّها تغذّي بالشُّكَّر مباشرةً - مُحوّلةً إِيَّاهُ إلى كُحولٍ، يبقى في القارورة، وغازٍ هو ثاني أكسيد الكربون.



المُلبَّباتُ مُكثِّرة

اللَبَنُ الرائبُ

يُخَمَّرُ اللَبَنُ الرائبُ بإضافة بكتيريا مُعَيَّنة (المُلبَّبات) إلى اللَبَنِ وتركه ليخمرَ لاهوائياً. فتُكاثِرُ البكتيريا وتُفكِّطُ اللَبَنَ خافضةً مُحتوي الشُّكَّر فيه بتحويل سُكَّر اللَبَن (اللاكتوز) إلى حمضٍ اللَّبْنِيك. إذا فإنَّ قِطْعَ اللَبَنِ الرائبِ الطبيعي حَديقٌ.

مزيد من المعلومات أنظر
كيمياء الجسم البشري ص ٧٦
كيمياء الأغذية ص ٧٨
التنفسات الوحيدة الخلية ص ٣١٤
الفطريات ص ٣١٥
التكاثر اللاجنسي ص ٣٦٦

المواد

تُصنع قُبعة الرياضة من
القطن، فتبقى مبردة باردة.

البطاريات الشمسية المصنوعة
من الكيمائيات النشطة
خفيفة ومأمونة للاستعمال.

يُصنع إطار يضرب tennis من
لبنة تحوي الغرافيت وبقيش
تُغطى بالجلد الاصطناعي،
وأوتار لدائنية مُضغطة.

تُصنع جوارب الرياضة
من الألياف الطبيعية لحفظ
القدمين مبردة باردة.

الخشب مادة
طبيعية صلبة تُؤخذ
من الأشجار.

تُصنع ملابس الرياضة
من مواد قوية وفريضة
كالقطن والبوليستر
والنيلون.

يتألف الورق من الألياف
طبيعية تستخرجها الأشجار.

من الحديد إلى الفولاذ
لم يكن صنّاع المعادن الأوائل يجهلون
أن الكربون يُضغّد الحديد. عام ١٧٢٠،
ابتكر المعادن البريطاني، بنجامين
هشمان، طريقة لضبط كمية الكربون
الساخنة لإنتاج معدن أقوى من
الحديد يُدعى الفولاذ. وتُستخدم الفولاذ
الآن في تصنيع سبائك لا تحترق لها من
المتنجات من الإبر إلى هياكل
السيارات.



عصر اللدائن

في الخمسينيات من القرن التاسع عشر، صنّع الكيميائي
البريطاني، ألكسندر باركس، أول مادة لدائنية. واليوم
تصنّع اللدائن المختلفة من الكيمائيات النشطة، وتستخدم
في صناعة اللعب والكثير من المنتجات المنزلية كالكراسي
والغالب والأطباق وغيرها.

تُصنع أحذية
الرياضة من الجلد أو القماش المتين
وتجسّد بفعل مطاطية مرونة.



تُصنع حُرّات
النّيس من المطاط
والنيلون والألياف
الطبيعية.

استخراج الحديد

منذ ٣٥٠٠ سنة اكتشف الجيّن، سُكّان ما
يُعرف اليوم باسم تركيا كيفية استخراج
الحديد. ويتلخّص سرّ طرقهم بإحماء
خامات الحديد مع فحم الخشب المحترق،
فيحصلون على المعدن (الحديد المطاوع)
بأبوة تسخّن بقرطبه غندًا وأسلحة.



تخيّل أنّك تتعلّم جِذاء من الخرسانة أو تركب
دراجة من الرّجاج! إنّ ذلك عسيرٌ وخطيرٌ حقًا.
هاتان مادّتان فقط من الموادّ الكثيرة التي
نستخدمها في حياتنا اليوميّة - لكنّ طبيعيًا ليس
للمشي ولا ليصنع الدراجات! إنّ معظم ما يُحيط
بنا من موادّ هي موادّ مُحولة عمّا كانت عليه في
حالتها الطبيعيّة، التي هي أصلًا موادّ من الأرض
أو الماء أو حتّى من الهواء. فالحمليّات الكيماويّة
تُحوّل الموادّ الخام هذه إلى موادّ ذات خصائص
معيّنة يتسنى لنا استخدامها. فموادّ ملايسنا،
مثلاً، مُصنّعة من ألياف لينّة مطاطيّة مقاومة للحمّ
تجعلها مريحة ومُتينة.

موادّ مُستخدمة في لعبة النّيس

تتلائم جميع الموادّ المُستخدمة في لعبة النّيس تمامًا مع وظيفة كلّ منها.
فالمضارب متينة التصميم قويّة كي تمنع من صدّ الكرات المُتعلّقة
بسرعة فائقة، والكرات مصنّعة من موادّ متينة مرنة لا يُمزّقها الارتطام
بالبضرب أو بأرض الملعب. كذلك فإنّ أحذية النّيس وأرض الملعب
مُعالجة ومصنّعة لمقاومة الخدّ أو التّري الناتج عن تراكض اللاعبين
في قُول الملعب وعرضه.

الفخاريّات

منذ حوالي ٧٠٠٠ سنة، اكتشف النّاس إمكانيّة تحويل
الطين بالإحماء إلى مادة صلبة قصفة. فيشكلهم الطين
قبل النّش، استطاعوا صنع الفخصاعات والأكواب
والجزار لحفظ طعامهم وشرايبهم. فكان الفخار (أو
الطين المُصنّع) أحد أوّل الموادّ التي صنعها الإنسان.



مُكنّنة صناعة القماش

منذ عام ٨٠٠٠ ق.م. عرف النّاس غزل
الألياف الطبيعيّة وحياتها بشكل أو بآخر
لصنع القماش. وفي أواخر القرن الثامن
عشر، اخترع الأوروبيون مكنّات للغزل
والجباكة تعمل بالقدرة البخاريّة.

صناعة الكيماويات

المواد المصنعة كيميائياً تُحيط بنا حيثما نكون، بل إن بعضها يتواجد في داخلنا أيضاً. ويتفاوت مدى هذه المواد الشاسع من دهانات السيارات إلى مختلف أنواع المأكولات. وتُصنع كل مادة أو مجموعة مواد في وحدة صناعية خاصة؛ فتعالج المواد الخام، كالمعادن والنفط والماء والفحم والغاز وكثير سواها، بتفاعلات كيميائية تُحوّلها إلى مواد مفيدة تُنقل إلى مختلف أقطار العالم ليستخدمها الناس ويُتعمروا بفوائدها. والشركات الصناعية الكيماوية هذه عالية التكلفة بناءً وتشغيلة؛ وهي تشكّل إحدى أكبر الصناعات في العالم، وتستهدف تقديم مصنوعات مفيدة ومتنوعة بأسعار في متناول الجميع.



في خط الأنابيب

تُنقل الأنابيب الشمايرة الأكوام السوائل والغازات الكيماوية والبخار والماء المبردة إلى مختلف أنحاء المصنع الحديث.

يُخزن غازات من المواد الخام قرب المصنع.

الطاقة توفر القدرة اللازمة لتشغيل المصنع.

يُراعى في اختيار موقع المصنع وفرة المواد الخام وسهولة انتقال القشال والصناعات.

غشال المصنع هم من سُكّان المناطق المجاورة غالباً.

تأكل الأبقار شرايات مصنعة من ثغابات الطعام السليمة.

يُعاد تدوير بعض الفضلات والشايات لتُصنع منتجات أخرى.

مؤكّنات لنقل المواد.

موقع المصنع

يجب أن تتوفر احتياجات المصنع من مواد خام وطاقة وماء على مقربة من موقعه ليُعمل بفعالية. ويُراعى في اختيار الموقع أيضاً توافر سُبل النقل والمواصلات القليلة التكلفة لتصريف الشحنتات. أما الثغابات والفضلات فينبغي تصريفها بعناية بالغة - فقد يُباع بعضها لإعادة التدوير وتُصنع مواد مفيدة أخرى؛ وما لا يصلح منها للبيع يُعالج لتلافي ضرره وأخطاره.

السلامة العامة

التفاعلات الكيماوية قد تُنتج أدخنة سامة أو تُسبب حرائق وانفجارات، ولوقاية من هذه الأخطار تُجهز المصانع بمعينات الأمان وأعلام الإنذار، ويزوّد العاملون بالملاص الواقية وتعليمات التصرف السليم في حالات الطوارئ.



أقرب الفرقع من طرُق المواصلات البرية والبحرية ضروري لإسكان المواد بسرعة وفعالية.



نموذج مصغر

قبل بناء المصنع الكيماوي، يُصمّم له نموذج مصغر اختياري، وتُمرّر الكيماويات في أجهزته التجريبية لمراقبة مختلف مراحل العملية وأجهزتها والتأكد من سلامتها وصلاحتها. وحين يتأكد للمُعلماء ذلك يُضار إلى تشييد المصنع بالحجم الحقيقي.

من النموذج إلى الأصل

عندما تُجرب تجارب النموذج المصغر، ويتمّ تقصي إمكانية إنتاج المادة المطلوبة بتكلفة زهيدة، يُكثّر قياس تجهيزات النموذج وعملاتها لإنشاء المصنع الحقيقي.



لمزيد من المعلومات انظر

- التفاعلات الكيماوية ص ٥٢
- الماء - مُعالجته وصناعاته ص ٨٣
- التلوث الضوئي ص ١١٢
- مصادر الطاقة ص ١٣٤
- حقائق ومعلومات ص ٤٠٦

الماء - مُعالَجته وصناعاته



يستطيع الإنسان العيش بدون ماء قرابة ستة أيام، لكن الصناعات في معظمها تتوقف فوراً عن العمل بدونها. فالصناعة بحاجة إلى كميات كبيرة من الماء لتصنيع كل ما نستخدمه تقريباً من مواد. ففي كل يوم، تستهلك الصناعات في العالم من الماء أربعة أضعاف ما يستهلكه جميع الناس في منازلهم. المطر هو المصدر الرئيسي لكل هذه المياه، لكن يجب تنقيتها قبل الاستعمال. فالمطر المتساقط على الأرض ينساب في جداول وأنهار، أو يغور في الأرض إلى الطبقات الصخرية. وهكذا، يلتقط الماء، في مساراته المختلفة، جسيمات صغيرة من الصخر أو بكتيريا من التربة أو كيماويات مُدابة من أيما شيء تقريباً يمر به أو فوقه.

إزالة الملوحة (التحلية)

في بعض مناطق العالم حيث تنبع الأمطار (كما في منطقة الشرق الأوسط) يحصل الناس على الماء من البحر بالتحلية. فإحساء ماء البحر تحت ضغط خفيف، يتبخر الماء النقي فقط، فيُكثف في أحواض التجميع. أما المِلْح فيبقى كمحلول مُرْتَفِع (بعاداً إلى البحر عادة).

ينثر الماء غاز طبقات، من الرزائل والخضى، تحبس ما به من أوساخ.

في المرشح الكيماوي يُضاف الشَّب (كبريتات الألومنيوم) والجب (هيدروكسيد الكالسيوم) فينتجان مادة لزجة (هي هيدروكسيد الألومنيوم) تحبس شوائب الماء وترسبها.

يُغذّر الماء خلف سدّ التجميع.



المكبترية التي تبقى بعد عمليات الترشيح تُزال في خزانات التماس بعد الكلور الذي يُنقى فقايقه غاز الماء، مدة ساعة تقريباً.

تنقية المياه

الأنهار والبحيرات والآبار الجوفية هي خزانات المياه الطبيعية، لكن يمكن تخزين كميات كبيرة منها في خزانات اصطناعية تقام على مقربة من المصانع والمنازل. قتل الاستعمال تنقى مياه الخزانات بتعريضها أولاً غمر مضاف كبير، لإزالة الأجسام الغريبة كالنفايات والأوساخ العالقة فيها؛ ثم تُرشح في مرشحات ضخمة من طبقات الخضى والرمل والكيماويات لإزالة الجسيمات الأصغر التي قد تُحتج ذواحل جدران الأنابيب أو تلحق الضرر بالتجهيزات الصناعية، أو تُعكر مياه الشرب. أما المكبترية والفيروسات المُعرضة (أو المسمية أحياناً)، فتعالج بنفث فقايق غازات سامة لها في الماء كالكلور والأوزون.

لمنع المكبترية من إعادة توليد الماء، تُترك فيه مقادير قليلة من الكلور عندما يُضخ إلى المنازل.

نُستخدم كميات ضخمة من الماء في تشغيل سيارات.



ما تُدر الصناعات بحاجة إلى ماء نقي جداً، فيعتمد، كمخطات توليد القدرة، يمكنها استعمال المياه غير النقية من الأنهار أو من البحر مباشرة.

استخدام الماء في الصناعة

تستخدم الصناعة كميات كبيرة من المياه لتبريد الآلات حيث تجري العمليات الكيماوية المطلوبة للحرارة، أو لتوفير الوسط المناسب لحدوث شتى التفاعلات، أو في توليد البخار لإدارة مضخة أو مولد كهربائي. والماء كذلك مُذيب فعال لكثير من المواد، تُحوّل إياها إلى محاليل مُخففة سهلة المُتناول؛ كما يُستخدم لتنظيف المواد والمعدات والموانع.

شراب الليمون عوش فولان سيارة

حقائق مائية

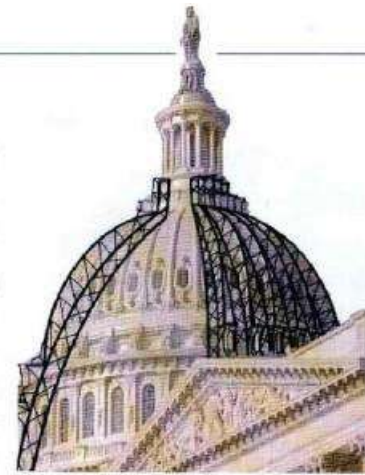
تضخ سيارة واحدة بمتوسط ٣٠.٠٠٠ لتر من الماء، ويتطلب تحضير فنجان واحد من القهوة ٢٥٠٠ لتر. بالمقارنة فإن الدوش تستهلك قرابة ٣٥ ليتر من الماء، والشر الواحد من شراب الليمون (المُرْتَفِع) ٨ لترات من الماء.

مزيد من المعلومات انظر

- تغيرات الحالة ص ٢٠
- المحاليل ص ٦٠
- فصل المزيجات ص ٦١
- كيمياء الماء ص ٧٥
- صناعة الكيماويات ص ٨٢
- حقائق ومعلومات ص ٤٠٦

الحديد والفولاذ (الصُّلب)

لولا الحديد والفولاذ ما كانَ يتيسَّر لنا تصنيعُ السيارات، ولا تشييدُ المباني الشاهقة ولا إنتاجُ المكنات التي تُصنع لنا تقريباً كلَّ شيء. فالحديد أرحصُ الفلزَّات التي نستعملها وأهمُّها؛ وهو يُستخرجُ من خاماته الصخرية المختلفة، ثمَّ يحوَّلُ معظمه إلى فولاذ. والحديد، كالعديدٍ غيره من العناصر تُنشطُ كيميائياً، فلا يوجدُ نقياً في الطبيعة، بل متَّحداً مع عناصرٍ أخرى بخاصَّة الأكسجين. في مسابك الصهر، تُحمى خاماتُ الحديد في أفرانٍ خاصة مع الحجارة الكلسية وفحم الكوك، الذي يتألَّفُ في معظمه من الكربون، فتزالُ الشوائبُ من خامات الحديد ويبقى الفلزُّ نقياً تقريباً. وفي عمليةٍ تالية يحضَّرُ الصُّلبُ (الفولاذ) من هذا الحديد بضبط كمية الكربون فيه، وأحياناً إضافة كمياتٍ قليلةٍ من فلزَّاتٍ أخرى كالكروم والنيكل إليه.



حديد الصُّب (حديد الزَّهر)

تجري قُذَّة الكابُول في واشنطن العاصمة ٤٠٠٠ طن من حديد الصُّب. وكانت أجزاؤها المختلفة قد صُبَّت مسبقاً في قوالبٍ خاصة.

الفرُّن العالي، فرُّن السَّع

يُستخرج الحديد من خاماته في أفران السَّع (أو اللُفح) بقلو الضخم منها ٦٠ مترًا ويُنتج ١٠,٠٠٠ طن من الحديد يومياً، عاملاً، دون توقف، على مدى ١٠ سنواتٍ متتالية. في هذا الفرُّن تُسحق المواد الخام، المولَّدة من خامات الحديد والحجارة الكلسية وفحم الكوك، بغضافات الهواء الحار من أسفل الفرُّن. وبما أنَّ الكربون نشطٌ فاعلياً من الحديد، فإنَّه يُشحد بالأكسجين من خامات الحديد، مبيِّتاً أكاسيد الكربون، تاركاً فلزَّ الحديد وراءه.



هنري بيسمر
الفرُّن أتنر
أنشأ الحديد
استعمالاً، وقد
كانت عملية إزالة
الكربون منه باهظة
التكلفة. وفي عام ١٨٥٦،

ابتكر المخترع البريطاني، هنري بيسمر
(١٨١٣-١٨٩٨)، طريقةً رخيصة لإزالة مُعظم
الكربون، وذلك بتنفُّث الهواء غيَّر المعدن
المصهور في مُحتوئٍ يحويُّ أسنةً «محوِّلٍ»
يسمى «فيريل أكسجين الهواء الكربون منه».

تُنفَّث الغازات
المُفعلَّة وتُستخدَم
ثانية في إحماء هواء
السَّع الساخن.

الفرُّن مُبنيٌّ
بالمطوب المقاوم
للحرارة.

سمام
امان

تُدخل المواد الخام
غِثْر صمائين
جزءي الشكل
يمنعان انفلات
الغازات
الساخنة.

خام الحديد
حجر كلسي
فحم الكوك (المُصحَّر)
بإحماء الفحم في
مُعدِّلٍ عن الهواء.

انبوب العُشْف حوَّل
الفرُّن ياتيه بهواء السَّع
الحار (الذي يكتسب
الفرُّن أسفه منه).

مقرفة لِنَقْل
المديد المُصَّهر

مُخرَج الحَبِّث
المُصَّهر

الشوائب

تُقاوَد الحديد المُستخرج من الفرُّن العالي (فرُّن السَّع) تراوَح بين ٩٠ و ٩٥ في المئة
والشائبة الرئيسية به هي الكربون الذي يُنتج
الحديد من الكوك، فيكسبُه صلابةً تحد من
مُثاقته. لهذا يُحوَّلُ معظم الحديد إلى فولاذٍ
محتوي أقل من ١,٧ في المئة من الكربون.

الحَبِّث

يُضاف الحجر
الكلسي إلى الفرُّن لآلة
يُخرَج ويُشحد بالزُّومل
والصلصال والمُخَضَّى في خامات
الحديد، مُكوِّناً قُضائَةً، تدمي
الحَبِّث، تظفر فوق المعدن المُصَّهر.



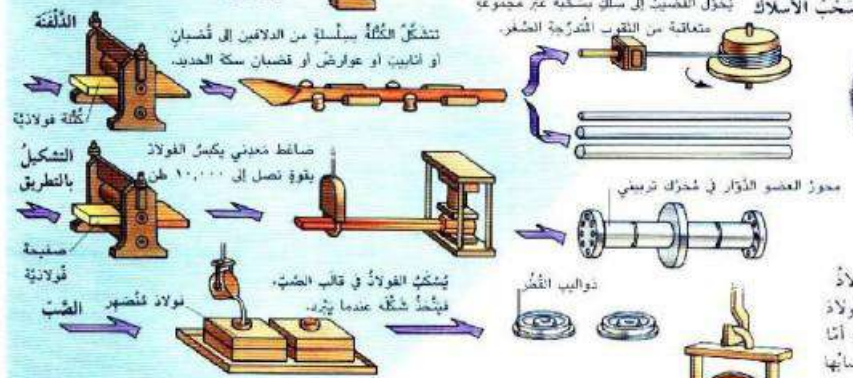
داخل فرُّن السَّع

تبدأ التفاعلات الكيميائية داخل الفرُّن عند
سَّع محتوياته بالهواء الحار جداً، فيشتعل
الكوك مُولِّداً في البدء ثاني أكسيد الكربون،
ثمَّ أوَّل أكسيد الكربون - الذي يُنتجُ أكاسيد
الحديد مُتَّجِهاً فلزَّ الحديد وثاني أكسيد الكربون. وبهذه
التفاعل الإحراقي، ترتفع درجات الحرارة داخل الفرُّن
إلى ١٩٠٠° س. فينصهر الحديد ويتحدَّ في القاع.

الحديد تحت المِجْهَر

عند تكبير نُقطةٍ من حديد
الصُّب ٢٠٠ مرَّةً نَظْهَرُ
فيها بلورات الكربون
(بالأزرق). أما الخلفية
الحمراء الملبسة فهي
الحديد (ويُدعى الفَيريت).
بلورات الكربون تجعل
الحديد قَصباً.

المواد



أنواع الفولاذ

هناك نوعان رئيسيان من الفولاذ - الفولاذ
الكربوني وفولاذ الشبائك. فخصوب الفولاذ
الخصبة الكربون مثبته وسهولة التشكيل، أما
العالية الكربون فصلدة وقصبة يمكن إحسانها
أطراف قطع حادة. وتتميز خصائص أنواع
فولاذ الشبائك المختلفة تبعاً لنوع القلبي الذي
يُضاف به، ففولاذ الكروم والنيكل هو فولاد لا
يصدأ صامد للثقل والجليد.

تشكيل الفولاذ

يُشكل الفولاذ بطق
مُتزاغة. فبالدافنة تُصغف
الضرب الفولاذية وتُشد صفائح أو أنابيب
أو شرائح. وبالشح يُشد الفولاذ
المعدّلين عبر ثقوب متفاوتة القطر لصنع
الأسلاك. وبالشح يُترك الفولاذ في
القوالب حتى يبرد ويصعد، أما فولاد
الحداثة فيشكل بالطريق على الشاحن.



بعد القرن

يُشكل فولاد المغارف المنصهر في قالب
لصنع الضرب، أو في حزان يروّده عملية
صت مستمرة. تعظم الفولاذ بعد كلاً
بمطريقة الضرب المستمر كونه أرخص وزناً
نوعاً أجود. وهذه الكتل يمكن تشكيلها
بعيد بالدافنة أو بالطريق أو الضرب.

ضربت من الفولاذ

عند اكتمال العملية يندل القرن
الضرب الفولاذ في نوعية (أو معارف)
السكب. أما الحداثة فيزال قالب القرن رأساً على عقب.

القرن الأكسجيني القاعدي

يجري تحويل الحديد إلى فولاد في معظمه حالياً في
القرن الأكسجيني القاعدي. فيشكل في القرن مزيج
من الحديد وخردة الفولاذ ويثقل الأكسجين فيه.
فيشكّل الأكسجين مع كربون الحديد، فزيلة معظم
الكربون من الحديد كأول أكسيد الكربون. إن يندفد
قرن من هذا النوع إنتاج قرابة ٣٥٠ طناً من الفولاذ في
مدى ٤٠ دقيقة فقط.

الفولاذ

نحت المجهز

يُشكّل الصورة المتعاقبة فولاداً
خفيف الكربون. يحتوي
٠.٨٪ من الكربون. وتتميز
ببها الفولاذ ونسجة تبعاً لكميات
الكربون المتفاوتة فيه ولطريقة تربيده.

لزيد من المعلومات انظر

- الطرائق الانتقائية ص ٣٦
- الكربون ص ٤٠
- الأكسدة والاختزال ص ٦٤
- سلسلة التفاعلات ص ٦٦
- مشتقات الفحم ص ٩٦
- المختبر الروسية ص ٢٢٣
- حقائق ومعلومات ص ٤٠٦

النحاس

النحاس حواري، وقد لا نراه، حيثما هنالك نور أو جهاز كهربائي. فجدرا المبانى، ومختلف المؤسسات، وسقوفها تحوي أسلاكاً نحاسية توصل التيار إلى مختلف المقاييس والتركيبات الكهربائية فيها. يوجد النحاس حتماً في الطبيعة بنقاوة تتراوح بين ٠.٥ إلى ١٪. وهذا يعني أن إنتاج النحاس العالمى، المقدّر بـ ٩.٦ مليون طن، يقتضى معالجة أكثر من ألف مليون طن من الخام الصخري لاستخراجه!



التصويل

تُعالج خامات الأكاسيد النحاسية بالتصويل، ثم تُعالج عليها حامض الكبريتيك الذي يُذيب النحاس. دور الشوائب الصخرية. ثم يُقى محلول كبريتات النحاس الناتج بالكهرلة.

كارى إفرسون

تحوي الخامات مزيجاً من الفلزّات النحاسية والشوائب الصخرية. وقد ابتكرت العملية الأيرلندية، كارى إفرسون، عام ١٨٨٦، طريقة لفصلها. لقد طوّعت الخام وعزّجته بزيوت وحامض، فحصلت بذلك على زيوت زاهية تتصلّب في الفلزّات النحاسية وتنفصل، بينما تترسّب الشوائب الصخرية في القعر.



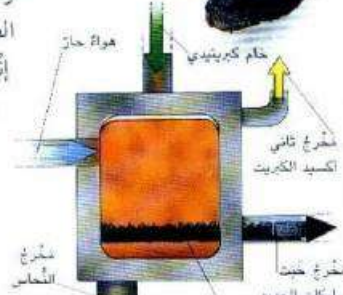
كارى إفرسون

استخراج النحاس

يُستخرج معظم النحاس من خام كبريتيدى يحوي الحديد والكبريت والنحاس. يُلْث الهواء الحارّ داخل الفرن لفصل النحاس عن الحديد والكبريت اللذين يتفاعلان مع الأكسجين ليُؤدّا أكسيد الحديد وثاني أكسيد الكبريت. تتركّز فلزّ النحاس المتصّفر في القاع. هذا النحاس، ويُعرف بالنحاس المنقّط، يصل لقاوته إلى ٩٨ في المئة. وللتقاوة الكاملة يُصار إلى عملية الكهرلة (التحليل بالكهرباء) لإزالة الشوائب المتبقية.



الكثوبريت خام كبريتيدى - يحوي النحاس مُختلجاً بالحديد والكبريت



الكهرلة (التحليل بالكهرباء)

يُقى صفيحة النحاس المنقّط بالكهرلة، مُعلّقة الصفيحة الإلكترونية موجب (أو أود) في محلول من كبريتات النحاس وحامض الكبريتيك. ويمرّو الكهرباء عبر المحلول، يُلْث نحاس الأود ويتجمّع على حوله الإلكترونات الشائبة (أو الكاثود). بينما تترسّب الشوائب مُدافعة في القاع.



صورة بظهرة النحاس



منتجات ثانوية في النحاس

الذهب والفضة والبلاتين فلزّات نادرة تتواجد نقيّة في الطبيعة. لكن تُستخلص كميات مهمّة من هذه الفلزّات من المُخلفات الناتجة خلال مُعالجة النحاس.



استعمالات النحاس

النحاس توصّل جيّد للحرارة والكهرباء، لذلك يُصنّع منه مختلف أنواع المغالي والمُفاجز، كما جُمع أنواع أنابيب الماء الساخنة في المنازل والمصانع. كذلك يُستخدم النحاس لسطح السطوح الكهربائية المختلفة كمانعات الصواعق ومُلْقات المُحرّكات الكهربائية. والنحاس يمتصّ لا يصدأ بسهولة، فديموم طويلاً.



لمزيد من المعلومات أنظر
الفلزّات الانتقالية ص ٣٦
سلسلة التفاعل ص ٦٦
الكهرلة (التحليل بالكهرباء) ص ٦٧
الشوائب ص ٨٨
حامض الكبريتيك ص ٨٩
حقائق ومعلومات ص ١٠٦

الألومنيوم



في هياكل الدراجات
الألومنيوم سهل التشغيل
والتشكيل، وهو في هياكل
الدراجة الأنوبي يوفر إدراج
السياقات قزاجة فائقة الخفة.

طول الخلية الإلكترونية
الوحدة ٩ أمتار وعرضها ٤
أمتار. وتنتج أنابيب الكربون
في الكربوليت المضغوط.

تتمثل التيار الكهربائي غاز
الشامل طاردا الأكسجين من
أكسيد
الألومنيوم نحو
الأنودات
(الإلكترونات
الموجبة)

يتجشع الألومنيوم
المصهور حول
الكاثود الكربوني
الذي يتصلق قاع
الخلية الإلكترونية
وجوانتيها.

يُنتج الألومنيوم
ويستخدم في صنع
العديد من المنتجات.
كما يُعاد تدويره
بسهولة.

الألومنيوم أكثر الفلزات وفرة في الأرض، ويوجد في أنواع
الصخور المختلفة؛ لكن معظم الألومنيوم يُستخرج من
البوكسيت. وتكون الألومنيوم يتحد مع غيره من العناصر
بسهولة فإن فصله كفلز نقي يتطلب قدرًا كبيرًا من الطاقة. فقبل
أن يكتشف الكيميائيون طريقة رخيصة لاستخراجه، عام
١٨٨٦، كانت أسعاره تنافس أسعار الفضة والذهب بكثير.
ونظرًا لخصائصه المتميزة، يُستخدم الألومنيوم اليوم في
مختلف الصناعات - من الأواني المنزلية إلى الكبلات
الكهربائية وأجزاء السيارات والطائرات.



تتكون البوكسيت، خام
الألومنيوم الرئيسي، بفعل
التجوية وتفتت الصخور
الحاملة لبسائط الألومنيوم
على مدى فترات طويلة.

استخراج الألومنيوم

يُستخرج الألومنيوم من البوكسيت بعملية بائنة متنوعة
بالكهرلة. ففي عملية باير، يُفترج البوكسيت مع الصودا
الكاوية ويُسخن، فينتج عن ذلك بلورات سكرية الشكل من
أكسيد الألومنيوم النقي. ثم تُذاب هذه البلورات في
الكربوليت (الومينات الصوديوم الفلوريدية) المصهور. ومن
ثم تتفكك هذه البلورات بالكهرلة إلى ألومنيوم وأكسجين.



يستخدم هذا
الدولاب الضخم
لاحتجاز البوكسيت
من قشرة الأرض.

يتمثل خام
البوكسيت
إلى قطع
صغيرة.

يُضاف هيدروكسيد الصوديوم
إلى البوكسيت ثم يُنقى إلى
حوائج كبير يدعى الهضم.

الضغط العالي والحرارة يُمكنان
هيدروكسيد الصوديوم من «هضم»
البوكسيت (أي تفكيكه إلى مكوناته).

فيونب أكسيد الألومنيوم، من الخام،
تكونًا مخلوطًا من الومينات الصوديوم،
بمبدأ يُدعى المرشع الشوائب غير الذائبة.

كيمائيان متزامنان

في عام ١٨٨٦، اكتشف الكيمائيان الشابان تشارلز مارتن
هول (١٨٦٣-١٩١٤)، التلميذ في معهد أيرلين في الولايات
المتحدة الأمريكية، و. ب. ت. هيرولت (١٨٦٣-١٩١٤)،
الكيمائي الشاب الذي كان يعمل في فرنسا - اكتشافًا مستقلين
الطريقة الكهربائية لاستخراج الألومنيوم. فخفضا اكتشافهما
لن الألومنيوم إلى جزء من ثمن القيمة في غضون أربع
سنوات. ومن غرائب الصدق أنهما لم يتوصلا إلى اكتشافهما

ذاك وهما في العمر
نصف فقط، بل إنهما
ماتا في العام نفسه،
بفارق ثمانية أشهر
وأحدهما عن الآخر.



استعمال الألومنيوم

عندما يتعرض سطح الألومنيوم لأكسجين الهواء، تتكون طبقة سميكة
من أكسيد الألومنيوم، تمنع عنه الهواة وتؤخر تآكل السطح بالصدأ.
والألومنيوم فلز متين وخفيف وموصل جيد للكهرباء، لذا يُستخدم في
صنع أجزاء الطائرات والسيارات والشاحنات والتكاملات الكهربائية.



لمزيد من المعلومات انظر

- الفلزات الوضيعة ص ٣٨
- سلسلة التفاعلية ص ٦٦
- الكهرلة (التحليل الكهربائي) ص ٦٧
- صناعة الكيمائيات ص ٨٢
- الشالك ص ٨٨
- حقائق ومعلومات ص ٤٠٦

السبائك

كان من مميزات المحارب القديم قبل عصر الحديد (قبل ١٠٠٠ ق.م.) اضطرابه لالتوقف عن القتال خلال المعركة لتقويم سيفه البرونزي - علماً أن البرونز أكثر صلادة من النحاس؛ إن معظم الفلزات النقية هي فلزات ضعيفة ليّنة، لكن عندما يُمزج فلزاً من فلزات أخرى فالسبيكة الناتجة أصلب من كليهما. وتتغير خصائص السبيكة بتغير كميات الفلزات الداخلة في مزيجها. وتتألف معظم السبائك من فلزين أو أكثر، لكن بعضها قد يحوي لا فلزاً كالكربون، كما هي الحال في سبائك الفولاذ.



السبيكة الأولى

منذ حوالي ٦٠٠٠ سنة، اكتشف الناس أن النحاس يزداد صلابة عند مزجه بالقصدير. وظفى استعمال تلك السبيكة البرونزية على شجلى الاستخدمات المعدنية حيث حلّ دعي ذلك العصر بالعصر البرونزي.

إن غراج الألومنيوم
بالمغستيم والنحاس يؤقّر
هيكلاً خفيفاً للطائرات -
هو من القوة والمتانة بحيث
يصدّق لشرعة الرياح العالية
وصدمات الخطأ.



في المحرك النفاث، تثبت شفرات
التربين في مواقعها بواسطة أقراص
تُصنع من سبيكة فائقة تتألف من
١١ عنصراً منها النيكل والتيتانيوم.



درجات الحرارة العالية

تفقد قُمة القلب مسأرها عند
المواد الصلبة، مُدوّمة آلات
المزج في الدقيقة. وتوفر
سبيكة كريد التيجستن التي تزيد
درجة انصهارها على ٢٩٠٠° من
الصلادة للقيام بذلك.



درجات الحرارة الخفيفة

سبيكة اللحام التي هي مزيج من القصدير
والرصاص مثالية لوضّل فلزين
بعضهما مع بعض، إذ إن درجة انصهارها
أخفض من كلا درجتي انصهار فلزيها
الفنيين. فهي إنما تولّد جسراً بين الطرفين
الذين تربطهما
دون أن تلحق
الضرر بأيّ



سبيكة الأسنان

يستخدم أطباء الأسنان التلمم - وهو سبيكة
من الزئبق والقصص والقصدير والخارصين
والنحاس - في حشو التجاويف الشبيهة
وهذا التلمم يمكن تشكيله، كالمعجونة،
ليتلاءم مع كفاف الأسنان قبل أن يتصلب.

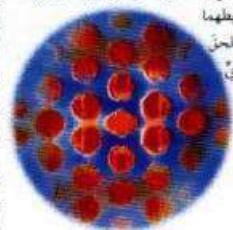
سبائك الطائرات

تتطلب هياكل الطائرات الفائقة سبائك خفيفة لجعل الإقلاع سهلاً واستهلاك
الوقود خفيفاً. كما تتطلب محركاتها سبائك خاصة تصمد لدرجات الحرارة
العالية. إن شفرات التربين في مُعَمِّمَة المحرك مثلاً، التي تدور بسرعة كبيرة،
تسقط الهواء إلى الداخل على درجات حرارة تصل إلى ٦٠٠° من.

صنع السبائك

تُصنع معظم السبائك بصفّر الفلزات ومزجها
بعضها مع بعض - شرط ألا يبدأ أحد الفلزين
بالغليان قبل أن ينصهر الآخر. ففي صنع
النحاس الأصفر مثلاً، يُسقط الخارصين
الجامد في النحاس المنصهر. أما إذا أحيا
معاً فلان الخارصين قد يتشكّل قبل انصهار
النحاس.

يُؤدّى فلزاً الشبيكة والحدّهما في الآخر،
ويشترج ذراتهما بطريقتين وتتشابك معاً
لشكّل بؤرات قوية عندما تبرد.



لزي من المعلومات أنظر

- الترابك الكيمائي من ٢٨
- الفلزات الفلورية من ٣٤
- الفلزات الانتقالية من ٣٦
- الفلزات الرقيقة من ٣٨
- سلسلة النشاطية من ٦٦
- حقائق ومعلومات من ٤٠٦

حامض الكبريتيك

العلاقة المشتركة بين الأسمدة والدّهانات والمتفجرات والمُنظفات هي أنّ حامض الكبريتيك يدخل في تصنيع كُلِّ منها. فحامض الكبريتيك من المواد الهامة جدًا للصناعة بحيث قلما ترى حولك شيئًا لم يدخل هذا الحامض في صناعته. حامض الكبريتيك لا يتواجد طبيعيًا، بل يُصنع، ويتلّغ ما يُنتج منه سنويًا قرابة ١٥٠ مليون طن. ومما يجعل تصنيقه قليل التكلفة أنّ الحرارة المهدورة في إحدى مراحل عملية تحضيره يمكن استخدامها كمصدرٍ حراريٍّ للمرحلة التالية.

الكبريت هو المادة الأولية الرئيسية لإنتاج حامض الكبريتيك إضافة إلى الماء والهواء.

حرارة بخار الماء الشاري في الأنبوب المطلوب تصعد الكبريت قبل أن يُرد في داخل الفرن.

المبادل الحراري

يُشغق الهواء الجاف إلى داخل الفرن فيُحدّد أكسجين الهواء بالكبريت أولًا غاز ثاني أكسيد الكبريت.

في المدخل تُراد كبريتات إضافية من الأكسجين لتحويل ثاني أكسيد الكبريت إلى ثالث أكسيد الكبريت.

المحول

جان أنطوان شاتال

في القرن الثامن عشر أخذت المصانع تُستخدم حامض الكبريتيك في صنع الجبس والأصباغ والأزوار. ولحظ الكيميائي الفرنسي، جان أنطوان شاتال (١٧٥٦-١٨٣٢) الحاجة إلى تصنيع حمض الكبريتيك على نطاق واسع لاستخدامه في تلك الصناعات وسبواها من الصناعات المشبعة النشوء. وقد تم له في الفترة بين ١٧٨٠ و ١٧٩٠ إقامة أول مصنع لإنتاج حامض الكبريتيك تجاريًا في مونبلييه، فرنسا.



جهاز الاتصااص

يُرد ثالث أكسيد الكبريت عبر زناد من حامض الكبريتيك الذي يمتصه لينتج حامضًا مُركّزًا مُحدّدًا يُدعى الأوليوم.

كيميائيًا يمكن إضافة ثالث أكسيد الكبريت إلى الماء مباشرة لإنتاج حامض الكبريتيك. لكن التفاعل يكون غنيًا وخطيرًا.

يُخلط الأوليوم (حمض الكبريتيك المدخن) بالماء للحصول على حامض الكبريتيك بالتركيز المطلوب.

لمزيد من المعلومات انظر

الكبريت ص ٢٥
الحفازات ص ٥٦
الأكسدة والاختزال ص ٦٤
الحوامض ص ٦٨
الأمويا ص ٩٠

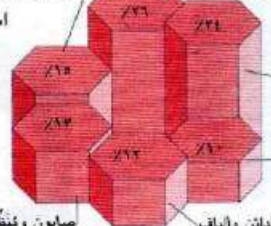
استعمالات حامض الكبريتيك

حامض الكبريتيك مهم جدًا في الصناعة لأنه يتفاعل بسرعة مع المواد الأخرى، فزيلا اللزّابات والأكسجين والماء والمواد الأخرى غير المرغوب فيها. فضلًا عن استعماله في تصنيع العديد من الكيماويات، يُستخدم حامض الكبريتيك في بطاريات السيارات وفي تكرير النفط وتنظيف الخزانات.

تصنيع الحامض

هناك ثلاث مراحل في تصنيع حامض الكبريتيك. ففي المرحلة الأولى، يُحمى الكبريت والهواء لتحضير ثاني أكسيد الكبريت. وفي المرحلة الثانية التي تُعرف بطريقة الثلاثس، يُفرّج ثاني أكسيد الكبريت مع الهواء لإنتاج ثالث أكسيد الكبريت. وأخيرًا، يُذاب ثالث أكسيد الكبريت في حامض الكبريتيك لِيُؤدّد حامض الكبريتيك المدخن (الأوليوم)، الذي هو شكل فائق التركيز من حامض الكبريتيك.

تصنيع الكيماويات استعمالات أخرى



طريقة الثلاثس

تفاعل الكبريت مع الأكسجين بطيء في غياب الحفازات. ولتسريع التفاعل تُستخدم كميات صغيرة من حامض أكسيد الفاناديوم، كحفّاز. إذ تُؤدّد هذه الكميات مساحة سطح شامخة تستقر عليها جزيئات الكبريت والأكسجين، فتتفاعل وتتفاعل بسرعة.



الرابون (الخبر الصناعي)

يُصنع الرابون من غنية الخشب مقادة في مزيج من الماء والصودا الكاوية وثاني كبريتيد الكربون. ويُفعّل السائل الحاصل المزج (النسكوز) عبر هذا الرأس المُغطى (به ١٠ آلاف ثقب) إلى مضخ من حامض الكبريتيك مُعتدل غيظًا.

الأمونيا

إنَّ تَسْتَقِّ نَمَحَةً من الأمونيا (أو غاز النشادر) تُدرِّك كم هي نَفَادَةٌ راحته. وفي القرن التاسع عشر كان غازُ النشادر (الذي هو مُركَّبٌ عديم اللون من النُّتروجين والهيدروجين) يُستخدَم في أملاح النشادر لِإنعاش من يُعَمَى عليه. واليوم غدت الأمونيا مادةً أَوْلِيَّةً مُهِمَّةً في العديد من العمليات الكيميائية ولِمتجاتها - وبخاصة الأسمدة - التي نَسْتفِدُّ قَسَمًا كَبِيرًا من الإنتاج السنوي لِلأمونيا، البالغ ١٤٠ مليون طن. هذه الأسمدة تُوفِّر لِلنباتات النُّتروجين الضروري لِنبُوتها. والواقع أنَّ نقصَ الأسمدة النُّتروجينية وميسر الحاجة إليها كانا الدافع إلى تطوير صناعة الأمونيا على نطاق واسع. ويبلغ ما تنتجُه المصانع الحديثة منها يوميًا مئات الأطنان.



مكوّنات الأمونيا

الهيدروجين والنُّتروجين هما المادّتان الأُولىتان في صنع الأمونيا. ويختلطان الهيدروجين بشقاعة ميثان الغاز الطبيعي مع بخار الماء. أما النُّتروجين فيُستخلص من الهواء.



كارل بوش

فريتز هابر وكارل بوش

في عام ١٩٠٨، استخدم الكيميائي الألماني، فريتز هابر (١٨٦٨-١٩٣٤)، الجهاز المصنوع (إلى اليمين) لإنتاج الأمونيا. ولم يكن تفاعل النُّتروجين مع الهيدروجين عملية سهلة، لكنَّ هابر نجح في تهيئة الظروف اللازمة مُخبريًا لِإحداث التفاعل. وبعد خمس سنوات، طوَّر الكيميائيُّ الصناعي الألماني، كارل بوش (١٨٧٤-١٩٤٠)، جهازَ هابر المُخبري إلى الحجم الصناعي. فكانَ عليه أن يصمِّمَ مُعْطَابَ ضخمة ومُنية تتحمَّل الضغوط العالية وفِرجات الحرارة المرتفعة لِإنتاج الأمونيا.



جهاز هابر لِصنع الأمونيا

صنع الأمونيا

تُصنَّع الأمونيا اليوم في مُصانع لا تَزَالُ تعتمدُ التصميمات الأساسية التي وضعها بوش، وعمليةُ التصنيع مُعقَّدة مُتعددة المراحل، من ضمنها تَفْيِيقُ النُّتروجين والهيدروجين. أمَّا المرحلة الأكثر أهمية فهي تحويل الغازين إلى أمونيا. وكان بوش قد أجرى ٦٥٠٠ تجربة لِيجدَ أنَّ الحديد هو الحفَّاز الأفضل لِتسريع التفاعل بينهما.



مصانع الأمونيا الحديثة ضخمة ومعقَّدة، في التجهيزات الحديثة أعلاه يتم إزالة ثاني أكسيد الكربون من الهيدروجين - وما هذه إلا إحدى المراحل في تحضير إحدى المادتين الأُوليتين من الميثان.

يُدفَّق الغازان
الشاحنان غاز
حجرة حفن يبلغ
ارتفاعها ٢٠ مترًا.

حجرة
التبريد.

يُؤدِّد الغازات حتى تتسكَّب
الأمونيا ويُمكِن إخراجها.

عندما يتدفَّق
والنُّتروجين إلى أمونيا. لكن يُعاد تدوير البقايا
اللاتفاعلة تَكَرُّارًا حتى تنتج الأمونيا.

عندما يتدفَّق
الغازان الشاحنان
الحفَّاز (فِترات الحديد الصغيرة في حجرة الحفَّاز)
تتجاذب جزيئاتها وتتفاعل لِتنتج الأمونيا.

من خضن إلى سَمَاد

تُستخدَمُ الزَّرارعون أملاح الأمونيوم كسماد كيميائي.

وتُصنَّع هذه الأملاح بِمَزَجِ الأمونيا مع حمض الشَّرك السَّخن، ثم يُدَفَّقُ المحلول من أعلى بُرْجٍ دُخَانٍ لِتساقط القطرات في تَبَارٍ صاعِدٍ من الهواء البارد مُكوِّنة حَبَّيات مُكوَّنة من نترات النشادر.



استعمالات الأمونيا

فضلاً عن أهميتها في تصنيع الأسمدة لِلأمونيا استعمالات أخرى مُتعددة - إذ تُحوَّلُ كَمَيَّات كبيرة منها لِإنتاج حامض الترياق، وهذا الحامض أساسي في صناعات البَيُّلُون والوُزُونِيش واللاكبي والتَصْفِيرات ووقود الصواريخ. كما تُستخدَمُ اليوريا، المُصنَّعة من الأمونيا وثاني أكسيد الكربون، كغذاء كيميائي لِلحيوانات المُداجنة، وفي تصنيع اللدائن.



لمزيد من المعلومات انظر

- الترابط الكيميائي ص ٢٨
- النُّتروجين ص ٤٢
- الهيدروجين ص ٤٧
- الحفَّازات ص ٥٦
- حقائق ومعلومات ص ٤٠٦

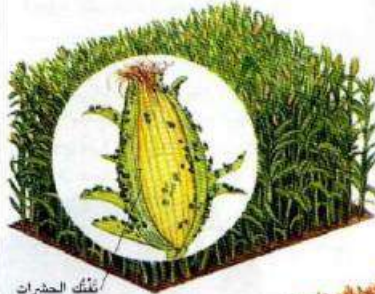
الكيمياء الزراعية

كثير من الطعام الذي نتناوله نتج أو أُنتج بمساعدة الكيماويات التي توفرها الصناعات الكيماوية - من أسمدة تحوي معادن مختلفة لا يذهر نمو النباتات، أو تزهير غلاتها وتزكو، بدونها، إلى كيماويات تتحكم في إنضاج الثمار كي لا تفسد قبل أكلها، إلى مغذيات كيماوية إضافية تُسرّع وتُعزّز نمو الحيوانات الداجنة وتجنّبها الأمراض. غير أنّ كثيراً من الناس تقلقهم كمّية الكيماويات المُستخدمة في إنتاج الأطعمة. فتزايد استخدام الأسمدة الكيماوية مثلاً يؤدي إلى تلوث المياه، كما إنّ بعض المبيدات قتال للنباتات والحيوانات غير المؤذية ويُعرض البيئة وصحة الناس للخطر.



الأطعمة الكيماوية

بالإضافة إلى طعامها الطبيعي، تُعطي حيوانات المزارع غيبيات مغذية من الكيماويات تحوي تروجينا إضافي يساعد في تكوينها وتسريع نموها.

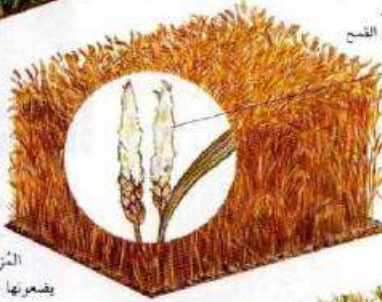


تلك الحشرات
بمزرعات الذرة.

مبيدات الحشرات

يُقتل المبيد الحشرات بأحدى طرق ثلاث - سُمّاً، مبيدات النعاس أو سُمّاً بالسموم المتعدية، أو احتياطاً بالثدينيات الشامة.

قد تلتف الفطّر
محمول حقل القمح
بكتامه.



مبيدات الفطّر

مبيدات الفطّر كيماويات عضوية، قد تحوي الحارصين والمنعز والشماس، يرشها المزارعون على مزرعاتهم أو يضعونها في التربة. وبذلك تُمنع الفطريات من الانتشار وإتلاف كامل المحصول.

مبيدات الآفات

كلّ كائن حي يُعطل نمو المزروعات أو الماشي يُلحق أفة. فقد تكون الآفة حشرة تُناقض المزروعات على القضاء والماء والمعادن، أو فطرًا يفسد خبثه الماشية غير أنسجة النبات فيفتتها، أو حشرة تُفخّض مساراتها خلال أوراق النبات وتُماره وجذوره. ويُقتل أعداد هذه الآفات والحذ من أضرارها يُعتمد المزارعون لاستخدام المبيدات - وهي كيماويات مُصنّعة لتعطيل واحد أو أكثر من الفاعلات الحيوية في جسم الآفة.



الرّاعة العضوية

لا تُتلقى ذُرُوع ومواشي المزرعة العضوية أيّ كيماويات اصطناعية - مُعشّبة (مُحلب) بحريّة لا كاسيدية

ولا كُتغذيات إضافية. فالمزارعون العضويون يعالجون التربة بالأسمدة الطبيعية (كالزبل) لِتوفير المعادن اللازمة لمحاصيلهم. كما يعتمدون أسلوب تغايب الذُرُوع سنوياً في حقولهم لِتفيد الذُرُوع المُداورة على التوالى من مُختلف المعادن الموجودة في السّما. وهذا الأسلوب يقطع أيضاً دورة حياة الآفات الزراعية ويخفّض أعدادها. أمّا المُغذيات الإضافية فتحصل عليها حيوانات المزرعة العضوية من الكيماويات الطبيعية المتواجدة في الأعشاب والطحالب البحرية.



مبيدات الأعشاب الضّارة

المبيدات تقتل الأعشاب الضّارة بطري متزوعة. فبعض المبيدات يُعطل عملية التخليق الضوئي فتُحرم الأعشاب من تخليق غذائها. وتعمل مبيدات أخرى بِتسميم خلايا النسيج الإنشائي في رؤوس جذور تلك الأعشاب ويراعى أعضائها.

كيماويات لِتعزيز المحاصيل

توفر الأسمدة سُمّاً المعادن التي تحتاجها النباتات. ويُكَلّ مُعدن تأثيره الخاص في تعزيز الشاء بحضريّة أو إسماريّة. ولاخيار تأثير سُمّاً معيّن في هذا الصدد، يقوم المزارعون بِمُقارنة نمو وعلة مجموعتين من النباتات شُدّت إحداهما بالسُمّاً المعيّن.



لمزيد من المعلومات انظر

- الفلوات الفلوة ص ٣٤
- التروجين ص ٤٢
- الشمسور ص ٤٣
- الفلوات والقواعد ص ٧٠
- حقائق ومعلومات ص ٤٠٦

صناعة الأغذية

لعلَّ مُعظمَ ما تناولته من طعام اليوم كان قد جُمِعَ من حقلٍ أو مزرعةٍ قبلَ عدَّةِ أسابيعٍ أو حتى أشهرٍ، لكنَّه لا يزالُ جيِّدًا طيِّبَ المذاق. فِصْناعَةُ الأغذية تعالجُ الكثيرَ من أطعمتنا بالكيمائيات ليُنقى سليماً صالحاً للأكل - منظرًا ومذاقًا. وهو بدون ذلك مُعرَّضٌ لِتسرُّبِ الميكروبات (كالجراثيم والفطريات) التي سرعانَ ما تفسِّده مُحبلةً إياه، كُلهُ أو بعضه، إلى مُركِّباتٍ كريهة المذاق والمنظر، وربما سامةً أيضًا. لقد بدأ الإنسانُ معالجةَ الأغذية بالتعليب والتجفيف والتدخين منذَ آلاف السنين ليحفظها قوتًا له في أشهر الشتاء العجاف. واليوم، تقدَّمت صِناعَةُ الأغذية ووسائلُ نقلِها بحيث غدت متاجرنا تُعرضُ مُختلفة أنواع المأكولات، من سائر أنحاء العالم، على مَدَّار السنة.



يُنقَر الحليب مباشرةً إلى معامل الرَبْدَة والجُبْن



التَبْرَة

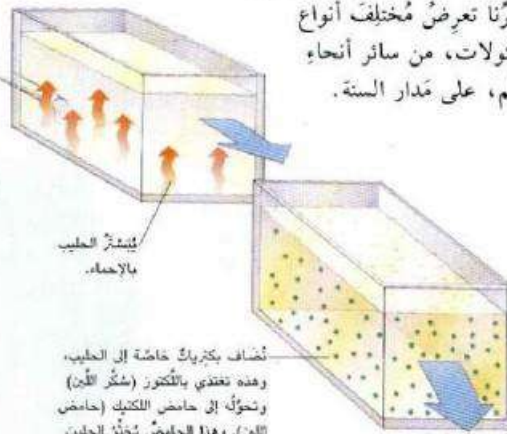
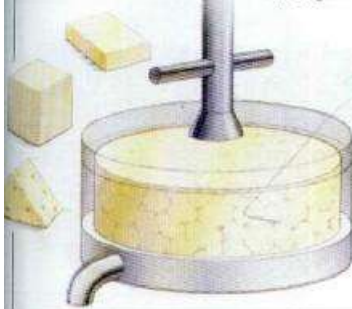
الغلياق يُفعل الجراثيم، لكنَّه يُبَلِّغ بعض المُعدَّيات أيضًا. أمَّا في التَبْرَة، فتُضخَّ السوائل، كالحليب، إلى درجة ٧٠° من لَمَدَة ١٥ ثانية ثم تُبرَّد بِسرعة. بهذه الطريقة يُبَاد الجراثيم وتُحفظ النكهة.

نُضاف بكتيريا خاصَّة إلى الحليب، وهذه تغذي بالكتوز (سكر اللب) وتحوِّل إلى حامض اللكتيك (حامض اللبن). وهذا الحامض يُخفِّض الحليب ويُجمِّصه.

من حليب إلى جُبْن

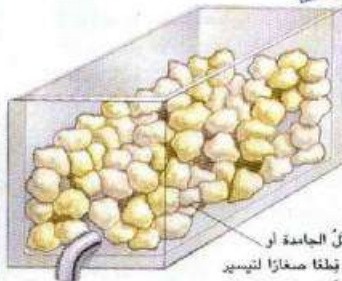
الحليبُ محلولٌ مائيٌّ يحوي بروتينًا وسُكَّرًا وفيتامينات ومعادن وقطرات من المُخُن تجعله أبيض اللون. غير أنَّه يحوي أيضًا بعض البكتيريا التي تغذي وتُكاثر فيه، مُتحوِّلة إياه إلى سائلٍ حامضٍ في بضعة أيام. وقد اكتشفت أسلافنا منذ القدم إمكانيةَ حَفْظ المُعدَّيات في الحليب بتحويله إلى جُبْن. اليوم، نعرف أنواعًا عديدة من الجُبْن، لكنَّ مُعظمها يُنمَّر في إنتاجه بالمرحَل الأساسيةَ ذاتها.

تُملَّح الحُثَارَات وتُضغَط لإزالة ما تبقى بها من فصل. ثم تُشكَّل الحُثَارَات في قوالب وتُدرَّج على رفوف باردة حتى تنضج إلى جُبْن.



يُستخَر الحليب بالاحماء.

يُدقَّ الحليب وتُضاف إليه المِلْحَة (المستخرجة من بعد المعجول). تحوي المِلْحَة أنزيمات يدعى الزيموزين (المنفذين) الذي يُخفِّض قِسْمًا من الحليب إلى كتلٍ جامدة.



تُقطَّع الكُتَلُ الجامدة أو الحُثَارَات قِطْعًا صغيرًا لتيسير تصريف المصل. ويُستفاد من فصل اللبن هذا طعمًا لحيوانات المزرعة.



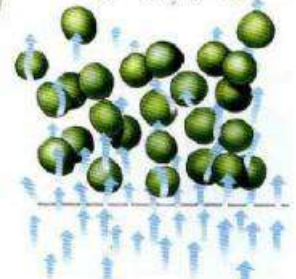
التجفيد (التجفيف المُجمَّد الخواثي)

يُجمَّد رُبَّادُ الفِضَاء على الطعام المُجمَّد. ففي طريقة التجفيد، يُجمَّد الطعام أولًا ثم يُجمَّد على ضغطٍ خفيض. يمكنُ حَفْظ الطعام المُجمَّد على درجة حرارة الغرفة، لأن الجراثيم لا تستطيع العيش بدون ماء.



التعليب

نُشاهد في الحوانيت والمناجر، صغيرها وكبيرها، قُبْضًا من الأغذية المُعلَّبة، المضمونة الجُودة والسَّلامة لِشِدَّةِ طريقة. ففي طريقة التعليب، الأكثر شيوعًا لحفظ المأكولات، تُغلى الأطعمة الطازجة مُنيهةً أولًا للتخلص من أزمياتها، ثم تُعلَّب وتُشكَّل لِإعادة الجراثيم؛ وأخيرًا، تُختمُ العبوات جيِّدًا لمنع وصول الأكسجين والجراثيم إلى محتوياتها.



التجميد السريع

الجراثيمُ لا تستطيعُ الاغْتِلاء والتكاثر في طعام مُجمَّد. في التجميد المائي، تُمرَّر موادُّ الطعام الصغيرة، كالتيبلَى على سُرِّ نافذة فوق عَضَبٍ من الهواء البارد (-٣٤° س). فتتأخَّرُ حُبُوبُ التبلَى في الهواء بِسرعةٍ بعضُها فوق بعض، كالشُيَمَات في مائِ، وتتجمَّد في دقائق معدودات.

مضافات الأطعمة

إعداد الوجبات الخفيفة، كالمخبنة هنا، وتناولها لا يستغرق طويلاً. غير أن هذه الوجبات تحوي نسباً عالية من الدهون والسكر وغالباً ما تكون مقوماتها معالجة بالكيماويات والمضافات. لذا ينبغي اللجوء إليها عند الإقضاء فقط. صناعة الأغذية تستخدم المضافات لمنع فساد الطعام قبل أكله، وقد تُضفي عليه مظهراً جذاباً ومذاقاً طيباً. وهناك المئات من مختلف المضافات، بعضها طبيعي والبعض الآخر اصطناعي.

المُكثَّفات

بعض المشروبات، كالكولا، تحوي مُكثَّفات كيماوية طبيعية تزول لكنها بالتدريج مع الزمن. لذا يُعاد إلى الكيماويات الاصطناعية ذات المذاق الأحد والأمل غرضة لتفكك المُكثَّفات الكيماويات الطبيعية.

المُستحلبات

الدهن والماء لا مزوجين، فشرعان ما يتفصل خليطهما. غير أن المُستحلبات، كاللبين (المُخثر) من صفار البيض، تبقى على تماسٍ جهما كما في اللبن الرائب والشوكولاتة والبوظة.

معالجة الأطعمة

٤٠٠٠ ق.م. استُخدم الصلح والندجين والتقليد في حفظ الأطعمة.
٣٠٠٠ ق.م. استُخدمت الخميرة في صنع المشروبات الكحولية بالخمير.
٢٠٠ ق.م. استُخدمت البكتيريا المُخثرة في صنع اللبن الرائب بالخمير.
١٨١٠ اكتشف نيكولا فرانسوا أير (١٧٥٢-١٨٤١) طريقة لحفظ الطعام في أوعية محكمة السد. ومن هذا الاكتشاف تطورت صناعة التعليب.
١٨٦٠-١٨٧٠ ابتكر لويس باستور (١٨٢٢-١٨٩٥) طريقة لقتل البكتيريا الضارة في النبيذ والجمعة.
حوالي ١٩٢٠ طور كلارنس بيردزاي (١٨٦٦-١٩٥٦) طريقة لجميد الطعام بسرعة.



مُضافات التأكسد

تتفاعل الدهون مع الأكسجين فتؤكِّد حموضتها كبرية الطعم والرائحة تُفسد الطعام؛ وتُستخدم مُضافات التأكسد لمنع هذا التفاعل. ومن هذه المُضافات هيدروكسي التولوين البيوتيلي الذي يمنع تفتُّن الدهن في دقائق القرفة.



في حُمز الشطائر، يمنع الفيتامين ج (حمض الأسكوربيك) تفاعل الأكسجين مع دهن الخبز.



القواعد الكيماوية، مثل بيكرونات الصوديوم والأمونيوم، في البسكويتات تُحسِّن نكهتها وتمنع عنها التغيرات اللونية والحمضية.

عطر الحلو والسكرات الملونة اصطناعياً يُغري بتناولها.



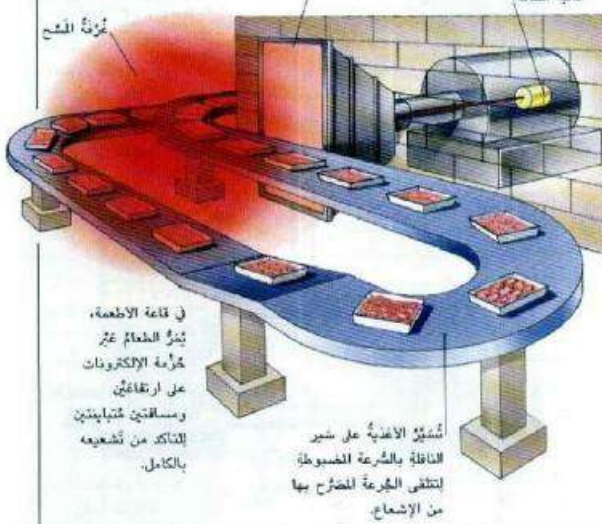
الملونات

الحُضْب الطبيعية قد تفكك تاركة الطعام باهتاً وغير مُشبع. لكن الملون الطبيعي، مثل كاريوتين بيتا، المُصنَّع من الجزر يحفظ لمعبر البرتقال لونه البرتقالي.

الحفاظ

الأملاح والسكر تُسَمِّم الحرايم والمُطهرات وتقللها. لذا يُضاف بروت الصوديوم إلى التناقل، وسوربات البوتاسيوم إلى صالصة البندورة الحرة. فأمثال هذه الحوافظ تصنِّع الطعام طويلاً. تبقى ثوب المشح مُحمَّمة الإلكترونات مركزاً في مساحة ضيقة من وحدة العالجة.

وتفكك الإلكترونات تُطلق إلكترونات عالية الطاقة.



ثوب المشح

في قاعة الأطعمة، يُنرِّد الطعام عبر مُحمَّمة الإلكترونات على ارتفاعين ومسالتين شتاتيتين إلتناك من تشعيه بالكامل.

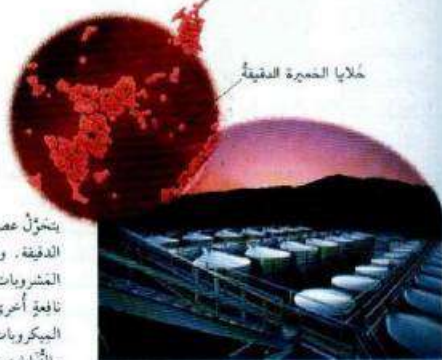
شعير الأغذية على سير الناقل بالسرعة المصنوعة لتتلقى الجرعة المُضَّر بها من الإشعاع.

التشعيع

تستخدم هذه الطريقة الإشعاعات التي تخترق الأطعمة فتقتل ما فيها من متعضيات. لكن تشعيع الثمار والخضار يبطئ نُضجها ويوقف نموها. كما إن التشعيع يُغيِّر جُزيئات الطعام ذاته، وقد يتلف الفيتامينات والمغذيات الأخرى فيه. لذلك، وبسبب الخوف من ارتفاع مستوى النشاط الإشعاعي في الأغذية المُعالجة، بقي تعريض الأغذية للإشعاع تقنية مُثيرة للجدل والخلاف.

البكتيريا المُفيدة

يتحوَّل عصير الجب في هذه الخواوي إلى نبيذ بفعل ملايين خلايا الخميرة الدقيقة. وقد استُخدمت هذه الخمائر منذ آلاف السنين في صنع المشروبات الكحولية والخبز. هذا الاستخدام طُوِّر اليوم لتصنيع مواد ناعمة أخرى من مواد لا تقليدية فيما يُسمَّى بالتقانة البيولوجية. فبعض البكتيريا تستطيع تحويل الميتانول، المُخضَّر من الغاز الطبيعي، والفايتات، من صناعة الورق، إلى علف لحيوانات المزارع.



لمزيد من المعلومات انظر
النشاط الإشعاعي (القائمة الإشعاعية)
ص ٢٦
الأكسدة والاختزال ص ٦٤
كيمياء الأغذية ص ٧٨
الاحتمار ص ٨٠
حقائق ومعلومات ص ٤٠٦

صِنَاعَةُ الْقُلُوبَاتِ

الْقِلَوِيَّاتُ الْمُحَضَّرَةُ من ملح الطعام (كلوريد الصوديوم) أساسية في صُنْع الصابون. وَالْقِلَوِيَّانِ الْأَهْمُ اللَّذَانِ يُحَضَّرَانِ مِنْ هَذَا الْمِلْحِ هُمَا هَيْدْرُوكْسِيدُ الصُّوْدِيُومِ وَكَرْبُونَاتُ الصُّوْدِيُومِ. وَالْوَاقِعُ أَنَّ هَذَيْنِ الْقِلَوِيَّيْنِ هُمَا الْأَهْمُ بَيْنَ مَا تَنْتُجُهُ صِنَاعَةُ الْقِلَوِيَّاتِ إِذَا يُسْتَخْدَمَانِ فِي صُنْعِ مُتَّجَاتٍ عَدِيدَةٍ. وَيَبْلُغُ مَا تَنْتُجُهُ الْمَعَامِلُ الْكِيمَاوِيَّةُ فِي مُخْتَلَفِ أَقْطَارِ الْعَالَمِ، مِنْ كُلِّ مَنَهْمَا، حَوَالَى ٣٥ مِلْيُونِ طَنٍ سَنَوِيًّا. يُحَضَّرُ هَيْدْرُوكْسِيدُ الصُّوْدِيُومِ بِأَمْرَارٍ تَبَارِكْ كَهْرِبَائِيٍّ عَبْرَ مَحْلُولٍ مِلْحِيٍّ. وَتَنْتُجُ عَمَلِيَّةُ الْكَهْرَبَلَّةِ هَذِهِ فِي الْوَقْتِ نَفْسِهِ غَازَ الْكَلُورِ. يَعْنِي أَنَّ مَصْنَعَ هَذَا الْقَلْوِيِّ هُوَ مَصْنَعٌ لِلْكَلُورِ أَيْضًا. أَمَّا الْقَلْوِيَّ الْمَهْمُ

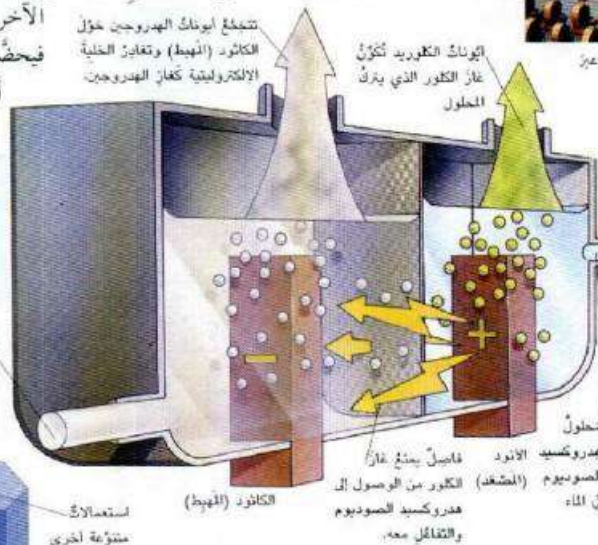
الآخر، كربونات الصوديوم،
فيحضر من محلول الملح وثاني
أكسيد الكربون بطريقة
صوفى خاصة.



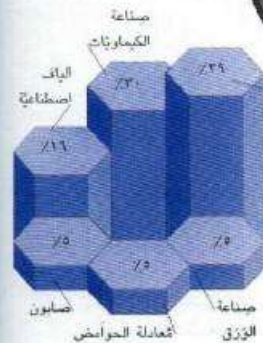
يُخَضَّرُ هيدروكسيد الصوديوم بإمرار الكهرباء عبر السائل المنحل في هذه الخلايا الإلكترونية.

هيدروكسيد الصوديوم

يتألف محلول البلع في الماء من أربعة أنواع من الأيونات هي: أيونات الصوديوم والكلوريد والهيدروجين والهيدروكسيد. وفي أثناء الكهنة تتجذب الأيونات الشالبة (أي الكلوريد والهيدروكسيد) نحو الأنود، والأيونات الموجبة (أي الصوديوم والهيدروجين) نحو الكاثود. وعندما يتفصل الصوديوم عن الكلوريد، يتفاعل مع الماء فيُنتج هيدروكسيد الصوديوم.

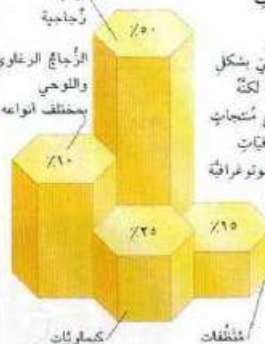


يمكن زيادة تركيز
هيدروكسيد الصوديوم
بتسخين بعض الماء من
الحلول.



استعمالات هيدروكسيد الصوديوم

المعروف عن القلويات أنها تُعادل
الحوامض. لكن لهدوكسيد الصوديوم في
الصناعة استعمالات عديدة أخرى تشمل
تصنيع مواد التخصير والأدوية والأصباغ
والمُستحبات النُظفِيَّة، كما يُستعمل أيضًا في
معالجة الأغذية والخُمرات والمُحاط.



استعمالات کربونات

الصوديوم

أَعْلَمُكَ شَاهِدَتْ هَذَا الْقَلْبُ بِشَكْلِ
يَلُورَاتِ صَوَا الْعَسَلِ + لَكَّةُ
يَسْتَعْمَلُ أَيْضًا فِي تَصْنِيعِ مُتَعَابٍ
عَدِيدَةٍ شَيْءٍ - مِنَ الْخُرَافَاتِ
وَالْأَقْمَشَةِ إِلَى الطُّوَرِ الْقَوِيهِ عَرَاثَةٍ
وَالْمَصْنُوعَاتِ الْجَدِيدَةِ.

کریونائٹ

↓ الصور يوم

البحار البلورية لضرر
منشقات

خامات الترونا

تخامات البحيرات العظمى والأحواض

الطرونية الطبيعية، في مناطق مختلفة من العالم، تتألف من كربونات البكريونات الصوديوم. وهي مصدر مهم لكربونات الصوديوم إذ يمكن استخلاصها منها بصفة سهلة دون اللجوء إلى طريقة صوفلي.



كربونات الصوديوم

يمتص المحلول الملحي ثاني أكسيد الكربون ليكوّن كربونات الصوديوم. وفي طريقة صوفلي، يُذاب ثاني أكسيد الكربون في المحلول الملحي والأمونيا فيكوّن في المحلول بلورات من بيكربونات الصوديوم وهيدروكسيد الأمونيوم. ثم تحمى البلورات الناتجة للحصول على كربونات الصوديوم.

لزيد من المعلومات أنظر

الترابط الكيميائي ص ٢٨
الغليظرات الجزيئية ص ٣٤
الهالوجينات ص ٤٦
الكهفنة (التحليل بالكهرباء) ص ٦٧
الجليبانات والقواعد ص ٧٠
حقائق ومعلومات ص ٤٠٦

الصَّابُونُ وَالْمُنْظَفَات

الصَّابُونُ مُنْظَفٌ أَساسِيٌّ لَا غنىَ عنه لِتحقيقِ مُستوىِ نظافةٍ مقبولٍ. فالماء وحده، رغمَ استطاعتهِ إذابةَ الكثيرِ من الأوساخ، عاجزٌ عن إذابةِ الشحوم والدهون؛ لكن حينَ يُفكَّكها الصابونُ فإنَّ الماءَ يشطفُها بسهولة. يُحصَرُ الصابونُ بِتفاعلِ هيدروكسيد الصوديوم مع الدهون أو الزيوت الحيوانية والنباتية. بعضُ أنواعِ الماءِ عسيرٌ لا يرغبو فيه الصابون لِاحتوائه مَرَكَّبَاتٍ كيميائيةً تتفاعل مع الصابون لِتكوُنَ أملاحًا غُثائيةً غيرَ ذَوَابَةٍ. المُنْظَفَاتُ الاصطناعيةُ تُحاكي فعلَ الصابون، أَكَّانَ الماءُ عسيرًا أو عسيرًا، دونما رُبْدٍ أو غُثاء؛ وهي تُحصَرُ بِمُفاعلةِ كيميائياتٍ من النفط الخام مع حامض الكبريتيك.

تُجذبُ
جُزئياتُ
الماءِ رؤوسُ
جُزئياتِ المنظفِ
البَيَّةِ الماءِ. وبذلك
ترتفعُ جُزئياتُ الشحمِ
والمُنتظفِ في الماءِ ويشطُلُ
شطفُها.



شطفُ أرضيات



شامبو

سائلٌ جَلِيٌّ



صابون



مُنْظَفَاتٌ مُخْتَلِفَةٌ

تعملُ المُنْظَفَاتُ المُختلفةُ بأساليبٍ شتى. فالصابونُ يغطي الجِلْدَ جُزئياتَ مُزِيلَةٍ للشحم. وفي الشامبو كيميائياتٌ إضافيةٌ تُكسِّبُ الرغوةَ على الشَّعْرِ بينما تُفكِّكُ الشحم. أمَّا سائلُ الأرضيات فيحوي كيميائياتَ مُعزِّزةً لِإزالةِ الأوساخِ الرمليةِ أو الخشنة. وتحوي سوائِلُ الجَلِيّ كيميائياتَ أخرى لِإزالةِ قُشْبِ الأطعمةِ المُدْمِجَةِ.



عمليةُ التَّنْظِيفِ

عندما تَمْسَحُ الأرضيةَ بِجُهْدٍ، يشاركُ الصابونُ أو المُنْظَفُ بِجُهْدٍ مُشَابِلٍ. إذ إنَّ لُجْزئياتِ الصابونِ والمُنْظَفِ رؤوسًا أليفةً للماءِ وأذيالًا أليفةً للشحم. وعندَ مزجِ الصابونِ أو المُنْظَفِ بالماءِ، فإنَّ الرؤوسَ أليفةَ الماءِ تلتصِقُ فيه، فيما تلتصِقُ الأذيالُ أليفةَ الشحمِ بالشحم وتزِيلُهُ عن السطحِ.



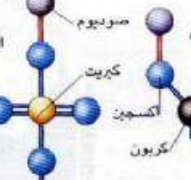
تنظيفُ الأمتعةِ

أثاثُ القمصِ المُطَيَّةِ (إلى اليسار) مُقَعَّدَةٌ بالشحم. عندَ غَسْلِ القمصِ تهاجمُ جُزئياتُ الصابونِ والمُنْظَفِ الشحمَ الملتصِقَ بِذلك الأثاثِ وتزِيلُهُ (إلى اليمين).



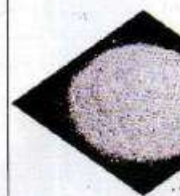
رؤوسُ الجُزئياتِ

يحوي الماءُ العسيرُ ذراتٍ من الكالسيومِ أو المغنسيومِ. وهذه الذراتُ تُحِلُّ مُحلَّ ذراتِ الصوديومِ في رؤوسِ جُزئياتِ الصابونِ أليفةَ الماءِ فتكوُنُ غُثَاءً مُزِيدًا.



مَقْومَاتُ مساحيقِ الغسيلِ

تَحوي مُعظَمُ مساحيقِ الغسيلِ أنزيماتٍ يَمْدِدُونَهَا تَفْكِكُ الجُزئياتِ في بَقَعِ الغرقِ والذَمِّ. كما تَحوي مُضْعَعاتٍ صِبَاغِيَّةً تُكَيِّبُ المَلابِسَ زُهْرًا وإشراقًا - إضافةً إلى كيميائياتٍ تزيلُ غُشْرَ الماءِ أو تُعزِّزُ إزالةَ الأوساخِ وتَمْنَعُ عودةَ ترسُبها على المَلابِسِ المُنْظَفَةِ، أو تُحَفِّظُ الحَمْوضَةَ نَائِيَةً لِمُحَلِّظِ التَّفاعلاتِ الكيماويَّةِ.

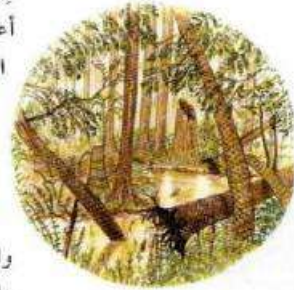


لِزِيدٍ مِنَ المَعْلُومَاتِ أَظْهَرِ

- السُّفُوفُ ص ٤٣
- الْمُرَكَّبَاتُ وَالْمُزِيدَاتُ ص ٥٨
- المَحَالِيلُ ص ٦٠
- الْفُتُورَاتُ وَالْقُرَاعِدُ ص ٧٠
- كِيَمَاءُ الماءِ ص ٧٥
- حَقَائِقُ وَمَعْلُومَاتُ ص ٤٠٦

مُنتجات الفحم

عندما تُحرق الفحم تُطلق طاقةً وكيمائياتٍ احتُبست منذ ٢٥٠ مليون سنة، حين أخذت أعدادٌ ضخمةٌ من النباتات الميّنة تتحللُ ببطءٍ إلى فحم. يُزودنا الفحم بالطاقة اللازمة لتدوير المولدات الكهربائية في الكثير من محطات القدرة. كما إنّ إحماء الفحم بمعزلٍ عن الهواء، يُحوّله إلى فحم الكوك، الذي هو وقودٌ أفران السّفع المستخدمة لاستخراج الفلزّات، كالحديد، من خاماتها. وقد يُعالج الكوك لإطلاق كيمائياتٍ أخرى - كالأمونيا والقار وغاز الفحم (غاز الاستصباح). وهذه الكيمائيات يمكن تحويلها إلى كيمائياتٍ جديدة لتصنيع الكثير من المنتجات المختلفة كالأطباغ والدهانات والأدوية. والواقع أنّ هنالك أكثر من ٢٠٠٠ مادة كيمائية يمكن صنّعها من الفحم.



قيد الضخم

في غابر الأزمان استُخدمت نباتات المستنقعات طاقة الشّمس وكيمائيات نباتها لبناء واختزان الطاقة الكيمائية في خلاياها. وعندما ماتت تلك النباتات تحوّلت بقاياها إلى فحم.

من فحم إلى كوك

عندما يُعزل الفحم في أفرانٍ بمعزلٍ عن الهواء إلى درجة حرارة تتراوح بين ٩٠٠° و ١٣٠٠° س، يتبعث منه مزيجٌ من الغازات والشوائب - يُعزلُ تالياً إلى غاز الفحم، ومحلول الأمونيا المائي، وقار الفحم. أمّا الجايّد المُشقى فهو الكوك الذي يحوي أكثر من ٨٠ في المئة من الكربون.



غاز الفحم (الاستصباح)



يُنتج غاز الأمونيا في حاضن الكبريتيك فينبغ من تفاعلها بأكسجين كبريتات الأمونيوم. وقد ظلت هذه البوراك المصدر الرئيسي للأسمدة الكيماوية حتى العام ١٩١٣.

سائل الأمونيا

تُصنّع أنواع عديدة من الكوك بإحماء أنواع مختلفة من الفحم إلى درجات حرارة خفيفة أو عالية. وتستخدم أنواع الكوك هذه وُفداً في الصناعة أو لتدفئة في المنازل.

الكوك

إحراق الفحم

قار الفحم

كيمائيات قار الفحم

يحوي قار الفحم العديد من الكيمائيات المفيدة، التي يجري فصلها بالتقطير إذ يُنقل منها درجة غليان مختلفة. فين الكيمائيات ذات درجات الغليان العالية الرّفث والكربونوث، ومن ذات درجات الغليان المنخفض البنزين وحامض الكربوليك.



تُرش الأشجار المقنوعة بكميات تُسحق من قار الفحم.

جزيئات مفيدة كيمائياً

تُتخذ الجزيئات في قار الفحم المواد الأولية لُصنع الوتات من الكيمائيات الجديدة، فإضافة كيمائيات أخرى إلى تلك الجزيئات يمكن صنّع آلاف من المركبات المفيدة، فالكرينزوت يُستخدم دولاً تكرير كمادة حافظة للخشب، وتستخدم جزيئاته المختلفة، مُفعلة، مواد أولية لصناعة المبيدات والأدوية.

المُلوثات والمبيدات

في الخمسينيات من القرن التاسع عشر، صنّع الكيمائيون الأصباغ الاصطناعية الأولى من كيمائيات قار الفحم. فكانت أكثر زُخفاً من معظم الأصباغ الطبيعية وأشدّ منها رسوخاً في الأقمشة كما أنّها لا تبهت بالهواء. وعندما اكتُشفت الخصائص المُطهرة لحامض الكربوليك (أحد كيمائيات قار الفحم)، أُضيف إلى الصابون لقتل الجراثيم.



كربون هيدروجين

البنزين مركّبٌ خُلقي من ذرات الهيدروجين والكربون.



صُنعت الأصباغ الاصطناعية الأولى من البنزين - أحد المركبات في قار الفحم

صابون قار الفحم

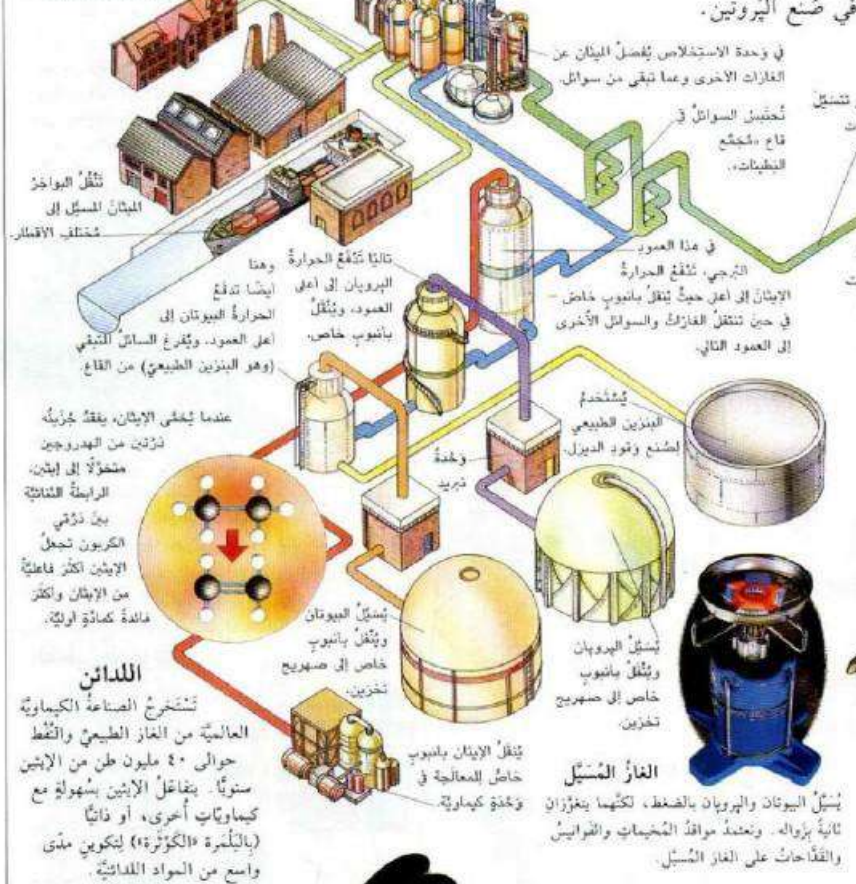
لزيدي من المعلومات الطّفر
الكربون ص ٤٠
الأمونيا ص ٩٠
مُنتجات الغاز ص ٩٧
مُنتجات النّقط ص ٩٨
الأصباغ والخشب ص ١٠٢
حقائق ومعلومات ص ٤٠٦



مُنْتَجَاتُ الغاز

اللَّهَبُ المُشْتَعِلُ في مَوْقِعِ الغاز هو الطَّوْرُ الأخير من مراحل حياة الميثان الطويلة على مدى ملايين السنين، مُنْذُ أُخِذَتْ بقايا الحيوانات والنباتات البحرية الدقيقة تتحوَّل إلى غازٍ طبيعيٍّ احْتِسِبَ في طبقات الأرض المتصخِّرة. ويتألَّفُ الغازُ الطبيعيُّ في مُعْظَمِهِ من الميثان إضافةً إلى كِيماوِيَّاتٍ أخرى أيضًا. وفي ثلاثينيات القرن العشرين بدأ استخدامُ الغازِ الطبيعيِّ المُزالِ الشوائب كوقودٍ على نطاقٍ واسعٍ. ولم يمضِ طويلٌ وقتٍ حتى اكتشفَ الكيماويُّون إمكانيَّةَ استخدام تلك الشوائب كموادٍّ أوليَّةٍ في صناعاتٍ أخرى؛ وطال ذلك الميثان نفسه فبدأ يُستخدَمُ كمادَّةٍ أوليَّةٍ لإنتاج المُنْتَجَاتِ من المُنْتَجَاتِ المُختلفة، من الأسمدة إلى المُنْتَظَفَاتِ، بل لقد أمكَّنَ استخدامه حتى في صُنْعِ الطُّرُوتين.

يُنْقَلُ الميثان بالأنابيب مباشرةً إلى المدن لتزويدها بالوقود.



مزيج من الغازات

هناك أربعة غازات أساسية في الغاز الطبيعي، بنسب متغيرة - هي في المعدل: ٨٠٪ ميثان، ٧٪ إيثان، ٦٪ بروبان و ٢.٥٪ بيوتان.

فصل الغازات

تُزال شوائب الغاز الطبيعيِّ بوسائلٍ متنوِّعة. فيخفِّضُ الضغطُ لتسبَّل بعض الهيدروكربونات الثقيلة وتنفصل عن الغاز. كما يُزال الماء بالكحول، ويتمُّ امتصاصُ الكبريت وثاني أكسيد الكربون بكيماوِيَّاتٍ خاصَّة.

الشوائب المُفيدة

الكيماوِيَّاتُ الشوائبةُ في ثَلَاثَةِ الغاز الطبيعيِّ لها استعمالها أيضًا. فالكبريت يُوفِّرُ المادَّةَ الأولى لِصُنْعِ حامض الكبريتيك، ويُستعملُ الهيدروجين في صُنْعِ الألومنيوم. أمَّا الهليوم، الغازُ اللامتناهِيُّ والناثق البَهَّة، فيُستخدَمُ في تعبئة المصابيح والتحكُّم في ضغط وقود الصواريخ.

لمزيد من المعلومات انظر

- الكربون ص ٤٠
- شُلوك الغازات ص ٥١
- فصل الميزجات ص ٦١
- مُنْتَجَاتُ الدَّقَم ص ٩٦
- مُنْتَجَاتُ النَّظْف ص ٩٨
- النَّظْف والغاز ص ٢٣٩
- حقائق ومعلومات ص ٤٠٦



الشمس البهية واحدية
للزئبق اللدائني ما قما
الا نوعان فقط من
المنتجات اللدائنيَّة
الكثيرة المُصنَّعة من
الإيثان.

مُنْتَجَاتُ النَّفْطِ

لا يقتصِرُ استعمالُ النَّفْطِ على توفير الطاقة لِتَدْوِيرِ عجلات السَّيَّارات فقط، بل يَتَّعَدُهُ إلى تعبيد الطُّرُق التي تسيرُ عليها أيضًا. يتواجد النَّفْطُ «الرَّيْتُ الخام» طبيعيًا كسائلٍ أسود لزج حادِّ الرائحة في باطن الأرض أو تحت البحر. ويتألَّف في معظمه من الهيدروكربونات (وهي مُركَّبات من ذرات الهيدروجين والكربون) مُترابطة في سلاسلٍ طويلة تُكوِّن منذ أكثر من ٢٠٠ مليون سنة من انحلال بقايا الحيوانات والنباتات البحرية المُتدِّرة. وقد اكتشف الكيماويون في مطلع القرن العشرين أنَّ بإمكانهم قُضْل هيدروكربونات النَّفْطِ المختلفة

بالتسخين والتقطير التجزيئي. وهم يُصنِّعون اليوم آلاف المُنتجات من الرِّيت الخام.



غازات البضفاة

على ٢٠° س تبقى أربعة هيدروكربونات فقط في الحالة الغازية هي: الميثان والإيثان والبروبان والبيوتان. وتُستخدم بعض الميثان والبروبان وقودًا لإحساء النَّفْطِ في عملية التكرير، لكن معظمه يُستخدم في صنع الكيماويات. وتُعبأ البروبان والبيوتان في القوارير وقودًا لمواقد وقنايل الغاز المنزلية.

النَّفْثَا

يتكوَّن هذا السائل الأصفر على درجات الحرارة بين ٧٠° و ١٦٠° س. ويتراوح محتواه جزيئي من ٨ إلى ١٢ ذرة من الكربون، مما يُيسِّر استخدامه في صنع وقود للسيارات والدفائن وكيماويات مختلفة من أدوية ومبيدات وأسمدة. كما يُستخدم كملئيب لمعالجة المقاطع واستخراج الزيت من التُّور.

زَيْتُ الغاز (السُّولار أو المازوت)

يتكوَّن زَيْتُ الغاز في مدى حراريّ يتراوح بين ٢٥٠° إلى ٣٥٠° س، ويحتوي جزيئي من ١٢ إلى ٢٠ ذرة كربون. ويُستخدم زَيْتُ الغاز في صنع وقود الديزل وزيت التفتة المركزية. كما يُلَبِّس به الأسفلت ليُسَهِّلَ قَرُشُهُ.



ترتفع الغازات في العمود غير الكواب الفعّاقية، فإذا كانت درجة الحرارة خفيفة بالقدرة يتكثف الغاز على الكواب ويسقط سائلًا.



يُعَبَّدُ الأسفلت شطوط الكثير من الموانئ في العالم.

مُخَلِّقَاتُ التَّقْطِيرِ

يحتوي الهيدروكربونات التي من ٢٠ ذرة كربون تتكثف سائلًا تدخل إلى العمود. ويُشَقُّ تَزْيِجُ الهيدروكربونات الثقيلة بالإحساء للحصول على زَيْتِ التزليق والغازولين والشَّعْنِ والغاز.

الهيدروكربونات الثقيلة، أو الطويلة السلسلة، سائلة اللون، شمعية، غليظة القوام.



الهيدروكربونات الخفيفة، أو القصيرة السلسلة، باهتة اللون، سائلة ورقية القوام.

الرَّيْتُ الخام

يحتوي النَّفْطُ مزيجًا من الهيدروكربونات، المتباينة عدد ذرات الكربون في سلاسلها. وتُصنَّفُ يَسْتُ هذه الهيدروكربونات في النَّفْطِ من موقع إلى آخر. فطيف الشرق الأوسط يحتوي الكثير من التزيمات الطويلة، التي تجعله غليظ القوام. أمَّا نَفْطُ بحر الشمال فالخزانات الطويلة فيه أقل، وهو أرق قوامًا.

الغازولين

بين ٢٠° و ٧٠° س يتقطر سائل رقيق القوام يُدعى الغازولين أو البنزين. ويتراوح عدد ذرات الكربون في هيدروكربونات الغازولين بين خمس وعشر ذرات. وتُستخدم الغازولين غالبًا كوقود للسيارات، لكنه يشكِّل أيضًا مادة أولية لصنع اللدائن والمُطْلَقَات.



الكيروسين

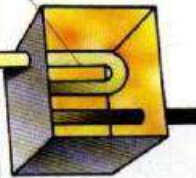
يتكوَّن الكيروسين أو الكازر كسائل زيتي خفيف على درجات الحرارة بين ١٦٠° و ٢٥٠° س. ويتراوح محتواه جزيئي من ١٠ إلى ١٦ ذرة كربون. وتُستخدم الكيروسين في صنع وقود طائرات للاحتراف في المحركات النفاثة. كما يُستخدم للتدفئة والإضاءة وفي مبيدات الحشرات.



يُغْضَى الرِّيتُ الخام في قُدرٍ إلى حوالي ٤٠٠° س قبل تدويره كغازاتٍ إلى عمود التقطير التجزيئي.

التقطير التجزيئي

عند إحساء الزيت الخام (النَّفْطِ) إلى درجة حرارة مُعَيَّنة تتحوَّل هيدروكربوناته إلى غازات مختلفة. ثم يعود كل غاز فيتنكث إلى سائل على درجة حرارة مُحدَّدة مختلفة. وهكذا يمكن قُضْل الزيت إلى أجزاءه المُختلفة بالتقطير التجزيئي. يُلَبِّسُ الرِّيتُ الخام حارًّا على مقربة من قاعدة العمود، فتتكثف الهيدروكربونات الأثقل على الفور وتهبط إلى المستوى السفلي. أمَّا الهيدروكربونات الأخرى، فترتفع بحالتها الغازية عبر العمود حتى تبرّد بما فيه الكفاية لتتكثف سوائل (على درجات حرارة أقل قليلًا من درجة غليانها). ثم تُنْقَلُ هذه الهيدروكربونات بالأنابيب للمعالجة اللاحقة.



نَفْكِكَ الْجَزَيْثَاتِ

أفضل هيدروكربونات القطب بالتصغير التجزيئي
بعطينا أكثر مما يمكن استخدامه من الجزيئات
الظرفية السلسلة، وأقل مما هو مطلوب من
الجزيئات الأصغر كالميثان والغازولين. أما التكسير
المعزّز فيشقق الجزيئات الكبيرة إلى جزيئات
صغيرة أكثر نفعاً. في عملية التكسير يُحمى الزيت
القليل تحت الضغط في حجرة تكسير غاطسة
تتصلك ببعض الروابط بين ذرات الكربون ताوة
تفريقاً من الهيدروكربونات ذات السلسلة الأطوار.
وتسرّع عملية التكسير باستخدام حفّاز كيميائي، كما
يمكن إجراء التكسير على درجة حرارة أخفض.



لُعِنَ لَدَاسِيَّةٌ
مِنَ الْهُولَانِيَّةِ

اللذان

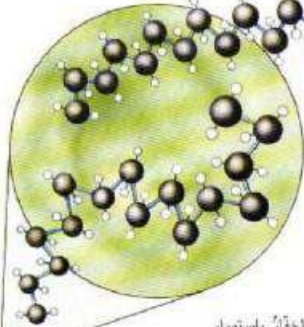
اللذان
تُشكّل الأيون
نُحْلُ المُعْطَرَاتِ
مجموعات تضم ٣٠,٠٠٠ أو
أكثر من الجزيئات تتكون سلاسل طويلة
من البوليثين. ومن المواد اللدائية الأخرى
التي تُضَعف من الإيثين البولسترين، ويُعْطَر
بمُزْجٍ من الإيثين. وأحد استعمالات
البولسترين هو في طُيْنُ ثُوبِ الأطفال المأمونة.
تُصَنَعُ كَلاوريد البوليفايال من الإيثين والكُكُور.

يُضاف اليروم
بعد التكسير

إيمان مُعاشي الروم

مُضَافٌ بِنَزْنِي
إِضَافَةُ الْبُرُودِ إِلَى الْإِنْسَانِ تَنْجِيصُ الْإِنْسَانِ
الْثَّانِي الْبُرُودُ - وَيُسْتَعْمَلُ هَذَا كَشَعْرَةٍ
لِلْإِكْتِسَابِ فِي وَفْدِ الْمُحَرِّكَاتِ. فَهُوَ يَحْتَمِلُ
اشْتِعَالَ الْبُزْنِ قَبْلَ الْأَوَانِ الَّذِي يُسَبِّحُ
الْعَبْطَ. وَيُقَالُ مِنْ أَدَاءِ الْمُحَرِّكَ.

يُخْلَطُ هيدروكربونٌ سيمًا عشريًا ذرات الكربون إلى جهاز التكسير المحفَّز، لتُشغِقَ إلى مزيج من الهيدروكربونات الخفيفة، وبعد التكسير يُضْرَبُ المزيج غَيْرَ عنوةٍ تخرجُه ليعطَلَ أجزائه.



تَحْفُظُ الْحَقَّارُ بِاسْتِمْرَارٍ
بُعَادُ تَدْوِيرِهِ

يستخرج مسحوق الحفاز
مع الهيدروكربون

يَتَّبِعُ الْحَقَّارُ
بِثَرَسٍ الْقَارِ
وَالنُّوْكَ عَلَيْهِ خِلَالُ
عَمَلِهِ التَّكْسِيرِ

ثلاثون ذرات
يُشَقِّقُ في
لداش.

الهيئتان شباري ذرات
الكربون يُشَقِّقُ في
صناعة المزيين.

البروبين ثلاثي ذرات
الكربون، يُستخدم في
صناعة اللدائن.

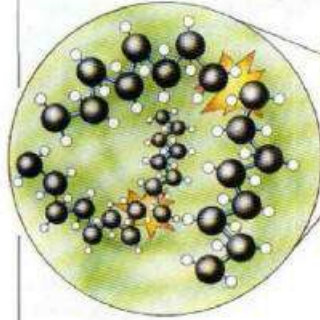
يُضاف الماء بعد التكسير
إيثانول
(كحول إيثيلي)

الإيثانول

يَتَّحِدُ الإيثانول مع الماء لتكوين الإيثانول، أو الكحول الإيثيلي - المُذيب المُهمُّ في تصنيع العديد من المُعَادِنات ومُستحضرات التجميل، والنفطورات والصابون والأصباغ. وإذا أُضيف الألكسحُور إلى الإيثانول يَتَّحِدُ مُعَادِنُ الإيثانوليك (أو حامض الحَبْك) الذي يُسْتخدَم في صنِّع الألياف الاصطناعية.

داخل جهاز التكسير

تُزَرُّ الهُدُودُ كَرِيونَاثُ الْمُحِبَّةُ بِالْبَخَارِ فَوْقَ
مَسْحُوقِ الْحَقَارِ السَّائِخِ الْمَوْثِقِ مِنْ جَلِّ السَّيْلِكَ
وَالْأُتُومِنَا. فَيُزَرُّ الْحَقَارُ سَطْحًا شَامِعًا تَهْجُلُ
عَلَيْهِ الْهُدُودُ كَرِيونَاثُ الْكَبِيرَةِ إِلَى هُدُودِ كَرِيونَاثِ
أَصْغَرٍ وَأَكْثَرٍ نَفْعًا.



استعمالات الإيثين المتعددة

تُفَصِّلُ العَرَجَاتُ بَعْدَ التَّكْسِيرِ فِي عُمُودِ التَّجَرَّةِ،
وَالْإِثْنَيْنِ، أَحَدُ تِلْكَ العَرَجَاتِ، شَدِيدُ التَّعَالِيَةِ بِحَيْثُ
يَسْتَطِيعُ التَّرَائِطُ مَعَ كِمَاوِيَّاتٍ كَثِيرَةٍ أُخْرَى، وَحَتَّى مَعَ جُزْأَيَاتٍ
بَرِيٍّ مِنْهُ، مَكُونًا الْعَدِيدَ جَدًّا مِنَ السُّوَالِ وَالْجَوَابِ الْمُفِيدَةِ.

يتفاعل الإيثين مع الماء لإنتاج
كحول إيثانول.



المزيد من المعلومات أنظر

النبذة العامة	ص ٢٤
التاريخ الكيمائي	ص ٢٨
البيانات	ص ٣٠
الخصائص والمعادن	ص ٢٢١
حقائق ومعلومات	ص ٤٠٦



المكثُورات (المبلمرات)

بروتينات الشعر والصوف، كما النشا وسليولوز القطن، مكثُورات طبيعية تتألف من جزيئات مeroية قوية طويلة السلسلة. واللدائن هي مكثُورات صناعية وحدائها البنائية جزيئات أصغر تسمى موحودات. أولى اللدائن هي الباراكسين المشوبة إلى مصنعها البريطاني ألكسندر باركس عام ١٨٥٠. لكن إنتاج اللدائن للاستخدام الصناعي بدأ بظهور الباكليت عام ١٩٠٧. واليوم تشمل المكثُورات مختلف اللدائن والراتنجات والأقمشة والطلاءات وسبواها من الكيمائيات؛ وهي تُصنع بترابيك وخصائص متنوعة ثلاث مُتطلبات استخدامها المتعددة المجالات.



يُوليمر أو مكثُور تعني القَعْدُ الأجزاء، والجزء أو الوحدة البنائية التي يتألف منها البوليمر تسمى مونومر أو موحود.

الحبيبات اللدائنية

تُصنع معظم اللدائن للتصنيع على شكل حبيبات أو قرطرات - فحبيبات البوليثين بصفة وحبيبات البوليثلين شفاقة. عند صهر هذه الحبيبات يُمكن تلويئها وتشكيلها أشياء حسب الطلب.

الباكليت

خلال إحدى تجاربه، وجد ليو باكلند (١٨٣٦-١٩٤٤) كتلة مُصْبَغَة لرجة في قعر جهاز الاختبار. هذه الكتلة لانت بالنسخن أولاً ثم تصلدت وجُمُدت. وقد حَسَن باكلند من خصائص تلك المادة فصنع منها لدينة مقاومة وعتبة، يُمكن قوليئها بأشكال مختلفة، أسماها باكليت. واستُخدم الباكليت لفترة طويلة في صنع آلات التصوير وأجهزة التلفون والمقاييس الكهربائية.

كلوريد الفانيل شديد التفاعلية بسبب وجود رابط ثنائي بين ذرتي الكربون فيه. وهو الموحود الذي يُصنع منه كلوريد الفانيل المتعدد.



السليولويد

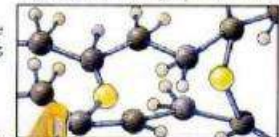
خطر الكيميائي الأمريكي، جون هيات، السليولويد بتغيير بعض مَؤَمَّات الباراكسين. واستُخدم السليولويد في صنع إطارات النظارات والأفلام الفونوغرافية، غير أن لدائن أخرى حَلَّت محلّه اليوم.



هذه الكتلة الصلبة القابلة للقطع مصنوعة من كلوريد الفانيل المتعدد وهو من اللدائن الحرارية.

اللدائن الحرارية (المنصهرة بالحرارة)

إن تتق ترتيب سلاسل المكثُور بوتر في شكل وخواص المادة اللدائنية التي تُصنع منه عند الإحماء. ففي اللدائن الحرارية، تنظم السلاسل جبا إلى جنب، دون روابط فيما بينها. فعندما تُحمى، تتزلق السلاسل بعضها فوق بعض وتنصهر المادة اللدائنية. ثم تعود لتصلب عندما تبرد.



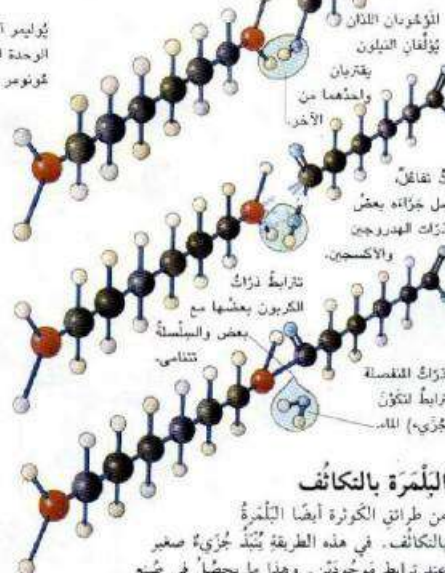
تُغلق المَؤَمَّات الإلكترونية الدائقة لهذه المسئلة في الجسدية في صندوق من لدينة صلبة - ثابتة حرارياً.

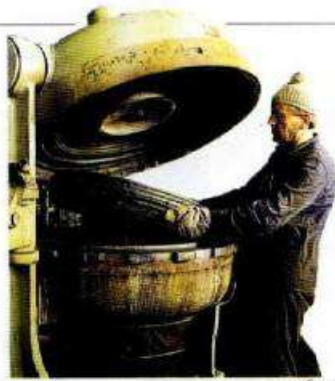
اللدائن الصلبة - الثابتة حرارياً

المكثُورات كالميلامين والسليكون لدائن صلبة ثابتة حرارياً. فسلاسلها المُبلمرة تترايط بعضها مع بعض في تشابك مكن. وهي لدائن غير قابلة للانصهار لأن سلاسلها ثابتة لا تتحرك.

البلمرة بالتكاثف

من طرائق الكثرة أيضاً البلمرة بالتكاثف. في هذه الطريقة يُتبد جزيء صغير عند ترايط موحودتين. وهذا ما يحصل في صنع التيلون، فتح كل موحود ينضم إلى السلسلة، يُطلق جزيء من الماء.





استعمال المكنورات
المكنورات، بالشكل الخيبي أو الكروي الذي يُحضر به، لا تكاد تجد استخدامات عملية تُذكر كما هي. لكنّها بالإحماء تتداخل معاً لتكون مادة سهلة التشكيل متينة جداً وخفيفة جداً تصنع منها مختلف الأدوات المفيدة في شتى المجالات.

التشكيل بالبتق

تُشكل الأنابيب والصفائح اللدنية بطريقة البتق في هذا النموذج تُساق كريات اللدنية بملب دوّار إلى الشحانات حيث تنصهر إلى سائل لزج غليظ القوام. ثم يُكبّن هذا عبر قالب ضويع مُعشّم. يُشكل أنبوباً (أو لوحاً صفائحياً) يُدور تالياً في مُبرّد خاص حيث يتصلّب بسرعة.



القوالب

تُحوّل اللدائن إلى أشكالاً عامدة بالقوالب. ففي مكنة القوالب يدفع المكنس الكريات اللدنية إلى حيث تصهرها الشحانات، ويُضخّ السائل اللدني الحارّ إلى قالب التشكيل. ثم يُبرّد الماء القالب فتصلّب اللدنية.

تُدفع قنينة القوالب قرابة ٩٠ من حُوز الزجاج في الساعة.



إعادة تدوير اللدائن

يمكن إعادة تدوير بعض اللدائن كما هي الحال في ترينغالات البوليثين المُستعملة في صنع قوارير المياه، حيث تُجمع بالآلات وتُطوّق، ثم تُنقّس جُذائِب يمكن إعادة استخدامها. أمّا القوارير اللدنية المُركّبة (الخلوة خبيرة) فتُصنع من مكنور الغلوكون وهي تتحلّل بفعل الكفريا في مكبات النفايات، إلى ماء وثاني أكسيد الكربون.

لزيد من المعلومات أنظر

- الكربون ص ٤٠
- الكيمياء العضوية ص ٤١
- التفاعلات الكيميائية ص ٥٢
- مُنتجات البتق ص ٩٨
- الألياف ص ١٠٧
- حقائق ومعلومات ص ٤٠٦

ستيفاني كوك

حَفَّت ستيفاني كوك، الكيمائية الأمريكية، (من مواليد عام ١٩٢٣) عدّة اكتشافات في مجال المكنورات. فاكشفت مُذلياً لصنع ألياف الكفلاز الخفيفة جداً والأمن من الفولاذ. وتُستخدم هذه الألياف في بناء السفن الفضائية وصنع الصداري التي لا يخترقها الرصاص.



الأَصْبَاغُ وَالْخَضْبُ

يَتَطَلَّبُ صُنْعُ غَرَامٍ وَاحِدٍ مِنَ الصَّنْعِ
الْأَرْجَوَانِيِّ لَشَيْئَةٍ إِسْرَاطُورِيٍّ رُوسَانِيٍّ
٩٠٠٠ قَوْنَم.



يُصَدَّرُ الْخَنَازُ (وهو حيوانٌ من
الرخويات كالأخطبوط) جِيراً ذَا جَنْصٍ
طَبْعِيٍّ اسْوَدَّ لِيَخْفِيَ عِنْدَ الْخَطَرِ.

تتألف الحُصْبُ في هذا الجُر من كيمائيات عُصْبِيَّة.



الخُضْب

تَبَيَّنَ

(المستخرج من الحيوانات
المقتضية ينظر غيمة من الجمر الأسود
خوته. وقد استلهم هذا الجمر في القرن
التاسع عشر ليطفي على الصور
الغوغرافية صورة خفية. أنا اليوم، فتطعن
معظم الخشب من كماليات عضوية زاهية
الألوان تدمج دون فصل طويلاً.

يَنْكُورُ رَابِعًا كَيْمَارِي بَيْنَ
الرُّسُخِ وَالضَّبَاعِ يُرْسِخُ
الضَّبَاعَ بِالْقُمَاشِ.

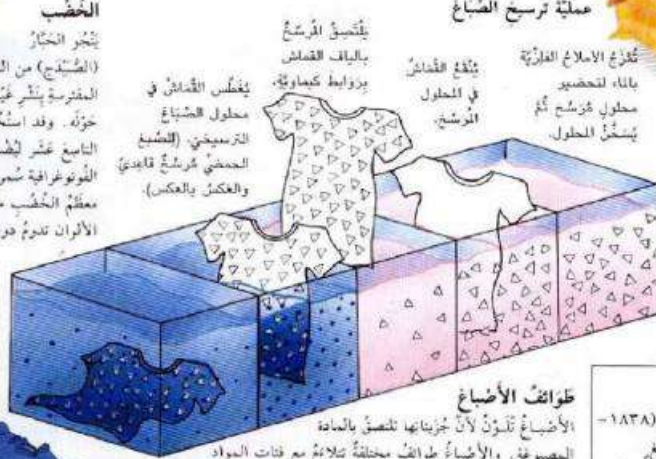
عملية ترسيخ الصباغ

سجارت قۇتۇم
مۆزىكى



الأصباغ الطبيعية والاصطناعية

هنالك الآلاف من الأصباغ المختلفة - الطبيعية منها بآنية تُستخرج من نباتات كالقرفة والبلحاء وجبستا الصباغين ، أو حيوانية تستخلص من المحاربات كقشور موركس. أمّا الأصباغ الاصطناعية فنصنع بكثرة أو قلوة (إضافة الكبريت أو الكلور) إلى أصباغيات الأولوية المستفطرة من القطن أو القمح.



طَوَائِفُ الْأَصْبَاغِ

الأضباع تَنْزِلُ لَأَنْ جُرْبَانِهَا تَنْصَقُ بِالْمَاءِ
الصَّبِوغة. والأضباعُ حوافٌّ مختلفةٌ تتلامحُ مع فئات المواد
المختلفة. فالأضباعُ المباشرةُ تعطي أفضلَ النتائج في
المسوحات التي تُنْشَلُ من وقتٍ إلى آخرٍ فقط كالسائر، بينما
أضباعُ الرافود مثاليةٌ للأفمنة التي تخضعُ للغسل المتكرر. أمَّا
الأضباعُ الترسِيعَةُ فلا تَعْمَلُ مُسْتَقْبَةً، بل
بِمساعدةٍ إضافيةٍ كيميائيةٍ (مركبٌ فِلْزِيٌّ)
تُحَرِّثُ الأضباعُ في الغبار.

وَمِنْهُ الصَّنَاءُ قَلَّا نَحْوُ لَوْنِهِ مَغْسِلُ الْفُشَاءِ.

الذَّهَانَات

كُلُّ دِهَانٍ يَحْوِي جُضْبًا مُلَوَّنًا
وَرَابِطًا وَإِنِجْبًا بَيَّنَّتِ الْخُضْبُ فِي
مَكَانِهِ، وَمُلَوَّنِيَّا تُشْهِلُ نِسَابَ الْفُحَاءِ.
بَعْضُ الدَّهْنَانَاتِ مُذْبِهَا الْمَاءُ، بِنَمَا مُذْبِ
الدَّهْنَانَاتِ الصَّقْلَةُ وَاللِّتَاعَةُ هُوَ الْكُحُولُ
بِضَرٍّ - مِمَّا يُخَسِّسُهَا الرَّاحَةُ قُوَّةً مُضْمِرَةً.



بہار
ماہی

1



٣ - يُعْرَجُ الْخِصْبُ
بِرَابِطٍ رَاتِيحِيٍّ أَوْ
عَزْوِيٍّ لِقَتَنِيرٍ
الْمُشْمَلِشِ بِالْأَسْمَاءِ

جسيمات الغُضْب تُكْسِبُ الذَّهَانَ
يَبْلُغُ قَطْرُ الْجُسِيمِ فِي هَذَا الْمَحْرَقِ
15 من مليون من

جُفَافُ الدَّهَانِ

عندما يترك السطح المطلي ليجمد، يتغير مذهب الدهان في الهواء، تاركاً خيوط الرابطة الرابطة والغضب أكثر نقاشاً. تتفاعل هذه مكونة طبقة نسيجية صلبة تلتصق بالقماش. وغالباً ما يحوي الدهان أيضاً خضراً أيضاً يمتص الضوء نحو أعيننا، فزدي اللون أكثر وضوحاً.



رابعاً الراتب
تستيعبات
مكائنها.



الدَّهَانُ يَتَحَدَّرُ الْمَذِيبُ يُقَرَّبُ
كَيْمَاوَيَاتِ الدَّهَانُ وَخَصْبِهِ
بَعْضُهَا مِنْ بَعْضٍ.



٣ - يَنْتَابُ
تُحَارُ دَاخِلُ
يَاوِي
سَطْحِ الدَّقِيقَةِ
تُحْتَسِبُ قِيَمَهَا.



لزيادة من المعلومات أنظر

- التراكيب الكيميائية ص ٢٨
- الكيمياء العضوية ص ٤١
- المحاليل ص ٦٠
- مُتَجَاعَات الفهم ص ٩٦
- مُسْتَحْصِرَات التحصيل ص ١٠٣
- حقائق ومعلومات ص ٢٠٦

مُسْتَحْضَرَاتُ التَّجْمِيلِ

استُخْدِمَ المصريون القدماءُ مُسْتَحْضَرَاتِ تجميل من مساحيق المعادن لِتَغْيِيرِ ملامحهم منذ العام ٥٠٠٠ ق.م. . واليوم تُسْتَحْدَمُ هذه المَرْوَقَاتُ على نطاقٍ واسعٍ، وهي تُصَنِّعُ من مَرْيَجاتٍ من الكيماويات المُسْتَخْلَصَةِ في مُعْظَمِها من المُنتَجاتِ النَّظْفِيَّةِ. وتُضْرَبُ هذه مع النباتات والزُّيُوتِ والشُّمُوعِ ومسحوقِ الطَّلَقِ والطينِ ومُرْتَبَاتٍ فِلْزِيَّةٍ مُتَنَوِّعَةٍ. وقبل تسويق أي مُسْتَحْضَرٍ جديد تُبْذَلُ جُهودٌ فائقةٌ وتُجرى تجاربٌ عديدةٌ لِضَمَانِ سلامة استخدامه. وتُسْتَدُّ صِراصةُ الضوابطِ في المَرْوَقَاتِ التي تُماسُ القم، كاحمِرِ الشَّفَاهِ. في الماضي كان يُجرى اختبارُ هذه الكيماوياتِ على الحيوانات، أمَّا اليوم، فُلْدَى مُعْظَمِ الشركاتِ المُتَخَصِّصَةِ مختبراتها المُتَطَوِّرةَ لِاختبارِ هذه المُسْتَحْضَرَاتِ.



مُسْتَحْضَرَاتُ التَّجْمِيلِ قَدِيمًا

الشَّالِقَاتُ في مصر القديمة كُنَّ يَسْتَحْدِمْنَ التَّحْلِيلَ (وهو العالينا أو كبريتيد الزئبق) الطِّيبِ لِتَشْوِيدِ شَعْرِهِنَّ وَحَوَاجِهِنَّ وَأَهْدَابِ أَجْفَانِهِنَّ، وَمِمَّنْخَن أَجْفَانَهُنَّ بِمَسْحُوقِ التَّنَكِّتِ (وهو ثَرِيْبَاتُ النُّحَاسِ القاعدية) كَمُظْلَلٍ لِلْعَيْنَيْنِ.

لَوَرُزٌ من خُشْبٍ بِيضَاءِ يُطَبَّقُ الجِلْدَ مَلَاسَةً وَنَعْمَةً.

المُزَوَّقَاتُ القَدِيمَةُ تَتَبَّعُ المَرْوَقَاتِ الأُخْرَى عَنِ الجِلْدِ.

قَلَّ المَكْيَاجُ (التَّزْوِيقُ) وَبَعْدَهُ

عُولِجَ نَصْفُ وَجْهِ هَذِهِ العَارِضَةِ بِالْمَرْوَقَاتِ لِتَبْيَانِ تَأْثِيرِهَا فِي تَغْيِيرِ مَظْهَرِ الْوَجْهِ وَإِطْلَالِهِ. الْبَدَايَةُ كَانَتْ بِمُضْ قَشْدِي كَأَسَاسٍ لِلْمَكْيَاجِ وَتَبْيِيتِ المَرْوَقَاتِ. ثُمَّ اسْتُخْدِمَ مِزْجٌ من الدُّوَرِ الزَّهْرِيِّ وَالْأَصْفَرِ وَالْأَبْيَضِ، لِيُعْطِيَ وَبُومَ الجِلْدِ من رُوْقَةٍ نَحْتِ الْعَيْنَيْنِ، أَوْ إِحْرَاقًا بِالْأَبْيَعَةِ الدَّمُوعِيَةِ الْغَرِيبَةِ من سِلْحِ الجِلْدِ.



تُظْلِلُ الحَاجِيزِينَ وَتُخَطِّطُهُمَا لِيُجَرَّ غَبْنَتُهُمَا بِشَكْلِ لَاحِظٍ.

تُظْلَلُ الْعَيْنَانِ هَذَا بِحُجَي خُشْبًا مُزَوَّقَةً تُغَطِّي الْجَفْلَ الْأَعْلَى.

تُخَطِّطُ الْأَجْفَانِ الْأَسْوَدُ بِتَكْوِيلِ الْعَيْنَيْنِ وَيَزِيدُهُمَا خُشْبًا وَإِشْرَاقًا.

خُشْبُ الْمَسْكَاكِ الْمَشْوُودُ يَجَرُّ أَهْدَابَ الْعَيْنَيْنِ.

تَقْوِي الشَّعْرَةَ خُشْبًا بَيِّنَةً وَقَرْنَطِيَّةً لَتَوْنِ الْخُدَيْنِ.

تُسْتَدُّ الشَّفَاهُ بِطَمِّ التَّخَطُّيطِ وَيُحْوِي أَحْمَرُ الشَّفَاهِ الْخُشْبُ الْمَكْنَلَةُ لِلْوَجْنِ وَالشَّقَرِ.

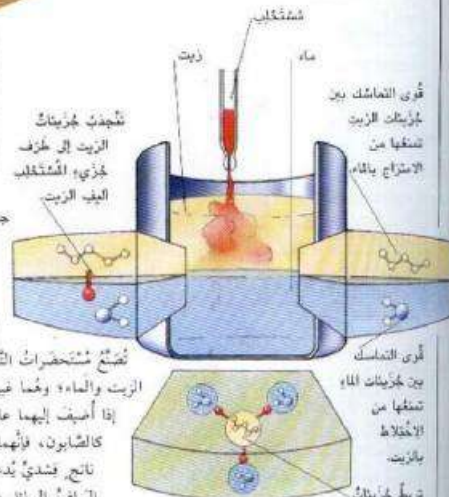
هَذِهِ بَعْضُ مُسْتَحْضَرَاتِ التَّجْمِيلِ الَّتِي تَشَاهِدُهَا السِّيَّاحَاتُ فِي أَيِّ خُذْرٍ كَبِيرٍ، وَمن كُلِّ صِنْفٍ مِنْهَا دَرَجَاتُ لَوْنِيَّةٍ مُتَنَوِّعَةٍ لِلْعَلَاتِمِ جِلْدَ التَّرْبُونِ.

تُجَدِّثُ جَزِينَاتُ الْمَاءِ إِلَى خَرْفِ جَزِيٍّ الْمُسْتَخْلَبِ الْبَيْضَ الْمَاءِ.

الْمُسْتَحْلَبَاتُ

تُصَنِّعُ مُسْتَحْضَرَاتُ التَّجْمِيلِ غَالِبًا من الزَّيْتِ وَالْمَاءِ، وَهَما غَيْرُ مَزُوجَيْنِ. لَكِنْ إِذَا أُصِيفَ إِلَيْهِمَا عَابِلٌ اسْتِحْلَابِ كَالضَّابُونِ، فَإِنَّهُمَا يَتَزَاجَانِ فِي نَاتِجٍ قَشْدِيٍّ يُدْعَى مُسْتَحْلَبًا.

الْبَرَاغِيْنِ السَّائِلِ وَالْقَارَازِينِ، (من النُطْقِ)، وَزَيْتُ الْجَوْزِ وَاللَّابُولِينِ (لُفْسُ الشُّبُوبِ) تَوَلَّفُ الْخَرْءَ الزَّيْتِيَّ من أَيِّ مُسْتَحْلَبٍ.



تُرَبِّطُ جَزِينَاتُ الْمُسْتَخْلَبِ جَزِينَاتِ الزَّيْتِ وَالْمَاءِ بَعْضُهُمَا بَعْضًا بِبَعْضِ شَكْلَةٍ مُسْتَحْلَبَةٍ من الزَّيْتِ فِي الْمَاءِ.

من تَقَالِيدِ الْقَدَامَى

دَاتُ الْأَقْوَامِ الْبَالِيُونِ عَلَى لَوْنِ جُلُودِهِمْ بِمُلَوَّنَاتٍ بَنَخْلُونِهَا من النباتات والحِجَارَاتِ وَالطِّينِ وَالْمَعَادِنِ. وَاجْتَلَبَتْ أَسْبَابُ ذَلِكَ من تَبْيَانِ رُؤْيَى الشَّخْصِ فِي المَجْمَعِ إِلَى الإِعْدَادِ لِطَقُوسِي أَوْ شَعَائِرِ حَاشِيَةٍ. وَلَا يَزَالُ النَّاسُ فِي بَعْضِ الْأَقْفَارِ كَتَبِيَا الْجَدِيدَةِ، يَحْفَظُونَ بِتِلْكَ التَّقَالِيدِ الْقَدِيمَةِ حَتَّى الْيَوْمِ.

الْأَطْفَالُ جَزَةً قَاسِيَةً نَوْعًا من الْجَشْمِ، لَمَّا يَحْوِي جِلَازُهَا مَوَادَّ كِيْمَاوِيَّةً لَا يُصْنَعُ اسْتِعْمَالُهَا فِي سِوَاهَا. يَتَقَلَّبُ جِلَازُ الْأَطْفَالِ عَادَةً من خُشْبٍ قَشْدِيٍّ مُضَوَّنٍ كَالْأَسْبِيْتُونِ.



عَنَاصِرُ مُسْتَحْضَرَاتِ التَّجْمِيلِ

يَحْوِي مُسْتَحْضَرُ التَّجْمِيلِ عَادَةً مَزِيجًا من المَوَادِّ الْكِيْمَاوِيَّةِ. فَيَلَاذُ الْأَطْفَالِ، مِلَقًا، يَحْوِي ١١ مَادَّةً كِيْمَاوِيَّةً عَلَى الْأَقْلَ - من وَابْتِجَعٍ وَمُلْدُنٍ وَمُقَدِّبَاتٍ وَخُطْبٍ. كَمَا يَحْوِي الْمُطْبُوعِي الْقَشْدِي (الْأَسَاسُ) ٢٣ مَادَّةً كِيْمَاوِيَّةً؛ وَهُوَ مُسْتَخْلَبٌ من الزَّيْتِ فِي الْمَاءِ يُشَمُّ مَزِيجًا مُعَقَّدًا من الحَوَاسِيفِ وَالْكُحُولَاتِ.

لِزِيدٍ من الْعُلُومَاتِ الْخَطَرِ

الشَّرَائِبُ وَالتَّزْوِيجَاتُ ص ٥٨
الْمَحَالِيلُ ص ٦٠
الْعُشَائِرُ وَالتَّغْلِيفَاتُ ص ٩٥
مُتَنَبِّهَاتُ الْقَشْمِ ص ٩٦
الْأَصْبَاحُ وَالْعُطْبُوبُ ص ١٠٢
شَقَائِقُ وَمَعْلُومَاتُ ص ٤٠٦

الكيمياء في الطب

يتألف جسمك من آلاف المواد الكيميائية المختلفة التي تعمل بنظام؛ فإذا اختل نظامها تمرض. وحينئذ يتدخل طبيبك للمعالجة بإعطائك مزيذا من الكيماويات بشكل عقاقير. وأمثلة هذه المعالجة ليست أمراً جديداً. فمنذ أكثر من ٢٠٠٠ سنة، استخدم الناس في بلاد ما بين النهرين قرابة ٢٥٠ نبتة مختلفة و ١٢٠ مصلداً لمعالجة الأمراض. وكان الكثير منها لا يزال قيد الاستعمال في القرن التاسع عشر، عندما جعلت خلاصة هذه الكيماويات أقرصاً علاجية. لكن بعض هذه العلاجات أحدث أعراضاً مرضية كتأثيرات جانبية. ويحرص العلماء اليوم على تصنيع كيماويات مماثلة للطبيعية لا تحدث تأثيرات جانبية.



منذ أكثر من ٢٠٠٠ سنة، كان يُستخدم نبتة شجيرة من أوراق القمعية (ديجيتاليس) لمعالجة الضبابين بقصور القلب. وبعد العديد من السنين، تبين أن تلك الأوراق تحوي عقاراً يدعى ديجيتوكسين لا يزال يُستخدم في معالجة قصور القلب حتى اليوم.

نبتة القمعية (ديجيتاليس)

العقاقير الطبيعية

استعمل الطبيب اليوناني، أبقراط، إحياء الشفصاف كمخفف للألم (رغم أنه يُفقد المعدة) منذ العام ٤٠٠ ق.م. والمعروف أن إحياء الشفصاف يحوي مادة كيميائية تدعى حامض الساليسليك. وقد تمكن الكيماوي الألماني، فليكس هوفمان في عام ١٨٩٣، من تصنيع مادة كيميائية من قار الفحم مماثلة تماماً لحامض الساليسليك، وفادت تأثيرات جانبية أقل. ويُعرف هذا العقار اليوم بالآسبرين؛ ويستهلك منه سنوياً ما يزيد على ١٠٠,٠٠٠ مليون قرص في سائر أنحاء العالم.



مراحل تطوير العقار

في طبع عقار جديد لمعالجة مريض معين، قد يُختار للمرحلة الأولى من الاختبارات قرابة ٣٠ مادة كيميائية مُستخلصة من كيماويات نباتية أو مُختبرية. وتجرى الاختبارات على مدى ثلاث سنوات لتتحري الآثار السلبية لتلك الكيماويات التي قد تتسبب مثلاً، لتكون مواد مؤذية. وتنتهي هذه المرحلة عادةً باختيار بضعة الكيماويات التي تجتاز هذه الاختبارات بنجاح.



اختبارات المتابعة

الكيماويات التي تجتاز اختبارات العقار الأولى، يُعاد اختبارها بعناية وجرّص على أناس أصحاء لاستقصاء تأثيراتها الجانبية. فجعل عيّات من كل مادة منها مُجموعةً قليلاً، يُحقن سائرهما في الجسم بواسطة عقار حقن.

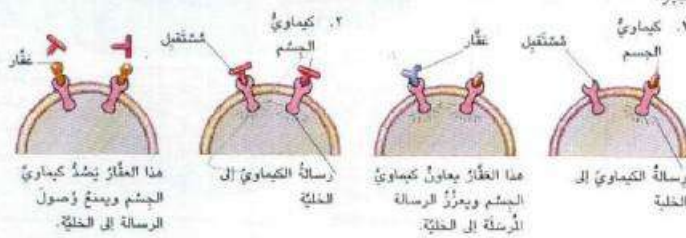
بول إرليخ

وُلد الطبيب الألماني، بول إرليخ (١٨٥٤-١٩١٥)، أبحاثه لإيجاد علاج نوعي سريري يقتل الجراثيم المسببة للمرض، ولا تتأثر به خلايا الجسم البشري. وارتأى أن الأصباغ الدوائية الملونة للجراثيم دون سواها من الخلايا قد تكون نقطة البداية. وكان صبيح «الزيتان» الأحمر المُضئ أول مكتشفاته لمعالجة مرض التوم، ثم أتبعه لاحقاً بكيماوي شبي لمعالجة الداء الإفريقي (السُّقلس) أسماء «سالفارسان».



اختبار الاعتماد

بعد ثلثي سنوات من الاختبارات، يُختار العقار الأفضل، ويُقضى أقرص منه إلى مجموعة من المرضى. فيما تُعطى مجموعة ثانية عقاقير غفلة (غير فعالة)، وتُحتم فئات العقار بمقارنة المجموعتين.



كيف تعمل العقاقير؟

يُكَلِّم من خلايا الجسم مُستقبلات على سطحها. ويُعتقد أن بعض العقاقير تتفاعل مع هذه المُستقبلات، فالأدوية، وهو مادة كيميائية يُنتجها الجسم، يُسرّع خفقان القلب في أوقات الاجهاد. فالعقار المُسمى ساليتونامول مثلاً، يُرخي عضلات الرئة مرفقاً الأدرينالين على مُستقبلات خلايا تلك العضلات؛ بينما العقار المُسمى بروبوتولول يُشد مُستقبلات خلايا عضلات القلب، ويمنع الأدرينالين من الوصول إليها، وبذلك يمنع القلب من الخفقان بمسئوبات خطيرة.



جذري الماء دالة
تُسببه بعض
الخمات
(الفيروسات)



الخمات (الفيروسات)

الخمات مُتَغَصِّباتٌ مجهرية دقيقة تُسبب أمراضاً مختلفة كجذري الماء (الحُناق) والإنفلونزا والوكْكام. وهي إذ تعيش داخل خلايا الجسم، فإنَّه يتعلَّقُ تخليقُ عقاقير تُقضي عليها، دون الإضرار بالشخص المُعالج. لذا تُصنَّم مُضادَّاتُ الخمات كي تحبِّب الكيماويَّات التي تحتاجها الحُمة للتكاثر. وتُجرى حالياً تجارب مُكافحة حُمة الإيدس الضعيفة الجراس بِعَقَّاقِر مُضادِّة.

الخمات

(الفيروسات) لا تتأثَّرُ بِالمُضادَّات الحيوية، فتقاوَمُها بِالعَقَّاقِر المُضادَّة للخمات.

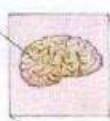
البكتريا

البكتريا مُتَغَصِّباتٌ مجهرية تُسبب أمراضاً والتهابات كما في التهاب اللوزتين، ويمكن القضاء عليها بواسطة كيماويَّات تُعرف بالمُضادَّات الحيوية. وكانت المُضادَّات الأولى كالبنسلين تُحصَّرُ من العُفن والمُطَرِّب. أمَّا اليوم، فتُصنَّفُ مُعظمُ المُضادَّات من كيمائيات أخرى. وتعملُ المُضادَّات الحيوية أساساً بِإحدى طريقتين - إمَّا بِمنع البكتريا من تخليق جذرائها المُخلوطة، أو بِعرقلة الأنشطة الكيمائية داخل خلاياها.

الجلال
البكتريا
يقول المُضاد
الحيوي



نُجسِلُ
بِالأم لا
جهازنا
العصبي
يتبعُ
رسائل من
الجزء المُصاب في
الجسم إلى الدماغ، وتُستعملُ
عقاقير التَّخفيف لِوَلَدِ تلك
الرسائل فَتُخَوِّضُ الألم.



يُفرَّجُ العَقْلُ المُفَرَّدُ أحياناً بِالْمُهَنَّدات، كالديزيين والبرازيليين، وهي كيمائيات تتعامل مع كيمائيات الدماغ، لكنَّ هذه المَهَنَّدات قد تبعثُ على الإدمان.

كيمائيات الجسم

يُفَرِّجُ الجسمُ السُّليمُ عديداً من الكيمائيات المُستَجابة لِلتَحَكُّمِ في وظائف أجهزته المختلفة، والمُخلَّلُ في كيمائيه أحل هذه الإفرازات، إفراطاً أو نقصاً يُسببُ عِلَّةً مُعيَّنة. والكثيرُ من العقاقير هي كيمائيات مُصنَّعة لِتُعالِجَ الاعْتِلالَ المُعَيَّنَ بِمُعاوَنَةِ كيمائيات الجسم على إعادة الجهاز المُختلَّ إلى وضعه الطبيعي.

يُنتِجُ الجهازُ أحياناً بِإنتاج كميَّات كبيرة من الحامض النووي الذي قد يُسببُ القُرْحَ. والأقراصُ المُضادَّةُ للمحمضة تُخفِّضُ من هذه الحموضة؛ أما العقاقيرُ المُضادَّةُ لِمُحمِضات هـ فتوقِّفُ إنتاج الحامض.

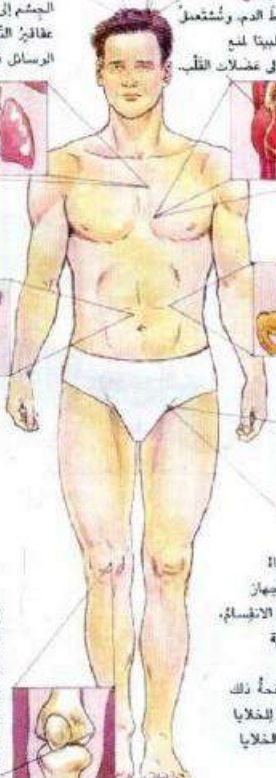
المُطَهِّرات

قد تلوِّثُ الجروحُ بالجرثيم المُوَدِّة إذا لم تُعالجَ نَوْاً بِأحد المُطَهِّرات لِيقضي عليها، ويُنمَّ ذلك بِطَرَيٍّ عِدَّة. فالكمون الذي يفرَّقه الطَّبيبُ على جُلْدِكَ قبل المُقَّةِ يقضي على الجرثيم بِتفكيك الهروئين الذي تَأَلَّفُ منه خلاياه.

في ثَوْبَةِ الرُّبُو، تُسبِّغُ غُسلاتٌ دقيقة في الرُّبُو على مجاري الهواء، فينبَغُزُ التَّنَفُّسُ. وعندما يُسْتَلْشَقُ عَقَّاقِرُ الشَّالْمُوتامول، فَرَضِي تلك الغُسلاتُ وَيُنْبَغِزُ التَّنَفُّسُ.

التحكُّمُ بِكيمائيات الجسم تقوم به الغُدَّةُ كالبنكرياس، فالانسولين مثلاً، يعمل على حِفْظِ سُكَّرِكَ من السُّكَّرِ في الكبد، وفي الدماء السُّكَّرِي يُقَلُّ إنتاج الانسولين فينبَغِزُ عندئذٍ عَقَّاقِرُ الدُّرُوبِ بِكُمِّيَّةٍ مُضادَّةٍ منه.

إلتهابُ المفاصل يُنتجُ من التهاباتٍ انسجيجية فتتعدو عُدَّةً. بِاستعمالِ العقاقير المُضادَّة لِلالتهاب كالأشبرين تُحبِّبُ كيمائيات الجسم التي تُسبِّبُ نُزُومَ المفاصل.



تُخَلِّقُ خلايا الدم البيضاء بِالانقسام الخَلَوِي في الجهاز اللمفاوي، ولذا اختلَّ هذا الانقسام. فقد تَدَنَّجُ خلايا سرطانية تُسبِّبُ لِيضاضَ الدم (اللوكيميا). ويمكنُ مُكافَحةُ ذلك بِاستعمالِ عَقَّاقِرٍ ساقِطَةٍ لِلخلايا تَعَرِّقُ انقسام وتنامي الخلايا السرطانية.

مُكافَحةُ العَرَضِ

١٧٩٦ أجرى الطبيبُ الإنكليزيُّ، إدوارد جِر، أوَّلَ تَلفِيجٍ عِدَّةٍ الجُلْدِي. ١٨٢٧ اكتشف العالمُ الإنكليزيُّ، جوزيف لِسْتِر، أوَّلَ مُطَهِّرٍ يُستعملُ على نطاق واسع - هو حامض الكبريتيك. ١٩٢٨ اكتشف العالمُ الأسكتلنديُّ، إكسليسم فليمنج، أنَّ مَعزَّ البَنسِلِينوم يقضيُ عَلَى البكتريا. وأدَّى هذا الاكتشافُ لاحقاً إلى استخلاص البنسلين كِمُضادٍّ حَيَوِيٍّ فَعَالٍ. ١٩٣٢ طَوَّرَ الكيمائيُّ الألمانيُّ، جيرهارد دوماغ، أوَّلَ عَقَّاقِرٍ اصطناعيٍّ لِقَتْلِ البكتريا (هو عَقَّاقِرُ السُلْفَا). ١٩٤٦ أصبحَ الطبيبُ الأستراليُّ هوراد فُلوري والألمانيُّ إرنست تشين في استخلاص البنسلين وتحضيره بِكُمِّيَّاتٍ وفيرة.

لزيد من المعلومات انظر

- كيمياء الجسم النَّصْرِي ص ٧٦
- الخمات (الفيروسات) ص ٣١٢
- الجرثيم (البكتريا) ص ٣١٣
- الريوسات ص ٣٣٦
- الخلايا ص ٣٣٨
- البينة الطَّيْبَةُ (في الأحياء) ص ٣٥٠
- حقائق ومعلومات ص ٤٠٦

المواد اللصوقة

استعمالات المواد اللصوقة عديدة ومتنوعة - من اللبن على قفا الطوايح البريديّة وسدول ظروف الرسائل، إلى الصمغ التي تشدّ صفحات هذا الكتاب، أو الغراء الذي يقوي وصلات الكرسي الذي تجلس عليه، أو يلصق الجداء الذي نتعلمه. والمواد المستخدمة لصققات مختلفة ومتعددة كانت مصادرها الأولى من النبات والحيوان. في القرن التاسع عشر، كان المطاط هو المادة القيومية في المواد اللصوقة؛ أمّا اليوم،

فستعمل المكثورات على نطاق واسع. واللصوق يلزق ويلزق لأن جزيئاته تشكّل روابط مع الأجسام التي يلصقها. وهذه الروابط قد لا تقلّ متانتها عن تلك التي تربط الجزيئات في قطعة من الصخر.



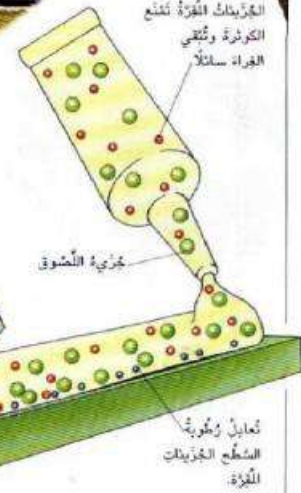
لصقت السيارة
الصفراء باللصق
براتنج الإيوكسي
القوي.



لغوى الإسلاك
المكثلة بالنموذج

راتنج إيوكسي

تستخدم الصناعات غراءات اصطناعية تدعى الراتنجات الإيوكسية التي أصبحت تستخدم شعبياً على نطاق واسع لأنها تلتصق مدى واسعاً من الأشياء برباط متينة جداً مقاومة للحرارة وتقلبات الطقس.



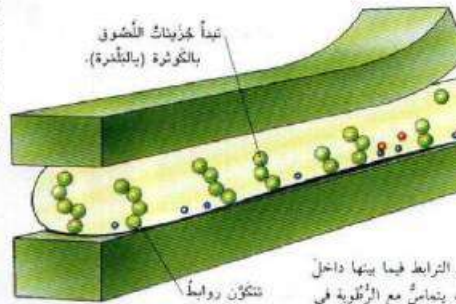
الجزيئات المفرقة تلتصق
الكثيرة وتحتل
الغراء سائلاً

جزيء اللصوق

لصاق وتكون
السطح الجزيئات
المفرقة

غراء لذن بالحرارة

يستخدم هذا الغراء في صنع النماذج، وهو يحوي جزيئات البوليسترين مذابة في مذيب كالأسيتون. فعندما تفرغ به الوضلة، يتبخّر المذيب وتتصامم جزيئات البوليسترين معاً لتكوّن رابطاً. وعند إحماء الوضلة، يتصهر الغراء بانزلاق الجزيئات بعضها فوق بعض، فيمكن إعادة تشكيلها.



تبدأ جزيئات اللصوق
بالكثرة (بالقشرة).

تتكوّن روابط
متينة بين أطراف المكثور
والسطح.

كيف يعمل اللاصوق

المفرقات الحامضية تلتصق جزيئات اللصوق من الترابط فيما بينها داخل الألياف. وعندما ينسج الغراء من الألياف، يتماص مع الرطوبة في الهواء وعلى السطح. فعند الرطوبة جزيئات المفرقة تاركة جزيئات اللصوق تتراكم فيما بينها. وتشكّل المكثورات، المولدة من سلاسل من الجزيئات، روابط متينة صلبة بين السطحين المتماصين للغراء.

خفاز

راتنج

ملصقات تكرارية الاستعمال



الشريحة اللينة على ملسن أو طبقة تكرارية الاستعمال تحيل آلاف القاعات اللينة اللينة. وفي كل مرة تلتصق الشريحة بسطح ما، تنفجر قاعات قليلة منها، فتظل قابلة لأن تترع وتستخدم تكراراً.

غراء من جزئين

بعض الراتنجات الإيوكسية تتصلّب خفازاً أو مصلداً لتصلّب. فيحفظ الراتنج والخفاز في أنبوبين منفصلين ويترجان معاً عند الحاجة. والمزيج شرعان ما يشكّل رابطاً لا يتصهر بالاحماء.

لمزيد من المعلومات أنظر

- تغيّرات الحالة ص ٢٠
- المحفازات ص ٩٦
- أفضل التزيجات ص ٦١
- المكثورات ص ١٠٠
- حقائق وتعلّيمات ص ٤٠٦

الألياف

تُصنَّع الملابس من ألياف طبيعية أو اصطناعية أو من مزيج من كليهما معاً. الألياف الطبيعية مصدرها بذور النبات أو فراء الحيوان. أما الاصطناعية، كالبُتْلُون مثلاً، فتُستخرج من كيماويات تتواجد في النفط. لقد كسا الإنسان الأول جسده بجلود الحيوانات. ثم بدأ الناس منذ خمسة آلاف سنة يستخدمون الألياف الطبيعية في صنع الأقمشة المتينة. فعزلوا ألياف القطن والصوف حيوطاً. وكانت الحياكة أولى الطرق المعتمدة في نسج تلك الخيوط قماشاً، وما زالت إحدى أهم الطرق لذلك حتى اليوم. ثم ظهرت أساليب الحياكة بالصنارة لإنتاج ملابس دفيئة مروية سهلة التنشيط. وخلال القرن التاسع عشر أصبح الناس أكثر إدراكاً لتكوين الألياف الطبيعية وتصنيعها. وشرعوا ما

استخدمت الكيماويات في صنع الألياف أيضاً.

ألياف الصوف
والخشب
مما يجعل
المادة عازلاً
جيداً للحرارة.

ألياف البتْلُون متينة
ومرونة.

ألياف
البوليستر
قوية الاحتكاك
قليلة الطوطة،
لكنها تمتص بشتها
جيداً.

الألياف الطبيعية والاصطناعية

الألياف التي استُخدمت أصلاً لصنع الملابس كانت من الصوف والقطن والحبر، وكان مصدرها النبات والحيوان. أما اليوم، فقد دخلت البتروكيماويات أيضاً في تصنيع ألياف كالبوليستر والأكريليك والبُتْلُون التي هي أكثر وأرخص ثمناً من المواد الطبيعية.

القماش المثلث الشح ينشغ
قطرات الطر من اختراقه.

يغشى القماش
كي ينشغل الراتينج
ويغلي كل الألياف.

التضميد للماء

تُغشى ألياف البتْلُون المصادة للماء براتينج السليكون. فيمرر القماش عبر الراتينج بواسطة دساريج دوارة، ثم يُحمى ليشتغل الراتينج إسوياً عليه. الراتينج يمنع التسرب من المصاص الماء، فيبقى هذا قماشاً قماشاً يصنع المشمعات والجيم.

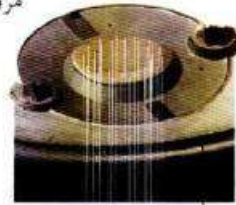
لزيد من المعلومات انظر

تغيرات الحالة ص ٢٠
الترابط الكيماوي ص ٢٨
التحليل ص ٦٠
التكرارات ص ١٠٠
الأصباغ والخشب ص ١٠٢
تضميد المواد ص ١١١.

يتحول الكثير من
شروب
البتروكيماويات
إلى كراتيات صغيرة
ثم تُغزل ليأخذ

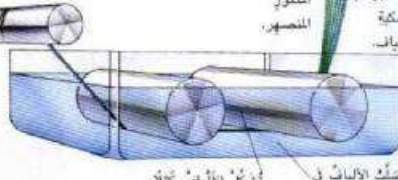
صنع البتْلُون

الكيمياء من النفط
هي خامات البتْلُون.



الصهر الشديد غير الثقوب الدقيقة في المسكة.
ينشغل الألياف متصهرة متسارعة الخشنة.

تلف الخيوط
على مكبر



تتصلب الألياف في
مغسغ تبريد.

صنع البتْلُون

كان البتْلُون أول الألياف المصنعة بالكامل من الكيماويات. ويتم ذلك بإحساء كراتيات البتْلُون إلى درجة ٢٦٠ من يتحول إلى صهر متكوون، يُفحم عبر المسكة في عملية البش. وعند انتهاء من الثقوب الدقيقة إلى الجو البارد، تأخذ خيوط البتْلُون بالتصلب الذي يكتمل بالمعالجة في مغسغ تبريد خاص، ثم تُغزل حيطاً طويلًا يلف على بكرات.

تدائ خيوط الرايون
حول عجلات دوارة
لتكوون الخيط (البريم).



صنع الرايون

الرايون الباث تُصنع من سيلولوز لث الخشب. والحقبة أن يلف الرايون هو لث مُعاد التكوين لأن السيلولوز، خاصة القوامش الأصلي، يُفكك ثم يُعاد تشكيله. وهذا يُخلق من المادة الأصلية صيرت أشس وأمن وأسهل للشح. والرايون أنواع أهمها السكوز.

شاردونييه

عالم الكيمياء الفرنسي، الكونت هيلار شاردونييه (١٨٣٩-١٩٢٤)، ألياف القطن بمزيج من الكيماويات والكحول، ثم أعجمها في مسكة الألياف. فسخر الكحول تاريخاً ألياً براءة بذا كاتها شغ نوراً. فسُمت تلك الألياف الجديدة الرايون «أو حبر شاردونييه» الذي لاقى رواجاً شديداً في أوائل القرن العشرين.



الورق

تُغطّي الأشجار ثلث سطح الأرض تقريبًا، ويستخدم الكثير منها في صناعة الورق. فالتجذّعات التي تُشاهد في الخشب تبين اتجاه آلاف الألياف الدقيقة التي تُشكّلها الشجرة أثناء نموها لنقل السّغ في جذعها ولدعم ثقل أغصانها. في صناعة الورق تُفصل الألياف بعضها عن بعض، ثم تُضَمّ ثانية بشكل مُتّصّل لتتحوّل إلى طبّقات رقيقة. فانت حين تمزق طبّقة من الورق تلاحظ الألياف الدقيقة المتلاصقة لتتولّفها. إنّ إعادة التحريج تعوّد عن الأشجار التي تُقطع لتصنيع الورق وتحفظ هذا المورد الأولي المهم من النّفاذ.



بدايات الورق

بدأ صنع الورق من الخشب في الصين حوالي سنة ١٠٥ للميلاد باستخدام الباب شجر البت. ولعلّ الفكرة استُمدّت من مراقبة الزنايين تنبي أعشاشها من جذادات الخشب الدقيقة.

صنع الورق

يُصنع معظم الورق من أشجار الغابات ذات الخشب الرخو كالصنوبر والثلوب.

تُحوّل جذادات الخشب إلى عجينة الورق

تُقطع الجذوع إلى جذادات طول الواحدة منها ٢ سم وشكها ٥ سم.

تُقطع الأشجار وتقلّ جذوعها إلى مصانع الورق بواسطة الشاحنات والقطارات، أو بتطويقها في مجاري الأنهار.

تُغلّغ لغابات الورق إلى المصنع لإعادة تدويرها (وتصنيعها مجددًا).

إعادة تدوير الورق (وتصنيعه مجددًا) يمكن تخفيض عدد الأشجار التي تُقطع لإنتاج الورق والكميائيات والطاقة المستخدمة في صنعه بجمع الجرائد من المنازل، ولغابات الورق من المكاتب، والكترون من المصانع وإعادة تدويرها (أي تصنيعها مجددًا) لإنتاج المزيد من المنتجات الورقية.

تُغلّغ ألياف الورق المُصبّح وتُغسل بسكين لثاء مبرّجه خارج المكنة فيكتسب الورق نسبة ناعمة خفيفة.

تُضخّ الكرتون بطريقة مشابهة لصنع الورق.

المنتجات الورقية

تختلف أنواع الورق تبعًا لما تحتويه من ألياف؛ وما يُضاف إليها من كميائيات وطريقة معالجة عجينة الورق في مكنة التصنيع. هنالك نوعان من الألياف الخشبية، نوع رخيص من سحيق ألياف الخشب، وآخر أغلى ثمنًا تُصنّع أليافه كميائويًا.

لمزيد من المعلومات انظر

- الكربون ص ٤٠
- الحوامض ص ٦٨
- التكنولوجيا ص ١٠٠
- الأصباغ والخشب ص ١٠٢
- الألياف ص ١٠٧
- حقائق ومعلومات ص ٤٠٦

تُجفّف عجينة الورق تدريجيًا على شبكة سلكية.

يمتثل سائز اللباد الماء المتدفق في الورق.

هنالك أنواع عديدة من الورق تتفاوت حجمًا ومثانةً واستعمالًا. كما تُضاف الخشب والأصباغ لإنتاج مدى لا حد له من الألوان والأشكال.

تُزال الدحاريج الدوّارة الماء الزائد وتضغط الورق.

يُضغَط سطح الورق ويُغلّغ بمجموعة من الدحاريج الدوّارة.

يخرج الخشب في النهاية لغة من الورق.

الخَرَفِيَّات

تولَّفَت الخَرَفِيَّاتُ الكَثِيرَ ممَّا حوَّلنا من مختلف أنواع الأطباق والأقداح والأباريق إلى طوب المباني وعوازل الكِبَلات وبدائن الأسنان. وتُقسَم الخَرَفِيَّاتُ إلى فِئَتَيْن - تَشْمَلُ الأولى الموادَّ التي تُشكَّلُ قَبْلَ مُعالِجَتِها بالحرارة كما في الأواني الفخاريَّة والطوب. وتحوي الفئة الثانية الموادَّ التي تُشكَّلُ بَعْدَ مُعالِجَتِها بالحرارة كما في الرُّجَاج والإسْمُنْت.



طَبْنُ الخَرَّافِ

تُطَبَّنُ الأواني الفخاريَّة مُزِيَّجٌ من تَوَعِينٍ من الطين قِطْعًا الكاولين (أو القفل الصيني) الذي يُكسِبُ الفخاريَّات لِسَجَّتِها الناعمة، والطَبْنُ اللَّذَن الذي يُكسِبُها المِثَالَة.

استعمالُ الخَرَفِيَّات

الخَرَفِيَّاتُ موادُّ مُبَلَّغَةٌ قِصْفَةً تُصَنِّعُ بِطَبْنِ الطين الصلصالي. وقد استُخدِمَ هذا في صُنْعِ الأواني الفخاريَّة منذ آلاف السنين، وكان يُسَوَّى في مواجِد مَكشُوفَةٍ، أمَّا اليوم، فيُصَنِّعُ في أفرانٍ خاصَّة. ويجري حاليًّا تَطوِيرُ خَرَفِيَّاتٍ جَدِيدَةٍ لِلاستِعمالِ في مَخْرَاجات السَّيَّارات والطائرات، لأنَّها صامدة لدرجات الحرارة العالية جدًّا، وتدومُ طويلًا.



الطينُ
المجفَّف بالشارع
يفقدُ شَحْوَتَهُ المائي
ليُشكَّلَ بِهَيْئَةِ اسْتِعمالٍ.

جُزْئِيَّاتُ
الماء في الطين
تُفقدُ بِهَيْئَةِ اسْتِعمالٍ.

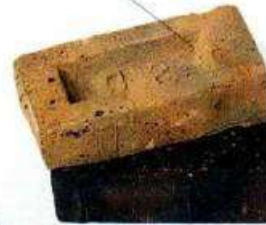
الرُّجَاجاتُ الصَّغِيرَةُ على
شِطَاتِ العِقدِ الفخاريَّة في
أيضًا عن الخَرَفِ.

الطوبُ المُنْبَتِجُ المقاومُ للتجوُّف
مادَّةٌ بِناءٍ مثاليَّةٌ لِمختلفِ المُنشآت.

في داخلِ الفِرْنِ

تُشكَّلُ الأواني الفخاريَّة رَقِيَّةً وتوضعُ في الفِرْنِ حتَّى تَصَلِّدَ. وفي أثناء السَّيْرِ تجري نفاذاتُ في الطين تَتَكَثَّرُ فيها بعضُ كِبَياتٍ، ثُمَّ تُعادُ تَرائِطُها مُجَلِّدًا لِتَكُونُ موادَّ آمِنَةٍ وأَقْوَى.

يُشَدُّ الإسْمُنْتُ كُسامرة
الضَّخَرِ بَعْضُها إلى بَعْضٍ
في مَزِيَّجٍ خَرَسانيٍّ.



الطينُ السَّامِيَّ في
أصْبَحَ التَّيَاتِ يَدْعُ الماءَ
بِتَشَدُّدٍ من التَّربةِ فيُطْفِئُ
جُذُورَ النَّبَةِ بارِدَةً.

صُنْعُ الإسْمُنْتِ

الصلصالُ والطباشيرُ
والماءُ هي المادَّةُ الأَوَّلِيَّةُ
لِصُنْعِ الإسْمُنْتِ.



الرُّجَاجُ مادَّةٌ صَلْبَةٌ
شَدَّادَةٌ تُصَنِّعُ من
السِّيلِكاتِ العَلَوِيَّةِ.
ويُصَنِّعُ تَشَكُّيلُ
الرُّجَاجِ في حالة
الإصْباحِ.



يُقدَّمُ الشَّرَابُ
في الكُؤُوفِ
خَرَفِيَّةٍ، لأنَّها
مُسيِّكةٌ لِلْماءِ.



سُطْحُ البِلَاطَةِ المُرْجَجِ
سُطْحُ التَّطْلِيفِ.



يُحْمَى الخَلِيطُ الطِّينِيُّ في
فِرْنٍ دَوَّارٍ طَوْلُهُ قُرابةً
١٨٢ مِترًا.



تُؤَدَّجُ المادَّةُ الأَوَّلِيَّةُ
خَلِيطًا طَبِينًا رَقِيًّا
القوامِ.



عمليةُ شَكِّ الإسْمُنْتِ

مَزِيَّجٌ من الرُّقْلِ
والخَصْبِ
يُضَافُ الإسْمُنْتُ إلى
الرُّقْلِ والخَصْبِ.

صُنْعُ الإسْمُنْتِ

في عَمَلِيَّةِ الصَّنْعِ، يُحْمَى الخَلِيطُ الطِّينِيُّ الرَقِيَّ القوامِ فيُخَوَّلُ مُحتَوَا الطَّباشيرِ إلى أكْسيدِ الكالسيومِ، الذي يَتَّحِدُ مع السِّيلِكاتِ والألومنيومِ في الصَّلصالِ مُكوِّنًا السِّيلِكا والألومينا (سِيلِكاتِ والألوميناتِ الكالسيومِ) الإسْمِنِيَّةَ. ثُمَّ تُطْعَمُ مَدْرَجاتُ الإسْمِنْتِ مع الجِيشِ لِمِيسِهِ من الشَّكِّ السَّريعِ، وتُجَهِّزُ لِاستِخدامِ التَّيَّارِينِ.

شَكُّ الإسْمُنْتِ

سِيلِكاتُ والألوميناتُ الكالسيومِ في
الإسْمِنْتِ تَبْلُورُ بِإِضافةِ الماءِ. وتَشكُلُ
البُورَاتِ في الفجواتِ بين الرُّقْلِ والخَصْبِ في
الخَرَسانةِ، فَحِطُّها بِها من قُلِّ جانبٍ مُكوِّنَةً
روابطَ مِيتَةٍ تُشَدُّ الإسْمِنْتُ بَعْضُهُ إلى بَعْضٍ.

لِلنَّائِجِ الأَخِيرِ: إسْمِنْتُ سَحِيقٍ

لِزِيدٍ من العُلُومَاتِ تُنظَرُ

تَغْيِراتُ الحالةِ من ٢٠
التَّرابِ الكِيمِياويِّ من ٢٨
الكِيمِياويَّةِ المُضْمِنَةِ من ٤١
الموادِّ من ٨١
الأصْباحُ والخَصْبُ من ١٠٢
الآليافُ من ١٠٧

تصميم المواد

كَمْ يَكُونُ الْعَيْشُ فِي بَيْتِكُمْ مُخْتَلِفًا وَعَسِيرًا لَوْ كَانَ كُلُّ مَا فِيهِ مَصْنُوعًا مِنْ مَادَّةٍ وَاحِدَةٍ كَالْقَوْلَادِ! المعروف أَنَّ الْبَيْتَ يَتَطَلَّبُ أَصْنَافًا مُعَدَّةً مُتَنَوِّعَةً مِنَ الْمَوَادِّ - فِإِطَارَاتُ النَوَافِذِ مَثَلًا، تُصْنَعُ مِنَ الْخَشَبِ الْمَتِينِ، بَيْنَمَا تُتَّخَذُ مَاطُورَاتُهَا مِنَ الْوَحْجِ لِإِنْفَاقِ الضَّوئية وَصَدِّ الْمَطَرِ. وَالْيَوْمَ، قَدْ يُسْتَبَدَّلُ بِالْخَشَبِ الْمَدَانُّ، كَمَا قَدْ تَرَجَّعَ النَوَافِذُ بِالْوَاحِ مُرَدُّوْجَةً لَمَنْعِ سُرُوبِ الْحَرَارَةِ. وَمَا فَتَى النَّاسُ يَبْحَثُونَ عَنْ مَوَادِّ جَدِيدَةٍ تَجْعَلُ سُبُلَ الْعَيْشِ أَيْسَرَ وَأَقْلَ تَكْلِفَةً. وَقَدْ يَتَضَمَّنُ هَذَا السَّعْيُ اسْتِخْدَامَ مَوَادِّ قَدِيمَةٍ بِأَسَالِيْبٍ جَدِيدَةٍ، أَوْ صَمَّ مَوَادِّ مُخْتَلَفَةٍ بَعْضُهَا إِلَى بَعْضٍ، أَوْ إِجْرَاءَ تَجَارِبٍ عَلَى الْكِيمَاوِيَّاتِ لِابْتِكَارِ مَوَادِّ جَدِيدَةٍ تَمَامًا. وَيَنْبَغِي إِخْضَاعُ كُلِّ مَادَّةٍ أَوْ تَوَلِيفَةٍ مَوَادِّ جَدِيدَةٍ لاختباراتٍ دَقِيقَةٍ شَامِلَةٍ لِلتَّكَاثُفِ مِنْ صِلَاحِيَّتِهَا.



لَدَانِ مُعَزَّزَةٌ بِالرَّجَاجِ

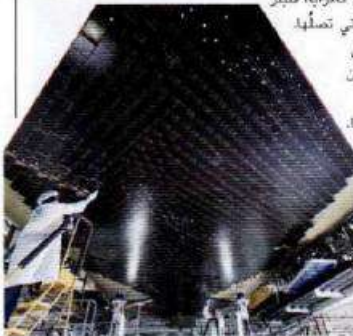
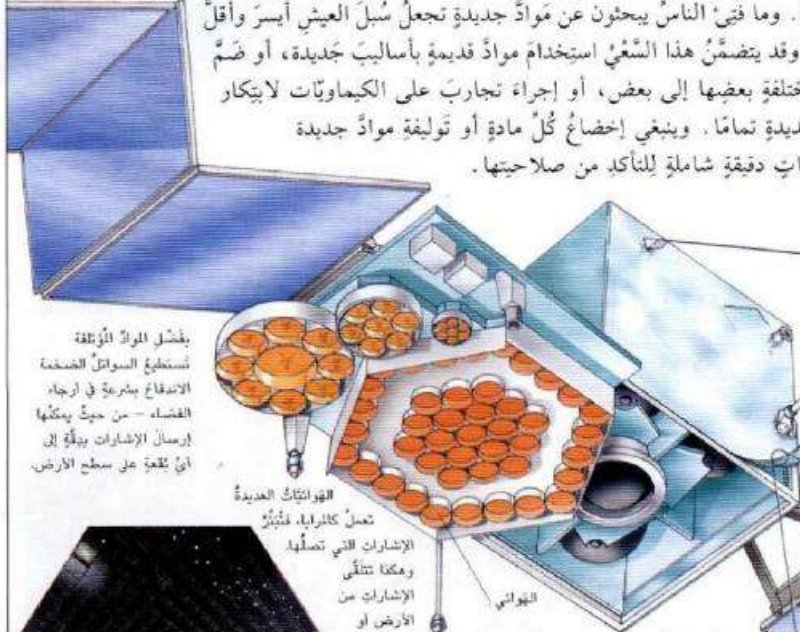
تُكْتَسِبُ الْمَدَانُّ قُوَّةً إِضَافِيَةً إِذَا عُزِّزَتْ بِالْأَلِفِافِ الرَّجَاجِيَّةِ، وَتُعْرَفُ حَسْبَ الرِّجَاجِ الْمُبْنَى. وَيُسْتَحْتَمُ هَذَا الرَّجَاجُ فِي بِنَاءِ الْفَوَارِثِ وَغَيْرِهَا مِنَ الْجَهَازَاتِ، وَهُوَ مِثْلُ عَلَى مَادَّةٍ مُوَلِّفَةٍ تَجْتَمِعُ فِيهَا مَادَّتَانِ شَالَتَيْنِ.

يَتَأَلَّفُ هِيْكَلُ الْمَسَائِلِ (الْقَمَرِ الصَّاعِدِ) مِنْ قَلْبٍ لَدَانِيٍّ أَوْ مَعْدَنِيٍّ لُخْرُوبِيٍّ الْبِنْيَةِ تُسَمِّقًا مِنَ الْجَانِبَيْنِ بِالْوَاحِ لَدَانِيَّةٍ مُعَزَّزَةٍ بِالْأَلِفِافِ كَرَبُونِيَّةٍ شَغْرَافٍ بِمُصَوِّقَاتٍ شَتِيَّةٍ.

تُعْمَلُ اللَّبْنَةُ الْعُظْمَانِيَّةُ عَلَى هَذَا الْجَنْبِ مِنَ الْخِشَاءِ الْغُرَافِيِّ.

لِجَسَاءِ غُرَافِيٍّ

تِلْكَ مَعْدَنِيٍّ (فَلَدَانِيٍّ) أَوْ قَلْبَانِيٍّ لُخْرُوبِيٍّ الْبِنْيَةِ



مَوَادُّ مُقَاوِمَةٌ لِلْحَرَارَةِ

تُسْتَعْمَلُ الْمَسَائِلُ الْخُفِيَّةُ الْفَلَدَانِيَّةُ (السُّرْمَتُ) الصَّمُودَةُ لِإِدْرَجَاتِ الْحَرَارَةِ الْعَالِيَةِ جَدًّا. وَمِنْ تِلْكَ الشَّبَاكِ تُصْنَعُ أَرِيَافُ الثَّرِيَّاتِ الْقَدَانِيَّةُ وَمَتَابِلُ الصَّوَارِيخِ الَّتِي تَرْتَفِعُ دَرَجَةً حَرَارَتِهَا أَرْفَاعًا مُدَوَّلًا أَثْنَاءَ الْعَمَلِ. وَتَتَوَلَّى الْمَكْرُوكُ الْفَضَائِيُّ بِأَلْفِ أَجْزٍ السُّرْمَتِ لِمَقَاوِمَةِ خَرَارَةِ الْإِحْيَاكِاتِ النَّاتِجَةِ خِلَالِ عَوْدَتِهِ إِلَى جَوْ الْأَرْضِ.



مَوَادُّ لِنَقَاطِ الْحَيَاةِ

مِنْ أَهَمِّ إِجْزَائَاتِ الْعَلْبِ الْحَلِيبِ، مَكَانَتُهُ تَعْوِضُ الْكَثِيرَ مِنْ أَجْزَاءِ الْجِسْمِ الْغَلِيظَةِ أَوْ الْمُعْقَلِيَّةِ بِدَائِلِ اصْطِفَاعِيَّةٍ. فَتُسْتَحْتَمُ الشَّبَاكِ الْفَلَدَانِيَّةُ فِي صَنْعِ صَفَائِحِ الْفَلْخِ، وَالْمُتَوَلِّفَاتِ الْقَلْبَانِيَّةِ الْمَدَانِيَّةِ فِي صَنْعِ مَفَاصِلِ الْخَوْصِ الْإِصْطِفَاعِيَّةِ، وَالْأَلِفِافِ النَّسِيجِيَّةِ فِي صَنْعِ الْأَرْمَةِ الْمُعْمُودَةِ. وَتُجْرِي حَالِيًا تَجَارِبٌ عَلَى الشُّلُوبِ الْإِصْطِفَاعِيَّةِ مِنَ الْمَدَانِّ الْأَلُومِينِيَّةِ.

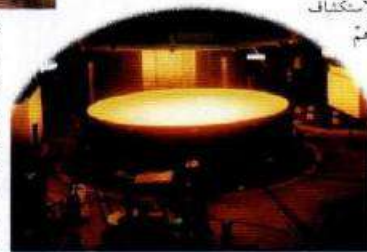
مَوَادُّ السَّوَاتِلِ

لِكَيْ تَحْتَمِلَ السَّوَاتِلُ ظُرُوفَ الْقَذْفِ وَالْإِثْلَاقِ الْقَاسِيَةِ إِلَى الْفَضَاءِ وَفِيهِ، يَنْبَغِي أَنْ تُثَبَّتَ مِنْ مَوَادِّ خَاصَّةٍ أَكْثَرُ مَرُونَةٍ وَمَتَانَةٍ مِنَ الْخَشَبِ أَوْ الْمَعْدَنِ. لِهَذَا تُصْنَعُ السَّوَاتِلُ مِنَ مَوَادِّ مُطَوَّرَةٍ خَاصَّةً فَذَلِكَ - نَحْفَاقَةُ لِنَسِيرِ الْإِثْلَاقِ مِنَ الْأَرْضِ، وَمَتِينَةٌ لِتَحْتَمِلَ الْإِجْهَادَاتِ وَالْإِثْلَاقَاتِ الَّتِي تُجَاوِزُ السَّوَاتِلَ فِي مَدَارَاتِهَا حَوْلَ الْأَرْضِ.



رَضْدُ النُّجُومِ

تُسْتَعْمَلُ التِّلْشُكْرِيَّاتُ الْعَمَلَاءَةُ لِكَشْفِ أَجْوَاءِ الْفَضَاءِ الرَّجِيبِ. وَمِنْ أَهَمِّ مُمُوزَاتِ التِّلْشُكْرِبِ الرَّاءَةِ الصَّخْمَةُ الْإِلَازِمَةُ لِنُكُوبِ مَوْرِدِ الْخِشَاءِ بِسَطْحِ عُلَمَاءِ التَّلْكَ وَرُؤْيَا مُعْطَشَةٍ. وَتُصْنَعُ أَمثالُ هَذِهِ الرَّاءَةِ مِنْ رُجَاجٍ لُخْرُوبِيٍّ مَتِينٍ لَا يَنْهَشُ بِغَلِّ الرَّاءَةِ كَمَا لَا يَنْتَازِرُ شَكْلُهُ بَتَغْيَرِ دَرَجَاتِ الْحَرَارَةِ.



لَمَزِيدٍ مِنَ الْعُلُومَاتِ الْخَطَرِ

خُصَّاصَةً الْمَادَّةُ ص ٢٢
الشَّبَاكِ ص ٨٨
الْأَلِفِافِ ص ١٠٧ - الْوَرَقِ ص ١٠٨
الْمَكْرُوكَاتِ ص ١٠٩
الرَّجَاجِ ص ١١٠
حَقَائِقُ وَمَعْلُومَاتُ ص ٤٠٦

التلوث الصناعي

التلوث هو النتيجة الطبيعية لاستعمالنا أنواعاً مختلفة من المواد التي تنبعث إلى المحيط الذي نعيش فيه ملوثات تُضر بالكائنات الحية وبمختلف البيئات والإنشاءات. حتى قرابة مئتي عام خلت ظل التلوث البيئي قليلاً ومحدوداً لأن عدد السكان كان أقل وكان استخدام الناس في غالبيتهم مقتصراً على المواد الطبيعية. فكانت فضلاتهم تتفكك وتتحلل بفعل ميكروبات التربة. أما اليوم فالمصانع والسيارات والكثير من المكاتب ومحطات القدرة تُشوه البيئة بملوثاتها، كما إن بعض نفاياتنا وفضلاتنا غير قابلة للتفكك، وهي تلوث اليابسة والماء والهواء. ويحاول خبراء الصناعة حالياً الحد من التلوث الذي تسببه الصناعات المختلفة.



طبقة الأوزون

المعرات الكربونية المهلجنة بالكلور والفلور والتي تُستخدم في المبرّدات ووسائل التبريد تُثقل طبقة الأوزون عندما تتسرب إلى أعالي الجو. ويجري حالياً استبدال ثاني أكسيد الكربون والغازات الهيدروكربونية المناسبة، التي لا تؤثر في طبقة الأوزون، بتلك الغازات المهلجنة.

يمكن تحقيق مكاسب ثلثي أكسيد الكبريت في الأديانة باستخدام وقود خال من الكبريت، أو بترش الصخر بالماء قبل أن يترك المبلّلة.

أشكال من التلوث

يتخذ التلوث أو التلويث الصناعي أشكالاً عديدة: غاصيراج المواد الأولية من الأرض يُثقل مواطن التلوث والحيوان ويركّز حفراً هائلة. وتؤثّر أكوام النفايات الصناعية الجامدة بدلاً لا تحلوا للناظرين. وقد تنتج أديانة المصانع حوامض في السحب ومطرًا حامضًا مضرًا بالنسبة أو تنتج مع غازات العوادم من وسائل النقل ناشرة الضحان (الضباب الدخاني) فوق المدن. وقد تحوي المياه المصروفة من المصانع فضلات تسمم الأحياء المائية. ولا تفسد نفع الزيت الصخية على صفحة مياه البحر عند تعرّض البواخر أو ناقلات الزيت للحوادث.

صورة مُضطّعة التلوين تُبين فقدان الحرارة في مبنى متعدد الطوابق.

لمزيد من المعلومات انظر

- الكبريت ص ٤٥
- الحمّات ص ٥٦
- كبرياء الهواء ص ٧٤
- مبناعة الكيمياء ص ٨٢
- العلائ الكيوي ص ٣٧٠
- حقائق ومعلومات ص ٤٠٦



تغطية المناظر المؤدية

تنتج المكاتب القريبة من المدن بالتقايات التي تُحرّن فوق ضفاف من البوليين للتحكم في تصريف المياه. أما الميناء الناتج عن غلّك التقايات كمنافذ فيضج في أنابيب ويُستخدم كوقود. وعندما يتسبب المكش، تُعكّس التقايات بالشراب وتعرّض بالنباتات المناسبة للخلق مواطن جديدة للحيوانات.

حسبماث الأديانة الصلبة يمكن إزالتها في الفاجين بواسطة مُرشح الكترولستاتي، حيث تُنتج المُستعمل على الجدران الداخلية للمبنة.

استخدام المبردين غير المرصص، يُثقل التلوث البيئة بالرماض.

حفظ الحرارة

إذا بُدّدت الحرارة في المباني، فينبغي تعويضها بتدفق كميات أكثر من الوقود، وهذا يكثف مالا ويسبب مزيداً من التلوث. ويمكن الكشف عن فقدان الطاقة الحرارية من نضج أو مبيد بصيرة بالأديانة تحت الحمراء، حيث تظهر على الصورة الساطعة الأكثر فقراً للحرارة باللون الأبيض. إن معالجة هذه المناطق باستخدام عوازل إضافية يُنقذ من فقد الحرارة.



إعادة تدوير المواد

تُستهلك مواد أولية أقل إذا أُعيد تدوير المواد في النفايات - وهكذا، تُصان المواد الأولية لاستخدامها في مراحل مستقبليّة، كما يُخفّض التلوث وتؤثّر الطاقة. فاستخدام المواد المُعادّة التدوير في صنع غلب الألومنيوم مثلاً، يُوفّر ٩٥ بالمئة من الطاقة ويخفّض أيضاً ٩٥ بالمئة من التلوث.

القوى والطاقة

كُلُّ ما يحدث، من يَريق البَرَق إلى شَدَّ شَريط الجِذاء، يَطلُب طاقةً؛ فَيُدُون الطاقة لا شيءَ يَستطيعُ العيشَ أو الحركة. الحيواناتُ تَستخدمُ الطاقةَ في السَّير والركض، والنباتاتُ تَستخدمُها في النَمو. الرِّيحُ بالطاقة تَهبُّ، والأمواجُ بِها تَموجُ عَبرَ المَحيط، والسَّيَّارةُ تَسيرُ بالطاقة المُخزَنة في وَقودها. لكنَّ كُلَّ هذه الأشياءِ ما كانت تَستطيعُ في غِيابِ قُوَى فاعِلة، فاستخدامُ الطاقة يَتلَوِي دَوماً على قُوَى بِشَكلٍ أو بآخر. فالقُوَى ضروريَّة لِبَدءِ حركة الأشياء، أو لِتَغيير نَمو حركتها، أو لِوقُفها عن الحركة. وبالقُوَى أيضًا تُفَتَّت الأشياءُ أو يُشَدُّ بعضها إلى بعض. فَيُدُون القُوَى والطاقة لا يُمكن أن يَحدثَ أيُّ شيءٍ في الكَوْنِ.



طاقة من الشَّمس

تُوفِّرُ الشَّمسُ مُعظمَ الطاقة التي نَحتاجُ إليها بالسَّوَد الذي نَنتِجُه. في ساعةٍ واحِدة يَصلُ الأرضُ من الطاقة الشمسيَّة أَكثَرُ ممَّا تَستهلكُه البَشرُ جَمعاً في سَنَةٍ كامِة. أمَّا البَياتُ، فَيَمدُّوا الشَّمسُ أَعلاه، فَتَحتاجُ الطاقةُ الشمسيَّة لِلمَمو، وهي تَختَزنُ بعضاً منها كطَاقة كَيميائيَّة. والحيوانُ الذي يَأْكُلُ تلك البَيات يَستخدمُ تلك الطاقة المُخزَنة.



القوى في المَباني

مُشَيِّدو الأبنية يَشدُّون في الجِسانَ ضروريَّة شَمودها للقُوَى الكَبرى التي قد تَعرَّضُ لها كَيلًا نَهار. فَيَهدِ السَقف، في إحدى مَخطَّاتِ مَطار جَدَّة بالمَملكة العربيَّة السَّعوديَّة، مَصدُوعٌ من رُجاجٍ لَيفي أَكثَرُ من الفَولاد، تَستَظِلُّه القُوَى المُشَتمِلَةُ بأنماطٍ مُرَيدة.



استخدامُ الرِّيح

يَتلَوِي رُكُوبُ الأمواج الشَّراعيُّ على استخدامِ القُوَى والطاقة بِبراعة. فَتَستخدمُ رَاكِبُو الأمواج طَاقَتَهُم الجَسيمة لِلتَحمُّمِ باللوح والقَفَر فوق الأمواج، بينما تُوفِّرُ طاقةُ الرِّيحِ القُوَّة التي تَدفَعُهُم قُدَّماً. وإذا تَجاوَزَت هذه القُوَّة حُدُودَها في أيِّ اتجاه يَختَلُّ توازنُ اللوح فيَظَلُّ بِراكِبِهِ. لِذلك يَبدُو رَاكِبُ الأمواج قُوَّةً حينَ اتِّجاه حُبوب الرِّيح مِنكَ من جَلفِ تَوافُرِهِ وإِلقاء الشَّراع مُتَعيِّباً.

تُؤثِّرُ القُوَى في كُلِّ شيءٍ حتَّى في الجَسيمة المُتَقلِّبة المَجهريَّة.

في الفَضاء
تَعملُ القُوَى والطاقة على بَطاقٍ واسعٍ في الفَضاء. فالنَجومُ تَسطَعُ بِما تَنتِجُه من طاقةٍ حراريَّةٍ وُضوئيَّة. ويبقى جُوفُ النَجم حاراً بِقُوَّة الجاذبيَّة - وهي القُوَّة ذاتُها التي تَجتذبُ الأجسامَ إلى الأرضِ.



أضواء الليل

الكَهرباءُ شَكلٌ من أَشكالِ الطاقة يُولَّدُ في مَخطَّاتٍ مُدَوِّرةٍ ضخمة، ويُظَلُّ بِالكَبَلاتِ عَبرَ مَساوِطٍ طَويَلة إلى البَنازل والمَكانِبِ والمَصانع. ويَكنَسُ رُؤُوفُ مَقَلَدِي تَحوِّلُ هذه الطاقة بِسُهلٍ إلى طاقةٍ حراريَّةٍ أو وُضوئيَّةٍ أو إلى قُوَّة ميكانيكيَّة.

القُوَى دُونَ الذَرِيَّة

تُؤثِّرُ القُوَى في الجَسيمة المُتَقلِّبة كما في الأجسامِ الضَّخمة. فالقُوَى المُؤثِّرة دَاجِلُ نَوى الذَراتِ هي أَشدُّ القُوَى، وهي القُوَى التي تَحرِّقُ طَاقَتُها في انفِجارٍ قَبيحٍ نوَوِيَّةٍ.

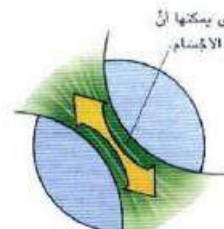
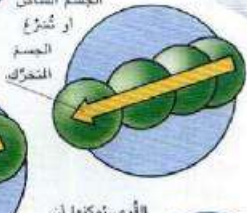
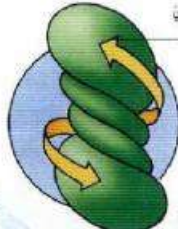
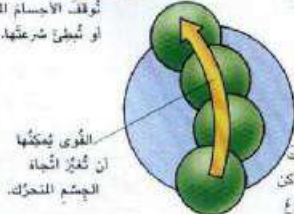
القوى

القوى في الطيران

تؤثر على الطائرة أثناء الطيران قوى أربع. فالمحرك يُولد قوة الدفع إلى الأمام، والجنحان يولدان قوة الرفع صاعدة، وقوة الجاذبية الأرضية تُلد الطائرة إلى أسفل، بينما تعيق مقاومة الهواء سَيْرَ الطائرة بقوة ردة الفعل الناتجة عن اندفاعها فيه.



تُحيط بنا القوى من كلِّ جانب؛ والقوة دفع أو شدُّ يؤثر في الجسم. فالرياح تبدل قوة حين نهُب، والجاذبية الأرضية قوة تجذب الأشياء نحو مركز الأرض فتكسبها أوزانها. والحيوانات والمكينات أيضًا تؤثر بقوى مختلفة. فعندما تثب جندبة من سطح ورقة نبات، تضغط ساقها بقوة صغيرة عليها. والمكينات تُستخدم لتوليد قوى ضخمة، فالمحرك النات يُولد قوة أكبر بملايين المرات من القوة التي تحدثها وتبّه الجندبة.

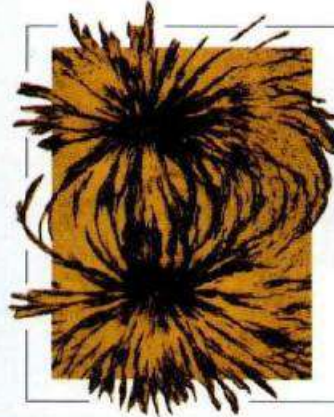


تأثيرات القوى

أربعة أشياء رئيسية قد تحدث إذا ما دفعت قوة جسمًا أو شدته. فالجسم الساكن قد يبدأ بالحركة، والجسم المتحرك قد تتغير سرعته أو يتغير اتجاهه، أو قد يتغير شكل الجسم أو حجمه بذلك. وكلما ازدادت القوة يزداد تأثيرها.

قوى الطبيعة

تغض أحوال الطقس تزلزل قوى عظيمة. فالاعاصير الدوامية قد تحدث دمارًا هائلًا والصخيم منها قد يلقط عاليًا في الجو كل ما يعترض طريقه، من سيارات وأبنية وأشجار ثم تستقر لتسقط على بُد مئات الأميال من مواقعها الأصلية. والاعاصير الدوامية الأكثر تدميرًا هو التسخّل عام ١٩٢٥ في الولايات المتحدة الأمريكية حيث قُتل مئآت الأشخاص ودمرت المباني وقُلبت السيارات وانقلعت الأشجار بعرض ٣٠٠ متر على مدى مساره الشاسع.



مَجَالَاتُ القُوَّة

مَجَالُ القُوَّة هو المنطقة التي يُشعر بتأثيرها فيها؛ وتزداد شدة المجال بالاقتراب من مصدر القوة، كمغناطيس مثلاً. فإذا تَرَتَّ برادة الحديد على صحيفة ورفي موضوعة فوق قضيب مغناطيسي، تَرَاهَا تتجمّع بموازاة خطوط القوة في المجال المغناطيسي. وتُبين هذه الخطوط نسق انتشار مجال القوة حول المغناطيس.

عبد السلام

في العام ١٩٧٩، أصبح العالم الباكستاني، عبد السلام، (المولود عام ١٩٢٦) أول شخص من بلاده يتأهل جائزة نوبل. كان عبد السلام يترقب في أن يتأهل وظيفة حكومية، لكن القدر أراد له غير ذلك إذ حصل عبد السلام على منحة لدراسة الفيزياء في جامعة كيمبردج، بإنجلترا. وهناك طور نظرية القوى الكهروإلكترومغناطيسية. وقد تثبت صحة آرائه في المختبر الأوروبي للأبحاث (سيرن)، بالقرب من جنيف، سويسرا، عام ١٩٧٣.



القوى الأساسية

القوى الأساسية هي الجاذبية والكهربائية والمغناطيسية ونوعان من القوة النووية هما الواحدة والقوية. وجميع ما يتأثر من القوى مشتمل بشكل أو بآخر من هذه القوى الأساسية. في العام ١٩٧٩، نال جائزة نوبل للفيزياء كل من شلدن جلاشو وستيفن واينبرغ وعبد السلام لمزجهم أن القوى المغناطيسية والكهربائية والنووية الواحدة هي في الحقيقة مظاهر لقوة واحدة هي القوة الكهروإلكترومغناطيسية. ويحاول العلماء حالياً بزمرة النظرية الموسعة العظمى (نوع) القائمة بوجود علاقة تربط بين الجاذبية والقوة النووية القوية وبين القوة الكهروإلكترومغناطيسية.

قوى التماس والالتصاق

تنتج بعض القوى فقط عندما يمس جسم جسم آخر، وتعرف هذه القوى بقوى التماس أو التماس. وهناك قوى أخرى تفعل أو تؤثر دونما تماس. فالإمغنطيس مثلاً، يستطيع جذب قطعة من الحديد دون أن يلمسها. وتعرف هذه القوى بقوى الالتصاق.



الكهربائية الشائكة في المسطرة تجعل قطع الخشب تتصاق الصغيرة تقف نحو المسطرة وتعلق بها.

القوى الكهربائية

تنتج البسطة الكهربائية بالكهربائية الساكنة إذا دُلكت بعض من الصوف أو الغائنة. وهذه الكهرباء تجعل البسطة تجذب قطعاً ورقية صغيرة نحوها بدون أن تلمسها.



الخطب بالقوة

التماس الجيد ضروري عندما يلعب كرة البليارد بغضاه. فقوة دفع العصا تسلط قوة تلامس الكرة فتسحبها. وإذا ارتطمت الكرة المتحركة بكرة أخرى ساكنة، فإن صدمة التماس تحرك الكرة الثانية.

القوة المرنة

في القفز العالي بالزانة (أو النصا الطويلة)، يستعين اللاعب بمرورية غصاه. فهو يثبت طرف الزانة في الأرض ثم يثني الطرف الآخر بقوة سحلاً وهو يقفز. ويعود استقامة الزانة تسحب بمرورتها قوة دفع على اللاعب تمنحه من القفز عالياً والتلاصق حاصلاً هنا طبعاً بين اللاعب وغصاه!

المزيد من المعلومات أنظر

- القوى والحركة ص ١٢٠
- مصادر الطاقة ص ١٣٤
- الطاقة النووية ص ١٣٦
- الكهربائية الشائكة ص ١٤٦
- المغناطيسية ص ١٥٤
- بنية الأرض ص ٢١٢
- الأعاصير الدوامية ص ٢٥٩

جَمْعُ الْقَوَى وَمَحْصَلَاتُهَا

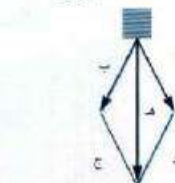
الكثير من الأجسام يؤثر فيها أكثر من قوة واحدة. فوزن البئخت مثلا، قوة تشده إلى أسفل فيما يدفعه الماء إلى أعلى بقوة معاوية تمنعه من الغرق. ونهب الريح على الأشعة فتدفع البئخت بقوة عبر الماء، لكن الماء يضاد حركة المركب بقوة تبطل سرعته. وتدعى النتيجة الإجمالية لتأثير قوتين أو أكثر في جسم ما محصلة تلك القوى. وهكذا تعرف محصلة قوتين بأنها القوة المفردة التي لها نفس تأثير القوتين معا. وجدير بالذكر أن القوى هي كميات موجهة؛ والكمية الموجهة ذات مقدار واتجاه يحددها.

المُحْصَلَة
لإيجاد محصلة قوى متعددة يوجب أخذ اتجاه ومقدار كل منها بالاعتبار. وعندما تسقط قوتان على الجسم وتميل إحداها عن الأخرى بزوايا معينة تقع المحصلة بين القوتين.



قوى الإبحار الشراعي

يسير البحارة مراكبهم الشراعية في الاتجاه الذي يريدونه بغض النظر عن اتجاه هبوب الريح. ذلك لأن هناك قوتين متضادتين لإنتاج محصلة تدفع المركب في الاتجاه المعين: القوة على الأشعة، وهي تعتد على اتجاه الريح وعلى موقع الأشعة، والقوة التي يتيئها صالب القاعدة وهي تمنع انحراف المركب جانبا.



المحسلة تتجه
الكتلة إلى الأمام.

متوازي القوى

إذا أثرت قوتان في جسم باتجاهين مختلفين، وبزوايا معينة بينهما، يمكننا إيجاد محصلتهما برسم متوازي أضلاع يمثل الضلعان (أ) و (ب) فه مقدار واتجاه القوتين. ثم تكمل المتوازي برسم الضلعين (ج) و (د) متوازيين لـ (أ) و (ب) على التوالي. حينئذ يمثل الضلع (هـ) مقدار واتجاه المحصلة.



عندما يجذب قضيبا المغناطيس الكريات الفولاذية بقوتين متساويتين ومتساويتين، تبقى الكريات ساكنة في مواضعها ولا تتحرك نحو أي من المغناطيسيتين.

القوى المتساوية المتضادة

إذا سلطت قوتان على جسم في اتجاهين متضادين لمحصليهما هي الفرق بينهما وتؤثر في اتجاه القوة الأكبر. وإذا كانت القوتان متساويتين، فإنهما تتعادلان - أي تعادل (إحداها الأخرى، وتكون المحصلة صفرًا، فلا يتحرك الجسم.

القوى المتساوية

عندما نشد القوى في اتجاه واحد فمحصلتها هي مجموعها. فإذا عجلت فاطرنا معًا على بحر قطار في الاتجاه نفسه، فإن قوتيهما متضادتان، وتكون المحصلة ضعف قوة الفاطرة الواحدة.

لزيد من المعلومات انظر

القوى ص ١١٤
القوى في الموائع ص ١٢٨
الضغط والغطس ص ١٢٩
الميكانيكية ص ١٥٤
حقائق ومعلومات ص ٤٠٨



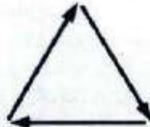
القوى المتوازنة



إذا انتفخ أحد جبال الخيمة، يخلو التوازن وتنهار الخيمة.

شد الجبال في الخيمة

عندما تُنصب الخيمة بشكل صحيح تُرسها جبالاً الشدودة من مختلف جوانبها، فلا تتعرض الجبال من كل جانب في الخيمة نشد في اتجاه مُضاد يُشد جبال الجانب الآخر، فتتوازن شدادات الخيمة من كافة الجوانب وتُرسها.



إذا كانت ثلاث قوى في حالة توازن، فإن رشدها بقياس نسبي يؤولف ثقلًا - ثقل في الأضلاع مقدار واتجاه القوى. وتكون جميع هذه الاتجاهات شوجدة في اتجاه عقارب الساعة أو عكسه.



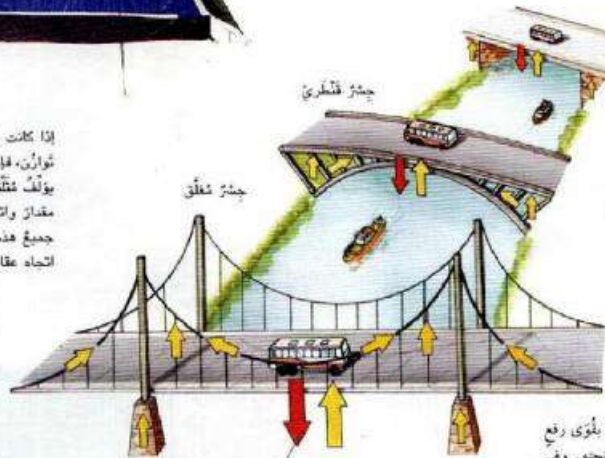
المنكث هو الأمن

الشكل المنكث هو الأمن كوحدة بناء فهو فريد في مقاومته للانفعال أو الزلزال والانهار تحت الضغط. لذا يُصمّم الكثير من المباني والجسور على أساس أشكال منكثية. إن الفطاعات المنكثية في القبة الزاوية أعلاه، تسمح ببنائها من الزجاج البني، التي هو، بخلاف الخرسانة، شفاف لإمواج اللاسلكية.

لمزيد من المعلومات أنظر

- تصميم المواد ص ١١١
- القوى ص ١١٤
- القوى والحركة ص ١٢٠
- الجابية ص ١٢٢
- قوى الدوران والتدوير ص ١٢٤
- الزاد ص ١٦٤

إذا سلطت قوة على جسم ولم يحدث شيء، فهذا يعني أن القوة المسطّة توازنها قوة أخرى. ففي لعبة شد الحبل مثلاً، قد يشد كل من الفريقين بجهد وقوة بالغين والحبل باقٍ في موضعه. ذلك لأن قوى الفريقين متعادلة؛ فهما يشدان في اتجاهين متضادين بقوى متساوية، بحيث يكون الناتج الإجمالي لقوى الفريقين محصلة صفرية. فنقول إن الحبل أو الجسم في حالة توازن. وحين تجلس أنت على كرسي، فإنك تضغط عليه إلى أسفل بقوة تعادل وزنك. وإذا لم يتفوّض الكرسي، فذلك لأنه يدفع إلى أعلى بقوة مساوية لوزنك.



الوزن الشاد إلى أسفل تواجه، قوى زعم إلى أعلى.

جسر عثماني

بناء الجسور

لبنى الجسور بمواصفات مُحَددة يُستطع حمل أوزانها من أوزان حركة المرور الكثيف عَبرها دون أن تنهار. فلا بُد أن توازن قوى الشد المتوقعة إلى أسفل بقوى الدفع إلى أعلى. أتت أنواع الجسور هو الجسر العنبري (الأقوى القوارض) الشدّية يبرح من كل طرف. أما في الجسر المشدّي فيُدغم الوزن بقوى دفع من الكتل فوقه كما من الأبراج تحته. وفي الجسر القنطري، تنقل إنشاءات القنطرة السفلية الوزن إلى الدعائم في طرفي.

القوى في الأبنية

يُصمّم مهندسو العمارة الأبنية بحيث تكون القوى المؤثرة على جدرانها وأساساتها متوازنة، وإلا تعرضت للإلتهار. ويُلاحظ أن الجدران الخارجية لكثير من كاتدرائيات العصور الوسطى مستدّة بدعائم زافرة تنتصت عالياً من الأرض لموازنة تلك الجدران في حمل وزني السقف الهائل. وفي الصورة السفلى بعض أكثر هذه الدعائم تعقيداً في كاتدرائية لمان، بفرنسا!



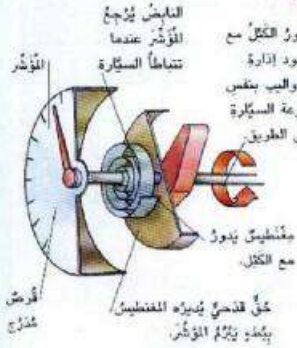
خمل الجمل

ثم يسكن القبل من خمل جذع الشجرة يعني أن برقه شاقولاً بقوة شد إلى أعلى تزيد قليلاً على وزن الجمل أي القوة التي تشده سفلاً. فالقوتان المتضادتان متعادلتان إذا كانتا متساويتين ومتساويتين.

السرعة

السرعة النسبية

السرعة النسبية لجسمين متحركين هي السرعة التي يبدو أن أحدهما يتحرك فيها عندما يُرصد من الجسم الآخر. فالسرعة النسبية لسيارتين متحركتين بالسرعة نفسها في الاتجاه نفسه تساوي صفراً.



عَدَّادُ السَّيْرَةِ
يُقيسُ عَدَّادُ السَّيْرَةِ فِي السَّيَّارَةِ السَّيْرَةَ الْآتِيَّةَ - أَيِ السَّيْرَةَ الَّتِي تَسِيرُ بِهَا السَّيَّارَةُ فِي تِلْكَ الْمَحَلَّةِ. وَيُحَادِثُ عَدَّادُ السَّيْرَةِ بِوَابِعَةِ كَثَلٍ مُتَغَيِّرٍ بِعَمُودِ إِقَارَةِ الدَّوَالِبِ.

عندما نقول إنَّ سيارَةً تَسِيرُ بِسُرْعَةٍ ٥٠ كم في السَّاعَةِ فَذَلِكَ يَمْنِي أَنَّ السَّيَّارَةَ تَسْتَعْرِقُ سَاعَةً مِنَ الْوَقْتِ لِتَقْطَعَ مَسَافَةً ٥٠ كم. وَهَذَا صَحِيحٌ فَقَطْ إِذَا كَانَتِ السَّيَّارَةُ تَسِيرُ بِسُرْعَةٍ ثَابِتَةٍ - أَيِ بِالسَّرْعَةِ نَفْسِهَا دُونَ تَغْيِيرٍ. لَكِنِ السَّيَّارَةُ فِي رِحْلَةٍ حَقِيقِيَّةٍ تُبْطِئُ أحياناً، وتُسْرِعُ أحياناً أُخْرَى؛ لِذَا فَمِنْ الْمُفِيدِ احْتِسَابُ مُعَدَّلِ السَّرْعَةِ. فَإِذَا قُطِعَتِ السَّيَّارَةُ ٢٠٠ كم فِي سَاعَتَيْنِ، عِنْدَئِذٍ يَكُونُ مُعَدَّلُ سُرْعَتِهَا ١٠٠ كم فِي السَّاعَةِ - أَيِ الْمَسَافَةِ الْمَقْطُوعَةِ مَقْسُومَةً عَلَى الزَّمَنِ. السَّرْعَةُ، عِلْمِيًّا، لَا اتِّجَاهٌ مُحَدَّدٌ لَهَا، لِذَا فِيهِ كَمِّيَّةٌ لِمُوجَّهَتِهَا. أَمَّا السَّرْعَةُ فِي اتِّجَاوٍ مُحَدَّدٍ، فَتُعْرَفُ بِالسَّرْعَةِ الْإِتْجَاهِيَّةِ وَهِيَ كَمِّيَّةٌ مُوجَّهَةٌ.

أشجع القطارات السريعة - ٥١٥ كم/سا

طائرة مقاتلة - ٢٥٢٩ كم/سا

سيارة السباق فُورمولا ١ - حافلة الرقم القياسي للسرعة الأرضية - ١٠١٩ كم/سا

سرعات مختلفة

يُسَرِّي الضَّوُّ بِسُرْعَةٍ ٣٠٠ ألف كم في الثانية، وَيَسِيرُ الْكَسَلَانُ، وَهُوَ مِنْ حَيَوَانَاتِ أَمْرِيكَا الْإِسْتَوَائِيَّةِ، بِسُرْعَةٍ لَا تَتَجَاوَزُ ١٢٠ مِثْرًا فِي السَّاعَةِ حَتَّى إِنَّهُ لَمِنْ الصَّعْبِ أَنْ تَرَاهُ وَهُوَ يَتَحَرَّكُ فَعَلًا. وَلِلْمُقَارَةِ إِلَيْكَ السَّرْعَاتِ الْمَخْتَلِفَةَ لِبَعْضِ الْأَشْيَاءِ:

دُورَقِي سِبَاقِي آي - ١٦٦ كم/سا

سيارة رياضية - ٢٢٥ كم/سا

فهد - ٩٦ كم/سا

إنسان - ٢٦ كم/سا

أرنب - ٤٠ كم/سا

خارزون - ٠.٠٥ كم/سا

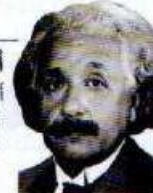
توقفت الإنهاء

فِي نِهَآيَةِ السَّيَاقِ، يَمُرُّ الرِّبَاضِيُونُ أَمَامَ مُصَوِّرَةٍ فُوتُوغَرَفِيَّةٍ تَلْقُظُ صُورَهُمْ، بِطَوَائِفِ فِتْرَةِ الْوَصُولِ، مُوقَّةً بِسَاعَةٍ حَاسُوبِيَّةٍ مَقْشُوقَةٍ لِجُزْءٍ مِنْ أَلْفٍ مِنَ الثَّانِيَةِ. وَبَعْدَ التَّظْهِيرِ، تُبَيِّنُ الصُّورَةُ الْفَائِزَ فِي السَّيَاقِ وَالْوَقْتَ الَّذِي سَجَّلَهُ.



ألبرت أينشتاين

أَلْبِرْتْ أَيْنْشْتَيْن (١٨٧٩-١٩٥٥) أَحَدُ أَكْظَمِ الْعُلَمَاءِ عَلَى مَرِّ الْعُصُورِ وُلِدَ فِي أَلْمَانِيَا، وَهُوَ صَاحِبُ نَظَرِيَّةِ النَّسَبِيَّةِ الْمَشْهُورَةِ. أَصْبَحَ أَسْنَادًا



لِلْفِيزِيَا فِي جَامِعَةِ بَرَلِينِ، وَنَالَ جَائِزَةَ نُوبَلٍ لِلْفِيزِيَا فِي عَامِ ١٩٢١. تَرَكَ أَيْنْشْتَيْنُ أَلْمَانِيَا وَاسْتَقَرَّ فِي الْوِلَايَاتِ الْمُتَّحِدَةِ الْأَمْرِيكِيَّةِ. وَتُعْتَبَرُ نَظَرِيَّتَاهُ فِي النَّسَبِيَّةِ الْخَاصَّةِ وَالْعَامَّةِ أَسَاسَ أَفْكَارِنَا عَنِ الْكَوْنِ.

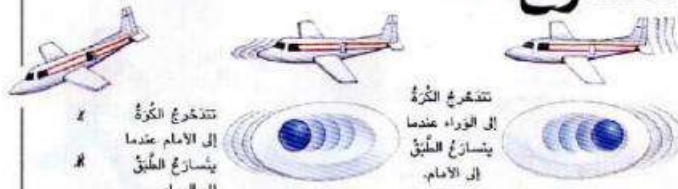
النظرية النسبية

عَامَ ١٩٠٥، نَشَرَ أَيْنْشْتَيْنُ نَظَرِيَّةَ النَّسَبِيَّةِ، الَّتِي تُنْظَرُ بِأَنَّ مَرُورَ الزَّمَنِ يُدَوَّرُ بِطَرِيقَةٍ عَلَى جَسْمٍ يَسِيرُ بِسُرْعَةٍ تَقَارِبُ سُرْعَةَ الضَّوِّ. وَأَنَّ لَا شَيْءَ فِي الْكَوْنِ يَسْتَطِيعُ أَنْ يَسِيرَ أَسْرَعَ مِنَ الضَّوِّ. فَالسَّاعَةُ فِي قِطَارٍ بِنَظَرٍ بِسُرْعَةٍ تَقَارِبُ سُرْعَةَ الضَّوِّ، تَبْدُو بِطَرِيقَةٍ الْحَرَكَةِ لِشَخْصٍ خَارِجٍ. وَقَدْ اكْتَشَفَ أَيْنْشْتَيْنُ أَيْضًا أَنَّ الْمَادَّةَ يُمْكِنُ أَنْ تُحَوَّلَ إِلَى طَاقَةٍ؛ وَهَذَا بِالْفَعْلِ هُوَ مَصْدَرُ الطَّاقَةِ فِي اتِّجَاوِيٍّ ذَرَوِيٍّ أَوْ فِي تَغَايَلِيٍّ ذَرَوِيٍّ.

لمزيد من المعلومات انظر

- شُعاع الذَّوْنِ وَتَحْصِيْلَاتُهَا ص ١١٦
- التَّسَارُعُ ص ١١٩
- الطَّاقَةُ النَّوَوِيَّةُ ص ١٣٦
- الضَّوُّ ص ١٩٠
- التَّضْيُورُ الْفُوتُوغَرَفِي ص ٢٠٦
- قُوَّةُ حَيَاةِ النُّجُومِ ص ٢٨٠
- الْحَرَكَةُ ص ٣٥٦

التَّسَارُعُ



عندما تزايدت سرعة السيارة، يُقال إنها تتسارع. وإذا كنت مسافراً في سيارة وتسارعت فجأة فإنك ترتد في مقعدك إلى الوراء. تتسارع السيارة عندما يضغط السائق دواسَة المُعجل بقدمه؛ وبازدياد ضغطه، يزداد تسارعها. التسارع قياسٌ لمقدار تزايد السرعة، فإذا تناقصت السرعة يكون التسارع سلبياً، ويُعرف عندئذٍ بالتقاصر. ويحدث التسارع والتقاصر عندما تُسلط قوة غير موازية على جسم متحرك في اتجاه مساره.

تطبيقات على الشارع

يَسْتَعِدُّ جَهَازُ الطَّيْرَانِ الْاَوْتَمَاتِي قَادَةَ الطَّائِرَاتِ الْحَبِيئَةِ فِي قِبَادَةِ الطَّائِرَاتِهِمْ. وَيَقْسَمُ هَذَا الْجَهَازُ مِقْيَاسَ تَسَارُعٍ يَنْتَشِشُ التَّغْيِيرَ الْحَاصِلَ فِي شَرْعَةِ الطَّائِرَةِ - عُمُودِيٍّ أَوْ أَفْقِيٍّ - فَإِذَا تَسَارَعَتِ الطَّائِرَةُ فِي التَّحَرُّكِ، تَنَاقُصُ جُزْءٌ مِمَّا يَمِيزُ التَّسَارُعَ فِي الْاِجْعَادِ الْمُنَاقُصِ - إِذَا حُدِّثَ كَتَرُهُ فِي قَلْبٍ - يَكْتَفِئُ حَاسِبُوتُ هَذَا التَّحَرُّكِ وَيُعِيدُ الطَّائِرَةَ إِلَى مَسَارِعِهَا الْمَحْدَدَةِ.

السُّرْعَةُ النَّهَائِيَّةُ

كل جسم ساكن، كالغواصة الجوفية، يتسارع أثناء السقوط لأن جاذبية الأرض تسرع كافة الأجسام. لاسفافة بحريته بمعدّل ثابت مقداره ٩.٨ م/ث^٢ في الثانية في الثانية. ٩.٨ م/ث^٢ تزداد سرعة الجسم الساقط ٩.٨ م/ث^٢ في الثانية كلّ ثانية. لكن الجسم لا يمكنه السقوط فعلاً بحريته، لأن الإحكاك يبطئ من الهواء (أي مقاومة الهواء) يؤثر سرعه تزداد مقاومة الهواء. كلما ازدادت سرعة الجسم تسارع. وعندما تعادل مقاومة الهواء قوة الجاذبية يتوقف التسارع ويتناقص حتى يسقط الجسم بسرعة ثابتة تدعى السرعة النهائية.



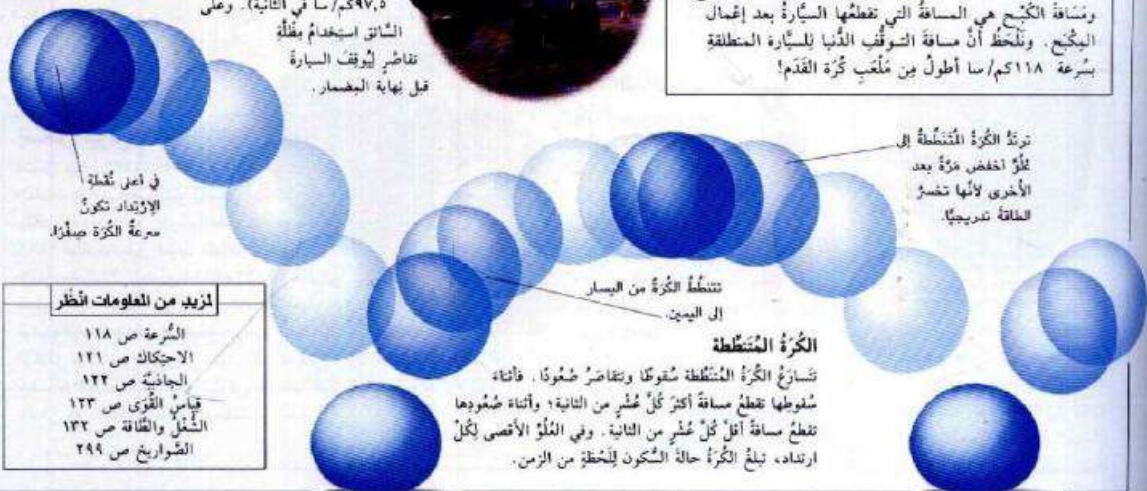
مِيقَاتُ الشَّارِعِ

يُخْبِتُ السَّائِقُ بِمَشْرُوعَةٍ تَزِيدُ السَّيْرَةَ عَلَى الْوَقْتِ الْأَزْمَ لِتُلَوِّغَ تِلْكَ السَّيْرَةَ. وَتَقْدَارُ وَخْدَتُهَا مُعْتَبَرَةٌ كَالْكَالُومِتْرِ فِي السَّاعَةِ فِي الثَّانِيَةِ مَثَلًا. فَمَنْ سَبَقَ السَّائِقُ مَثَلًا، قَدْ تَسَارَعَ الْمُبَارَاةُ مِنْ صِفْرِ إِلَى ٤٧٦/كَم/سَا فِي ٨,٨ ثَانِيَةٍ (أَيَّ ٨٨,٥/كَم/سَا فِي الثَّانِيَةِ). وَعَلَى السَّائِقِ اسْتِخْدَامُ يَقْدَرٍ أَضْرَ يُؤَيِّقُ السَّيْرَةَ نِهَاجِ الْمَضْمَارِ.



مَدَى مَسَافَاتِ التَّوَقُّفِ

من ضمانات السلامة في السيارات قدرتها دوماً على الشارع أو التقاصر بسرعة. والمكايح الجيدة ضرورية بنوع خاص، لأنه بزيادة سرعة السيارة، وزيادة طولها، تزداد صعوبة إيقافها. ويُنظر أعلام مسافات التوقف الدنيا للسيارة منسقة في حالة توقف طارئ - علماً أن مسافة التفكير في المسافة التي تقطعها السيارة قبل أن يبعد تفكير السائق فعلاً إلى إعمال المكبح، ومنسقة التخرج في المسافة التي تقطعها السيارة بعد إعمال المكبح. ونلاحظ أن مسافة التوقف الدنيا للسيارة المتحركة بسرعة ١١٨ كم/سا أطول من ملعب كرة القدم!



الْكُرَّةُ الْمُتَنَطِّلَةُ

تَسَارِعُ الْكُرَّةُ الْمُنْتَظَّةُ سُوقًا وَتَقْصُرُ ضِعُودًا، فَأَتَانَهُ
 ضِعُودُهَا فَتَقْطَعُ مَسَافَةً أَكْثَرَ كُلِّ عَشْرِ مِنَ الثَّانِيَةِ؛ وَأَتَانَهُ ضِعُودُهَا
 فَتَقْطَعُ مَسَافَةً أَقَلَّ كُلِّ عَشْرِ مِنَ الثَّانِيَةِ. وَفِي الْمَلُوكِ الْأَقْصَى يُكَلِّ
 تَبَادُلًا، تَبْلُغُ الْكُرَّةُ حَالَةَ السُّكُونِ لِلْحِظَّةِ مِنَ الزَّمَنِ.

لمزيد من المعلومات انظر

السُّرْعَة ص ١١٨
الاحْتِكَاك ص ١٢١
الجاذِبِيَّة ص ١٢٢
قِيَّاسُ الْقُوَى ص ١٢٣
شَغْلُ وَالطَّاقَة ص ١٣٢
الصَّوَابِيخ ص ٢٩٩

القوى والحركة



في الهواء

إذا رميت كرة بقوة، فإنها في الوقت نفسه تسير فملاً في اتجاهين: إلى الأمام بسرعة ثابتة نوعاً، وإلى أسفل بسبب الجاذبية الأرضية. والمسار الذي تتجده الكرة هو حصلة الحركتين.



القصور الذاتي (العطالة)

يدفع فريق الزلج زلاجه بشدة ليبدأ تحركها، ثم يتابع الدفع ليرايده سرعتها. إن زلجة الزلاجة لمقاومة وضعها السكون أو الحركي تدعى العطالة أو القصور الذاتي. والأجسام جميعها ذات قصور ذاتي يزداد بزيادة كتلتها.

تتأثر عضلات ساقتي الضفدع بقوة تدفعه في الهواء.

يبقى الضفدع ساكناً ما لم تؤثر فيه قوة غير عوارضة.



القوة التي تدفع الضفدع شتعة في الهواء ترفلها قوة رد فعل مساوية ومضادة تدفع ورقة النيلوفر (زنبق الماء) لؤولة.



قانون نيوتن الثالث

يشع قانون نيوتن الثالث على أن لكل فعل رد فعل مساو له في المقدار ومضاد له في الاتجاه. فانت حين تدفع أو تجر جسمًا ما، فالجسم بدوره يدفعك أو يجرك بالمقدار نفسه.

الطريقة الفعالة لالتقاط الكرة هي ان ترتد معها زوجاً بحيث يذووم الارتداد فترة أطول فتقل القوة.



كمية التحرك

تُحسب كمية التحرك كميّة تحرك ثانية بظل مُحتفظاً بها ما لم تؤثر فيه قوة. فليكن ثلث قطرة ثلثه متجهة تحرك، عليك أن تدلّ قوة تفسد كميّة تحركها وتوقفها. لكن الكرة عند ارتطامها بيدك، تبدل بدورها قوة تغير كميّة تحرك ذلك. وكميّة التحرك التي تكتسبها تلك شاي كميّة التحرك التي نخسرها الكرة. ويزداد كميّة التحرك بازدياد كتلة الجسم وسرعته.

قانون نيوتن الثاني

يشع قانون نيوتن الثاني على أنه إذا سلطت قوة على جسم فإن الجسم قد يبدأ بالتحرك أو يتسارع أو يتأخر (يتباطأ) أو يغير اتجاهه، ويتناسب تغير كميّة الحركة مع القوة ويتخذ اتجاهها.



قانون نيوتن الأول

الضفدع الغاف من ورقة النيلوفر الطافية يوضع عليها قوانين الحركة لنيوتن. القانون الأول يشع على أن الجسم بظل في حالة سكون أو حركة مستقيمة في خط مستقيم، ما لم تؤثر فيه قوة تُغير وضعه.

إسحق نيوتن

إسحق نيوتن (١٦٤٢-١٧٢٧)، أحد أعظم العلماء على مرّ العصور، وُلد في لينكولنشاير، بإنكلترا. وقد أرسى إلى نيابة كيمبردج عام ١٦٦١، لكنه حين ضرب الطاعون مدينة كيمبردج، جلال العاقين ١٦٦٥-١٦٦٦، عاد إلى مسقط رأيه حيث حقق أهم اكتشافاته، فصاغ قوانين الحركة المعروفة باسمه، واخترع حساب التفاضل والتفاضل لكي يعبّر عنها. كما أنه (في قانون الجاذبية العام) شرح كيف أن الجاذبية تبقى الكواكب في مداراتها حول الشمس. وقد كُرم نيوتن بالدين مع المشاهير في دير وستمنستر بلندن.

لمزيد من المعلومات انظر

- القوى ص ١١٤
- التسارع ص ١١٩
- الجاذبية ص ١٢٢
- الشحركات ص ١٢٣
- الشحري ص ٢٩٠
- النظام الشمسي ص ٢٨٣
- الزيمات ص ٣٢٨

الاحتكاك

من الصعب أن تجرَّ جملًا ثقيلًا فوق سطح خشن؛ لأنَّ قوَّة الاحتكاك بين السطحين تقاوم ذلك. السطحان الأملسان تمامًا لا يحدث بينهما احتكاك، لكنَّ هذا لا يوجد في الواقع. فالاحتكاك يحصل بين أيَّ سطحين يتزلُّ أحدهما على الآخر لأنَّ القطع الخشنة في سطحيهما، مهما كانت دقيقة، تعلق فيما بينها. وترداد قوَّة الاحتكاك كلما ازدادت خشونة السطحين. الاحتكاك يجعل جرَّ الأثقال الكبيرة صعبًا. ويُسبِّب الاحتكاك المتواصل الحثَّ حتى في المعادن والفلزات. ولكنَّ لاحتكاك فوائده أيضًا، فبدونه يستمرُّ كلُّ شيء بالانزلاق إلى ما لا نهاية؛ ولن تستطيع أيدينا قبض الأشياء ولن نتمكن من المشي إذ سنزلق كالمتزلجين عند أوَّل خطوة نقوم بها.

مقاومة الهواء

عندما يتدفق جسم غير الهواء، ترتطم به جزيئات الهواء مُحدِّدة احتكاكًا تُسمُّيه مقاومة الهواء. وهذه المقاومة تتعاظم بازدياد سرعة الجسم. الأشياء تُسحَرُّ بالاحتكاك، كما يحدث للشهب والنيازك التي تحترق أو تنفجَّت عند جُرَّها في الأرض. بيَّنة الاحتكاك.



القوَّة انسيابية الشكل قدَّر الإمكان.

يقلِّص المقوى شغلين يماثي خشنة لزيادة الاحتكاك وتشديد قبضة يدي الرَّاكِب عليهما.

يُضَيِّق إطارا الدَّولابَّين بالطريق بفحص الاحتكاك؛ كما يستغنى عن تزيين فدايهما للماء بالإفلات من تحتها، فلا ينزلان بتولُّد ماء على الطريق. يخفَّف الاحتكاك.

يسري الزُّرْبُ إلى داخل نُقْره السطوح الخشنة.



تقليل الاحتكاك

يُسبِّب الاحتكاك تأكل أجزاء المكينات بالحث، لكنَّهُ يُخَفِّض كثيرًا باستخدام محامل كُرَاتٍ مُزَلِّقة أو مُغطاة بالزُّيت. وتُستَعملُ محاملُ الكُرَاتِيات بأنَّها تدخُر بعضها على بعض بدل الشَّب أو الحُر.

لمزيد من المعلومات انظر

- التأثير ص ١١٩
- قياس القوى ص ١٢٣
- المكينات ص ١٣٠
- المحركات ص ١٤٣
- الثقلات والتأثير ص ٢٩٥

يتمسك راكِب الدراجة بجسمه إلى الأمام مُتَّخِذًا شكلًا انسيابيًّا شبيهًا لتقليل مقاومة الهواء.

تضغط لِيَتَا (نُفْثَا) المُنْخَر على جدار الدَّولاب فتُبدِّل حركته بالاحتكاك.

الاحتكاك في كُلِّ مكان

تؤثِّر قوَّة الاحتكاك في عدَّة أماكن في الدراجة. فالاحتكاك في بعض الأجزاء كَلِيَّات المكين وجداري الدَّولابَّين مُهمٌّ وضروريٌّ. بينما في أجزاء أخرى كالمتشاشات، فُهمُّنا أن يكون الاحتكاك في حدوده الدنيا.



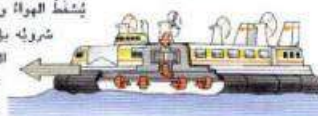
شطوط التَّواسُطِ الخشنة والشديدة الاحتكاك تمنع قدَمي الدراج من الانزلاق. الزُّرْبُ المُتَشَاشَاتِ والشَّاشَاتِ (لتقليل الاحتكاك).

كريستوفر كُكريل



المُهندسُ البريطانيُّ، كريستوفر كُكريل (المولود عام ١٩١٠) اخترع الخوَّامة عام ١٩٥٥. وكان عماد فكرته استخدام نوافير تنفث الهواء إلى أسفل بقوَّة عظيمة ترفع المركب فوق سطح الماء أو اليابس السَّهل فيسبب دون احتكاك بهما. وحين أنبأ كُكريل الحكومة البريطانية باختراعه أهتمَّ المسؤولون بالأمر واعتبروه بالغ المُرتبة. لكنَّه لاحقًا، أعطى الإذن بتصنيع المركب الجديد؛ فكان أن أُنْزِلَتْ إلى البحر أوَّلُ خوَّامة كبيرة عام ١٩٦٩.

يُشغِّلُ الهواء ويُنفثُ بقوَّة تحت الخوَّامة، ويُثبِّتُ شروبه بآبار مروحيَّة حول بدن المركبة. فتُحَلِّق الخوَّامة فوق مَسَدٍّ هوائيَّة تَقَلُّ الاحتكاك بينما تدفعها مراوح الدَّسِر إلى الأمام.



الشكل الانسيابي في الطبيعة

تُعاي الأجسام البشريَّة في الماء الاحتكاك أيضًا، وهو ما يُعرف بمقاومة الماء. فالطائر العاطش لا يقاط شمسًا، برُم جناحيه إلى الوراء مُتَّخِذًا شكلًا انسيابيًّا. والمعروف أن غالِيَّة الأسماك ذات أشكال شبيهة انسيابيَّة تُيسِّر حركتها في الماء.

الجاذبية



على الأرض

على القمر

الكتلة والوزن

الكتلة والوزن شيان مختلفان. فكتلة الجسم هي كمية المادة الداخلة في تركيبه وهي ثابتة، بينما وزنه هو قوة الجاذبية، على كتلته، وهي متغيرة. فكتلة وزن كومة من الفريز على سطح القمر هو شمس وزنها على سطح الأرض، لأن جاذبية القمر شمس جاذبية الأرض.

إذا وقع منك شيء فإنه يسقط نحو الأرض، والقوة التي تسبب ذلك هي جاذبية الأرض. والجاذبية ليست مقصورة على الأرض، فجميع الأجسام تجذب بعضها جذباً متبادلاً. القمر له جاذبيته والشمس كذلك - وجاذبية الشمس هي التي تبقى الكواكب في المدارات حولها. قانون الجاذبية لينوتن ينص على أن قوة التجاذب بين جسمين تتناسب طردياً مع حاصل ضرب كتلتيهما وعكسياً مع مربع المسافة بين مركزيهما.

مركز الثقل

مركز ثقل الجسم هو النقطة التي يبدو أن تأثير الجاذبية، أو كابل وزن الجسم، مركّز فيها. ويمكن موازنة الجسم بتركيزه مباشرة في خط مساوٍ لمركز ثقله. وتكون الموازنة الأسهل إذا كان مركز ثقل الجسم خفيفاً.



مركز الثقل

هذه العبوة مركّزة على رأس الشوكة، وهي متوازنة لأن الشوكتين الثقيلتين المتوازيتين الدولفين دولها، جعلنا وزن كابل المجموعة، ومركز الثقل، خفيفاً أكثر إلى أسفل، مباشرة تحت نقطة الارتكاز.



مركز الثقل

٢. غلق الجسم وخيط الشاقول من نقطة أخرى على الجسم؛ وارسم بيئاً خطاً في موقع خيط الشاقول. فيكون مركز الثقل في نقطة تقاطع الشقين.

١. غلق الجسم وخيط الشاقول معاً من النقطة نفسها، ارسم خطاً في موقع خيط الشاقول.



خيط الشاقول

تعيين مركز الثقل

لتعيين مركز الثقل لجسم، مستطوح، كهذه الطائرة الورقية، أمر سهل. غلق الجسم وخيط الشاقول معاً وتركهما يتزحجان بحرية. عندما يتسكان، يكون مركز الثقل تحت نقطة التعليق مباشرة في نقطة ما على خيط الشاقول. كرر العملية بتعليق الجسم وخيط الشاقول من نقطة أخرى، فيكون مركز الثقل حيث يتقاطع الخيطان.



المقود المرن (المرجون) يذوق حول مركز ثقله.

المقود المرن (المرجون)

يلغ مركز الثقل في بعض الأجسام، كالمقود المرجون خارج الجسم. ويستب شكله، لا يمكن موازنة المرجون بتركيزه على أي نقطة مفردة في جانبه المستطوح. لكن، على خرقه، يمكن موازنه إذا وُكّر في نقطة متفرجة.



القمر على سطح القمر

جاذبية القمر

جاذبية القمر أقل من جاذبية الأرض لأن أصغر بكثير وكتلته أقل من كتلة الأرض. تتسارع الأجسام الساقطة نزولاً على القمر بمقدار شمس تسارعها على الأرض! ويستطيع الشخص أن يقفز على القمر بث مرات أعلى مما يقفز على الأرض.



القمر على الأرض



المد والجذر (المدن)

المد والجذر تسببهما الجاذبية. فتجذب مياه المحيط في جانب الأرض الأقرب إلى القمر بجاذبية القمر مكونة المد. أما المد الحاصل، في الوقت نفسه، على جانب الأرض الأبعد فيسبب أن الأرض تجذب نحو القمر أكثر من مياه المحيط في ذلك الجانب. ولذا خط أن تأثير الشمس في المد والجذر طفيف. وعندما يتسارع القمر مع الشمس في الجانب نفسه من الأرض تتجدد جاذبيتهما معاً فيحدث مد تام.

لمزيد من المعلومات انظر

- قياس القوى ص ١٢٢
- قوى المد والجزر والتدوير ص ١٢٤
- التمدد الدائري ص ١٢٥
- الأمواج والندى والنباتات ص ٢٣٥
- النظام الشمسي ص ٢٨٣
- الصواريخ ص ٢٩٩

قياس القوى



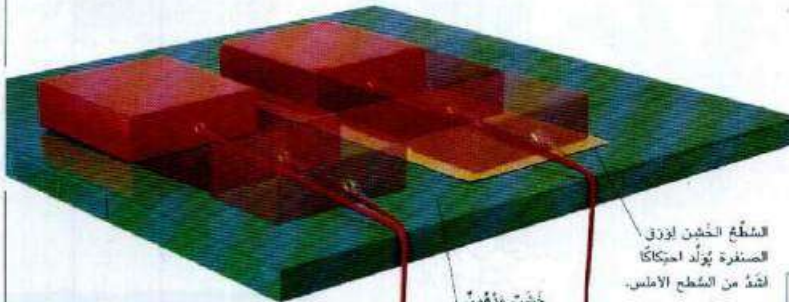
قاس كافندش
بمقدار شمول
العلاق لينشت
الجاذبية بين
الكورتين

قياس الجاذبية

استخدم العالم الإنكليزي هنري كافندش (1731-1804) الجهاز المبني أعلاه لقياس كتلة الأرض. فقد علق كرتين من الرصاص من طرفي عالق يدور أفقياً، ثم عرّضهما لجاذبية كرتين كبيرتين من الرصاص على مفرّتي منهما. وتحرك الكرتين الصغيرتين الجذابتا دار العائق بمقدار معين مكن كافندش من قياس الجاذبية بين الكرتين، ومن ثم كتلة الأرض.

مقارنة القوى

بنقلك رطل قوة القدم تبلغ حوالي 4 نيوتن، أما قوة رجليك فتلغ حوالي 10 نيوتن. وللمقارنة، شدة وجنته، فلا قوة التحرك الشات في طائرة تبلغ 100,000 نيوتن. بينما تستخدم الحشرة الصغيرة في قفصها قوة تقارب 0.001 نيوتن.



الشطع الخشن يوزق
الصنفرة يؤد احتكاكاً
أشد من الشطع الأملس.

قياس الاحتكاك

يمكنك اختيار وقياس المقارنة الناتجة عن الاحتكاك في بيتك. ثقل كتلة خشبية بكتل حديدية واربط المجموعة بخيط واجعله يتدلى فوق حافة طاولة. جذ بمقدار الوزن الأوزم لتحريك المجموعة فوق سطوح مختلفة. بعتمد الاحتكاك على نوعية السطوح المتحاذة وعلى وزن الكتلة المتحركة. أما مساحات السطوح المتشابهة فلا تزيد ولا تنقص بمقدار الاحتكاك.

لزيد من المعلومات انظر

- خصائص المادة ص 22
- الاحتكاك ص 121
- الجاذبية ص 122
- الاهتزازات ص 126



بنقلك جزء الكتلة
فوق وزن الصنفرة
وزناً أكبر

ميزان نيوتن التدرج

يمكن إعطاء فكرة عن النيوتن كوحدة قياس بأنه القوة اللازمة لرفع قفص صغيرة. فالقوى التي لا تزيد على 100 نيوتن يمكن قياسها باستخدام ميزان نيوتن التدرج. فامتطاط النابض بداخله يحتر المؤشر نزولاً مقابل مقياس مدرج يبين مقدار القوة الماطلة - وهو هنا وزن القفص.

روبرت هوك

أشتهر ما يُذكر به العالم الإنكليزي روبرت هوك (1635-1702) قانونه حول امتطاط الأجسام المرونة. لكنه كان أيضاً صانع آلات ماهرة، فساعد في تحسين آلات علمية متعددة كالمجهر (الميكروسكوب) والجقراق (التلسكوب) ومقياس الضغط الجوي (البارومتر). وقد صمم منظومة تلغرافية، وساعة تعمل بنابض متذبذب بدل البندول. وفي العام 1665، نشر كتاباً يحوي رسوماً للحشرات التي عاينها تحت الميكروسكوب.



مجهر
هوك



وزن
القفص المثل
من نيوتن
ولجد بقليل.

قوى الدوران والتدوير



القوة القسوى

في بعض البلدان، تُستخدم الماشية لتدوير الشواشي (التواشير)، فيشدّ الواحد أو الزوج منها إلى طرف عود متصل بالشيّة - ويدوران المشواشي تدوير دولاب التاعورة. وتكون إدارة الشيّة أسهل إذا جعل عود التدوير بالطول الممكن الأقصى.

عندما تدِيرُ مَقودَ الدراجة، فإنَّك تُشدُّ جانباً منه وتَدْفَعُ الجانب الآخر. وهذا مثالٌ على القوى المُزدوجة أو قوى الإزواج في الدوران والتدوير. أمّا النُقطة التي يدورُ حولها الجِسمُ فتُدعى المُرَكِّزُ أو محورُ الإزتيكاز. ويمكنُ لِقُوَّةٍ مُفَرَّدة أن تدِيرَ الجِسمَ إذا سُلِّطت على بُعْدٍ مُعَيَّن من مُرَكِّزِ ثابت. فأنَّت عندما تَفْتَحُ صَفْحَ الباب تُسَلِّطُ قُوَّةً مُفَرَّدة على قَبْضَتِهِ تجعلُهُ يَفْتِخُ دائِراً حَوْلَ المِفْصَلَةِ التي هي محورُ اِزْتِيكازه. ويعتمدُ تأثيرُ قُوَّةِ التدوير على مقدارها وعلى بُعْدِ نُقطة تأثيرها عن محور الإزتيكاز - فكلّما ازدادَ هذا البُعدُ ازدادَ تأثيرُ قُوَّةِ التدوير.

الوزن الضابط إلى أسفل عِزْزِ دولاب الدراجة الخلفي أكثرُ منه عِزْزِ الدولاب الأمامي، فلتشي يتوازن اللوح، يجب أن يكون الدولاب الخلفي أقرب إلى الجذع من الدولاب الأمامي.



موازنة القوى

عندما يكون الجِسمُ مُوازناً أو في حالة توازن، تكون قُوَّةُ التدوير على أحد جانبي المُرَكِّزِ مُعاوِنة لقُوَّةِ التدوير على الجانب الآخر. ويستخدمُ الدراجُ هذه القاعدة، في تدِيرُ التوازن، مُحاوِلاً وقفَ تَرْجُلِ اللوح على جُذَعِ الشجرة.



القَبْضَةُ الطويلة المُلَاي تقريباً بالماء تكونُ غيرَ مستقرّة لأنَّ مُرَكِّزَ ثقلها عالٍ. وهكذا ظلَّ يبقى هذا المُرَكِّزُ فوق قاعدة القَبْضَةِ عند إمالتها - ممَّا يُنتِجُ قُوَّةً تدويرٍ تَقْلِبُهَا.



استقرار التوازن

يكون الجِسمُ في حالة توازنٍ مستقرٍّ إذا بقي مُرَكِّزُ ثقله فوق قاعدته عندما يُدْفَعُ قليلاً، لأنَّ الجاذبيّة تُعيدُ الجِسمَ إلى وَضْعِهِ الأصلي. أمّا إذا وَقَعَ الجِسمُ أو انقلبَ بعد دَفْعِهِ قليلاً، فهو كان في حالة توازنٍ غير مستقرٍّ، لأنَّ مُرَكِّزَ ثقله ما عادَ فوق قاعدته، فيُوقِعُهُ شدُّ الجاذبيّة. أمّا إذا بقي الجِسمُ في وَضْعِهِ الجديد بعد دَفْعِهِ قليلاً فهو في توازنٍ مُتعادِلٍ.

مُحَوِّزُ الإزتيكاز



الموازين

استخدم الرومان قُوَّةَ التدوير لِوزْنِ الأشياء بموازين قَنَاسِيَةٍ، ما زالت تُستخدمُ حتّى اليوم. ولَمَّاكُ وُزِنَتْ مَرَّةً بِمِيزَانٍ قَنَاسِيٍّ مُطَوَّرٍ في عِبادَةِ طَلِيك. فعندما تَفْتَحُ على القَبَانِ ويَتَوَرَّدُ ثِقْلُ المُوازَنَةِ على طُولِ الدِراعِ السُدُوجِ إلى حيث يتوازن الدِراعُ، تنشرُ قِراءَةُ التدرِجِ إلى وَزْنِك.

اختيار المُرَكِّبات

تُجْعَلُ المُرَكِّباتُ المَرْتَبِعَةُ أكثرَ أماناً إذا وُضِعَ المَدَى بَيْنَ دَوَالِيهَا وَخَفِضَ مَوْقِعُ مُحَرِّكاتها. فبذلك يَبْقَى مُرَكِّزُ ثِقْلِ المُرَكِّبَةِ خَفِيفاً. هنا يجري اختِيارُ مَدَى إمكانيّة مِيلانِ الباصِ (الحافلة) قبل أن يَنْقَلِبَ.



لمزيد من المعلومات خُطِرْ

- القُوَّةُ والحركة ص ١٢٠
- الجاذبيّة ص ١٢٢
- قياسُ القُوَّةِ ص ١٢٣
- النِكات ص ١٣٠

الحركة الدائرية

العجلات (الدواليب) والحذاري، والدوام والمراوح، ودورات الملاهي كلها تدور في دوائر؛ وواقع الحال أنها تُغيّر اتجاه مسارها بشكل مستمر. فكل جزء من الجسم المدور يحاول السير في خط مستقيم، لكن قوة تدعى القوة الجاذبة، تشده وسواء من أجزاء الجسم المدور نحو مركز الدائرة - مغيّرة اتجاه مساره ليبقى دائرياً وليس في خط مستقيم. ولو حاول حيوانٌ مُطلقٌ بسرعة تغيير اتجاهه بلفّة سريعة، فإن أقدامه تضغط الأرض بقوة فتدّ الأرض بقوة ردّ الفعل ما يؤخر له قوة جاذبة. أما إذا كان الحيوان مُطلقاً بسرعة على سطح زلق كالجليد مثلاً، ولم يستطع شَبّ الأرض، فلن تنافر له قوة جيّد، وسيكون من العسير جداً عليه الالتفاف لتغيير وجهه سيره.



الجيروسكوب المدور

الأجسام المدورة لها عقالاتها أو محاورها الذاتي كما للأجسام الشائرة في خط مستقيم وهي تقاوم تغيير اتجاه مسارها. وبشبه الجيروسكوب دولاباً مدوراً يُقاوم تحايفه باللفّة إذا كان يدور بالسرعة الكافية، فيبدو من العسير جداً قلب الجيروسكوب. ونستخدم الجيروسكوبات المدارّة كهربائياً في الأنظمة الملاحيّة على الطائرات والسفن.



الماء مُستوي عندما
الحوض ساكن.



القوة النابذة

تدور السيارة الدميّة في مدارها داخل خَلْفَة مُقَفَّذ ولا تُسْقَط حتى وهي مقلوبة رأساً على عقب. فكأن هناك قوة، تدعى أحياناً القوة النابذة، تدفعها إلى أعلى. هذه القوة هي في الحقيقة عقالة تحاويل جعل مسار السيارة يستمر في خط مستقيم.

يرتفع الماء على
الجدران عند تدوير
الحوض بسرعة.

الهيئة المُسَلَّقة

إذا دُور حوضٌ فيه ماء بسرعة، فإن الماء يُحاول الانطلاق خارج الحوض في خط مستقيم، والقوة التي تشده تؤخرها جدران الحوض. وكلما ازدادت سرعة تدوير الحوض يزداد تحريك الماء لإطلاق نحو الخارج.

ونستخدم المُخَفَّفَة الدوامية هذه الطاهرة لإزالة الماء من الملابس المُغموسة؛ إذ يتدفق الماء باتجاه جدران الأنبوتات المُثَقَّة مُدفعاً غير ثقوبها في خط مستقيم.

زمني المطرقة

يُذوّم الزامي المطرقة حوله بالسرعة القصوى الممكنة قبل أن يُطلقها. إن القوة الجاذبة اللازمة لإبقاء المطرقة مُقومة في مدارها هي قوة الشد على السلك. وعندما يُنثّل الزامي المطرقة تُزوّق القوة الجاذبة، فتتطلق المطرقة مُستقيمة في خط مستقيم بفعل عقالاتها.



كلما ازدادت سرعة تدوير
الرامي، يزداد ثقّد مدى
المطرقة عندما يُطلقها.

إنعدام الوزن في المدار

يبقى مكوك الفضاء في مدارٍ مُعيّن حول الأرض لأن الجاذبيّة الأرضيّة تؤخر قوة جاذبة تجعله يستمر في مداره بدلاً أن يتفلّت مُطلقاً في الفضاء. ويتأثر الزوّاد داخل المكوك بالجاذبيّة بالمدى نفسه، فيشعرون بانعدام الوزن لأنهم في حال سقوط مُستمر لكن الإطلاقهم إلى الأمام بتلك السرعة الفائقة يحصلهم فوق الأفق في مسار دائري ثابت البعد عن الأرض.

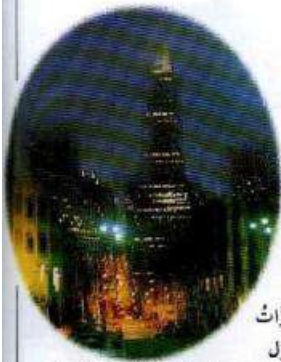


لمزيد من المعلومات انظر

- القوى والحركة ص ١٢٠
- الاحتكاك ص ١٢١
- الجاذبيّة ص ١٢٢
- الضواير ص ٢٩٩

الاهتزازات

إذا عَلَقْتَ كُتْلَةً بِخِيطٍ وَدَفَعْتَها إلى جانبِ فإنها تَرَجُّعُ جَيَّةً وَذهاباً بانِظَامٍ؛ وَيُدعى هذا الارتفاعُ الِاهْتِزَازُ أو الذَّبْدَةُ. أمَّا عددُ المَرَّاتِ التي يَتذبذبُ فيها أيُّ جِسمٍ في ثَانيةٍ واحدةٍ فيُدعى التَّرَدُّدُ. كُلُّ شَيْءٍ له تَرَدُّدُهُ الطَّبِيعِيُّ؛ فإذا أَرغَمَ جِسمٌ على الِاهْتِزَازِ بِتَرَدُّدٍ مُعَادِلٍ لِتَرَدُّدِهِ الطَّبِيعِيِّ، فَقَدْ تَتَعَاطَمُ اهْتِزَازَاتُهُ إلى دَرَجَةِ الحَظَرِ. فِى العَامِ ١٩٤٠، انهارَ جِسْرٌ مُضِيقٌ تَاكوما في ولايةِ واشنطن، بِالولاياتِ المتحدَةِ، لِأَنَّ العواصِفَ جعلته يَهْتَزُّ بِعُنْفٍ تَسَاقُفٍ مَعَ تَرَدُّدِهِ الطَّبِيعِيِّ. لَكِنْ لِلاهْتِزَازَاتِ أَيْضاً اسْتِخداماتُها المُفِيدَةُ، فَالْمِثاقِبُ النُفْجِيَّةُ، العَامِلَةُ بِالهُوَاءِ المَضْغُوطِ، تَسْتَخْدمُ الِاهْتِزَازَاتِ في تَفْتِيتِ المَوادِّ. وَالسَّاعَاتُ تَقِيسُ الزَّمَنَ بِعَدِّ الذَّبْدَاتِ المُنْتَظِمَةِ في اليَّيْها.



اهتزازات
الزلازل

الاهتزازات التي تحدثها الزلازل خطيرة وهدامة. الصورة الفوتوغرافية المصنعة الإخراج أعلاه تُشكِّلُ زلزالاً رمزياً في مدينة سان فرانسيسكو، بالولايات المتحدة. وتقع هذه المدينة على مقربة من صدع سان أندرياس الضخم - أحد الخطوط الصدعية العظيمة في العالم حيث يحدث حدوث الزلازل من وقتٍ لآخر.



تغلُّ الموجة

قوة الموجة



السُّعْة هي مدى
الاهتزاز أو
مُسَّحُ ذُرُوتِهِ.
والفترة هي
الوقت اللازم
لاهتزازة أو
ذبتة واحدة.

الرِّقَاصُ (البَنْدُول)

خَطَرُ الرِّقَاصِ (أو نَوْسَانِهِ) ضَرِبَ من الِاهْتِزَازِ. وَيَعتمدُ زَمَنُ الحَظَرِ (جَيَّةً وَذهاباً) على قُوَّةِ الرِّقَاصِ فَقَطْ، وَلَا عِلَاقَةُ بِزَوْنِ قِلَّةِ أو سَعَةِ حَظَرَاتِهِ بِذَلِكَ - شَرَطٌ أَنْ تَكُونَ الحَظَرَاتُ، أو زاوية الحَظَرِ، صَغِيرَةً. وَقَدْ ارْتَأَى العَالَمُ الإِيطَالِيُّ، غالِيلِيو، امْكَانَةَ ضبطِ السَّاعَاتِ بِواسِطةِ الرِّقَاصِ. في السَّاعَاتِ البَنْدُولِيَّةِ، يُدِيرُ خَطَرُ الرِّقَاصِ دَوَلَاتاً مُسَلَّناً بِشَرَعٍ مُنْتَظِمَةٍ، وَهَذَا بِدَوْرِهِ يَدِيرُ عَقْرِي السَّاعَةِ.



أَمْوَاجُ الصَّوْتِ

عِنْدَمَا نَهْتَزُّ كَلَّةً مُوسِيقِيَّةً كَالصَّنْعِ مِثْلًا، نَحْدِثُ أَمْوَاجاً صَوْتِيَّةً في الهَوَاءِ. جُسَيْمَاتُ الهَوَاءِ في المَوْجَةِ الصَوْتِيَّةِ نَهْتَزُّ جَيَّةً وَذهاباً في الجِهَةِ فَتَارِ المَوْجَةِ - وَهي أَمْوَاجٌ قَوَلِيَّةٌ.

الأمواج

الاهتزازات تُسَبِّبُ تَمْوجَاتٍ - بَعْضُها ظَاهِرٌ، كَأَمْوَاجِ البَحْرِ، وَبَعْضُها الأُخَرُ تَعْمَلُ رُؤْيَةً كَأَمْوَاجِ الصَّوْتِ النَّاتِجَةِ عَنِ اهْتِزَازِ أو ذَبْدِي شَيْءٍ. وَالْأَمْوَاجُ قَدْ تَكُونُ مُنْتَظِمَةً أو طَوَلِيَّةً.

أمواج الماء

يَتِمُّ البَرْكََةُ أو فَوْجُ البَحْرِ أَمْوَاجٌ مُنْتَظِمَةٌ، فَمَعَ عُمُورِ المَوْجَةِ نَهْتَزُّ جُسَيْمَاتُ المَاءِ عَمُودِيّاً وَهَوَلَاتُ بِالنِّسْبَةِ لِاتِّجَاهِ المَوْجَةِ.

الكهرباء الإجهادية

الْعَرُو (الكَوَارِزُ) ذُو خَاصَّةٍ مَيَّيَّةٍ - هي أُنْ شَيْخَةٌ كَهْرَبَائِيَّةٌ تَغْيُرُ حَجْمَهُ. وَيُفَضِّلُ ظَاهِرَةُ الكَهْرَبِ إِيْجْهَادِيَّةٌ هَذِهِ يُمْكِنُ لِيَتَّيَرُ كَهْرَبَائِيٌّ مُنَاسِبٌ جَعَلَ بِدَوْرَةٍ مِنَ الكَوَارِزِ تَتذبذبُ بِتَرَدُّدٍ مُعَدَّدٍ. فَالْيَتَّيَرُ السَّارِي مِنَ البَاطَرِيَّةِ في سَاعَةِ الكَوَارِزِ يَجْعَلُ شَرِيحَةً صَغِيرَةً مِنْ بِدَوْرَةٍ كَوَارِزِيَّةٍ تَتذبذبُ ٣٢,٧٦٨ مَرَّةً في الثَّانِيَةِ. وَتُحِيلُ جِدَادَةً صَغِيرَةً هَذِهِ الذَّبْدَةُ إلى إِشَارَةٍ وَاحِدَةٍ في الثَّانِيَةِ. وَهَذِهِ تُضْطِيقُ المَحْرَكُ الَّذِي يُدِيرُ العَقَارِبَ أو يُعَرِّضُ العَرَضَ الرَقْمِيَّ.



بِدَوْرَةٍ كَوَارِزِيَّةٍ

لمزيد من المعلومات انظر

- البُورَات من ٣٠
- الصَّوْت من ١٧٨
- قِيَّاسُ الصَّوْت من ١٨٠
- الهِزَّاتُ الأَرْضِيَّة من ٢٢٠
- الْأَمْوَاجُ، والبَنْدُولُ، وَالتَّيَّارَات من ٢٣٥

الضغط

على ارتفاع ٣٠٠٠ متر

ضغط الهواء على غُلو ٢٠٠٠٠ م
أقل من شطر ضغطه على مستوى
سطح البحر.

شطر الطائرة على غُلو شاقق
حيث ضغط الهواء أقل من
الضغط داخل الجسم - مكا
يستحيل معه استنشاق الهواء؛ لذا
يُكثف الضغط داخل الطائرات.

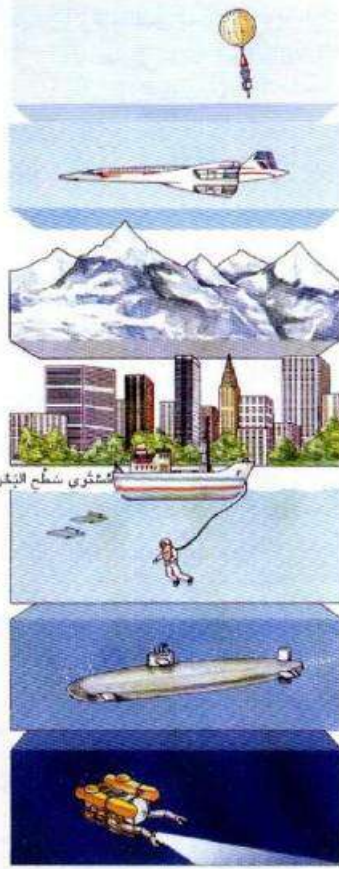
الهواء فوق قمم الجبال العالية
رفيق القوام، لذا يتوجب على
المتسلقين الاستعانة بأجهزة
تنفس إيثانين مزيج من الأكسجين.
ضغط الهواء على ارتفاع ٥٠٠٠
متر يعادل نصف ضغطه تقريباً
على مستوى سطح البحر.

على مستوى سطح البحر،
ضغط الهواء يساوي كيلوغرام
على السنتيمتر المربع - تقريباً
وزن بقرة فوق طبق عادي.

لا يستطيع البشر العيش
أعمق من ١٢٠ م لأن
ضغط الماء يستقيم.

القواصم تغوص عميقاً
تحت الماء، فهناكها المتنبه
تحتل ضغطاً هائلاً.

على غُلو ١٠٠٠٠ م تحت
سطح البحر، ضغط الماء
يعادل تقريباً وزن سبعة
بيلة فوق طبق صغير!



غُلو ١٠٠٠٠ م

تحت الضغط

الموائع، من سوائل وغازات، تُبدل ضغطاً على الأجسام؛ فالهواء يضغط علينا؛
وقولا الموائع المتواجدة في داخلنا، والتي تضغط بمقدار مساوٍ لضغط الهواء
الخارجي، لكان الضغط الجوي على مستوى سطح الأرض يُسحقنا. ونناقش
ضغط الهواء كلما ارتفعنا لأن الهواء الضائع حيث يتناقص أيضاً.

ضغط السوائل

يؤثر ضغط السوائل في جميع الاتجاهات؛
فالماء يتجسس عبر الثقوب في جانب هذا الوعاء
ببديل الضغط الأخرى.



عند ضغط الماء من اللب
الأسفل هو الأكثر بعداً
لأن ضغط الماء يتزايد
بازدياد العمق.

لرزيب من المعلومات أظهر
سُلوك الغازات ص ٥١
القوى في الموائع ص ١٢٨
الجبر ص ٢٤٨
ضغط الهواء ص ٢٥٠

لماذا خُفَّ الجمل غريص مُسطح؟ ولماذا رأس الدبوس
مروّس حاد؟ السبب هو أن نشر القوة على مساحة كبيرة يُقلل
ضغطها؛ كذلك فإن تركيز القوة على مساحة صغيرة يزيد
ضغطها كثيراً. فالجمل لا يغوص في الرمل لأن وزنه يتوزع
على مساحة كبيرة؛ لكنك حين تكبس الدبوس في لوحة
الإعلانات، فإن طرفه الحاد ينعرج في اللوحة بسهولة، لأن
قوة إبهامك تركزت في مساحة ضئيلة. يُقاس الضغط بمقدار
القوة على وحدة المساحة.



نشر الجمل

يستطيع طائر

الجاكنا، في أمريكا

الجنوبية، المشي فوق أوراق

البالور (زيت الماء) الثقافة دون أن يغوص لأن أبحاثه

(أصابع قدميه) وتخالته نشر وزنه فوق مساحة كبيرة.

الشوخ والانغراز

لا تشوخ برشة المياه في
الزربة لأن وزنها منتشر على
قاعدة واسعة. لكن من السهل
انغراز الزئبق في الثراب لأن
وزنه وقوة الدفع تُضخان
على حدة الرقيق. والسكين
الحاد يقطع بسهولة الخشب
تيمه - إذ القوة عليه
مركزة في مساحة ضئيلة
على طول حده.



إيقانجليستا توريثيلي

يُقاس ضغط الهواء بالبارومتر. وكان
الإيطالي أيقانجليستا توريثيلي
(١٦٨٨-١٦٤٧) قد اخترع

البارومتر الزئبقي عام ١٦٤٣،

حين اكتشف أن غُلو الزئبق في أنبوب مغلوب رأساً على عقب
في طاس من الزئبق، يتغير بتغير ضغط الهواء. وقد تلمذ
توريثيلي على غاليليو ثم خلفه كرياضي البلاط لدى أرشيدوق
تسكاني. وقد سُميت وحدة الضغط «تور» باسمه، وتساوي
ضغط ملمبتر واحد من الزئبق.



القوى في الموائع

تَشْرِي الموائع (سوائل كانت أم غازات) عندما تُوَثَّرُ قُوَّةٌ فيها؛ وهي لا تُحَلُّ مُحَدَّدًا لها، فَتُجَدُّ شَكْلُ الوعاء الذي يحتويها. وإذا ضُغِطَت الموائع بِقُوَّةٍ مَا، تَنْتَقِلُ القُوَّةُ الضاغطة إلى سائر أجزاء المائع.

ونُعرِّف هذه الظاهرة بقاعدة بَسْكال، وَنُستَخدِمُ

في تشغيل بعض المَعْدَّات الآليَّة. ففي

مَكْبَحِ السَّيَّارة الهيدروليَّة مثلاً، تَنْتَقِلُ

القُوَّةُ المُسلَّطة على دَوَّاسَةِ المَكْبَحِ إلى

الدواليب بواسطة سائل المَكْبَح. ومن خِواصِّ

الموائع المُقيِّدة عملياً أنَّ المائع السَّاري بِسرعة

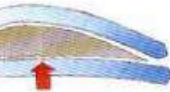
أَقْلَ ضَغْطًا من المُناسب بِبطء. ونُعرِّف هذه

الظاهرة التي تَمَكِّنُ الطائرات من التحليق عاليًا

في الجَوِّ بقاعدة برنولي (برنويه).



خناق الطائر
تُشكِّلُ على
هيئة سطح
أَنسيابٍ رافعٍ.



الضَّغْطُ الأثْبَتُ تحت
الجناح يدفعه إلى أعلى.

جناح الطائر

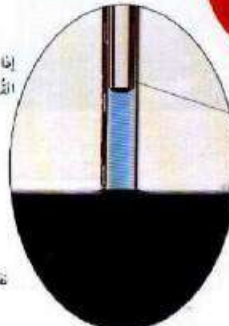
يُوَثِّرُ الطائرُ مُعْظَمَ قُوَّةِ الرفع أثناء الطيران بِقُوَّةِ ردِّ الفعل من زُرْقَةِ جناحيه اللَّذَين يندفعان الهواء إلى أسفل. لكن عندما يَكُونُ الطائرُ سابِحًا في الجَوِّ انسياباً فقط، فإنَّ بسْطَةَ الجناحين، بِقُفُل شكلهما، تَكْبِيه قُوَّةَ رَفْعٍ

تُفَقِّدُ قُفُوعَاتُ الصَّابُونِ بِاشْكَالٍ غَرِيبَةٍ لَّأنَّ الصَّابُونَ يُقَلِّلُ التَّوَلُّدَ السَّطْحِيَّ للماء.



التَوَثُّرُ السَّطْحِيّ

يبدو سَطْحُ السَّائِلِ وكأنَّه مُغطى بغشاءٍ مُوتَرٍ مُتَماسِكٍ غير مُزْنَن. ونُعرِّف هذه الظاهرة بِالتَوَثُّرِ السَّطْحِيّ، وَسَمَّيْهَا القُوَّةُ بين الجُزْئِيَّاتِ التي تَعْمَلُ مُجْتَذِبَةً على شَدِّ جُزْئِيَّاتِ السَّائِلِ السَّطْحِيَّةِ نحو الدَّاخل. وَالْقُوَّةُ تُجَدُّ شَكْلَهَا الكرويَّ السَّالِفَ بِفعلِ التَوَثُّرِ السَّطْحِيّ.



يَرْتَفِعُ السَّائِلُ بِشَكْلِهِ مُلْحَوقٍ في الأَنبُوبِ الشَّعْرِيّ.

الخاصَّةُ الشَّعْرِيَّةُ

إذا تَلَقَّضَتْ طَرَفُ أَنْبُوبٍ شَعْرِيّ المُظَرَّجِ جَدًّا في سائِلٍ، قَدَّ يَرْتَفِعُ السَّائِلُ في الأَنبُوبِ بِفعلِ الخاصَّةِ الشَّعْرِيَّةِ. ويحدثُ هذا إذا كانت قُوَّةُ التَّجاذِبِ بين جُزْئِيَّاتِ السَّائِلِ وَجُزْئِيَّاتِ الأَنبُوبِ أَقْوَى من التَّجاذِبِ بين جُزْئِيَّاتِ السَّائِلِ نَفْسِها كَمَا في الماء.

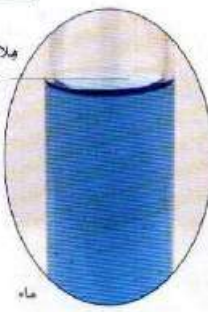


بليز بَسْكال

بليز بَسْكال (١٦٦٣-١٦٦٢) عالِمٌ وَرِياضِيٌّ وَلاهُوتِيٌّ فَرَنْسِيٌّ لَامِعٌ. صَنَعَ أَوَّلَ آلَةٍ حَاسِبَةٍ

ناجحة في سَنِ الثَّانِيَةِ والعشرين؛ وفي العام ١٦٤٦ صَنَعَ بارومترًا زِينِيًّا واستخدمَهُ لاجِبًا في قياسِ الضَّغْطِ الجَوِّيِّ. وأدَّتْ دِرَاسَتُهُ خِواصِّ السَّوائِلِ إلى اكْتِشافِ القاعدةِ المُسمَّاة بِاسْمِهِ. وتَنصُّ قاعدةُ بَسْكالِ على أنَّ الضَّغْطَ المُسَلَّطَ على جُزْءٍ من المائعِ يَنْتَقِلُ بِالسَّوَاوي إلى جَمِيعِ أَجْزائِهِ. وقد سَمَّيْتُ وَحْدَةَ الضَّغْطِ البَسْكالِ (بَا) بِاسْمِهِ، وَتُعَادَلُ نيوتن على المتر المُرُوع.

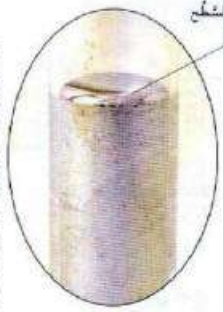
مِلائةُ السَّطْحِ
مُخَدَّبَةٌ



ماء

التَّماسُكُ والالتِصاقُ

هَلَالَةُ السَّطْحِ، في أَنْبُوبِ صَبِّي القَطَرِ، مُحَدَّدَةٌ في الماءِ وَمُفَقَّرَةٌ في الزَّئِيقِ. ذلكَ لَأنَّ جُسيماتِ الزَّئِيقِ قُوَّةُ التَّجاذِبِ وقُوَّةُ التَّماسُكِ فيما بَيْنَها (وبالتَّالي فهي عَالِيَةُ التَّوَثُّرِ السَّطْحِيّ) - عَلِمًا أنَّ قُوَّةَ التَّماسُكِ هي القُوَّةُ بين جُسيماتِ النوعِ الواحدِ. أمَّا جُسيماتُ الماءِ فهي أَكْثَرُ انْجِلْذابًا إلى جُسيماتِ زُجاجِ الأَنبُوبِ منها إلى بَعْضِها. وَتَدْعَى القُوَّةُ بين مادَّتين مُخْتَلِفَتَيْنِ قُوَّةَ الالْتِصَاقِ؛ وهي التي تُسَبِّبُ الِلتِصاقَ قَطْرَاتِ المَطَرِ بِزُجاجِ النوافذِ.



زَنْقِقُ

لَمزيد من المعلومات انظر
خِصَاصُ المادَّةِ ص ٢٢
التَّوَالُظُّ الكِيمِياوِيّ ص ٢٨
الطَّائِرُونَ وَالتَّغَلُّقاتُ ص ٩٥
المَوادُّ اللُّصُوقُ ص ١٠٦
الضَّغْطُ ص ١٢٧
الحَاصِبِيَّاتُ ص ١٧٢
ضَغْطُ الهواءِ ص ٢٥٠
حَقَائِقُ وَمَعْلُومَاتُ ص ٢٠٨

الطفو والغوص

يبدو الجسم أخف وزناً إذا غُمر في الماء لأن الماء يدفعه إلى أعلى. وتدعى قوة الدفع هذه الدفع الرافع أو الدفع العُلوي، وتُعاوَد وزناً السائل المزاح - وتُعرف هذه الظاهرة بقاعدة أرخميدس. فالجسم يطفو إذا كان الدفع العُلوي

للسائل مُساوياً لوزنه؛ ويغوص إذا زاد وزنه

على الدفع العُلوي. ويعتمد الطفو على كثافة

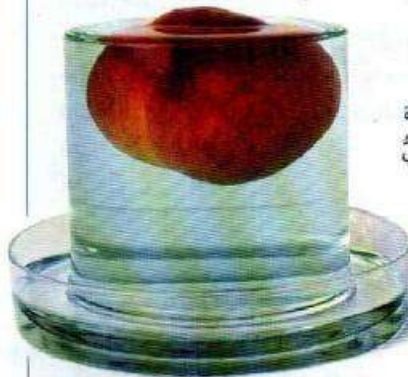
الجسم - أي كمية المادة في وحدة الحجم منه.

فالشمعة تطفو في الماء لأنها أقل منه كثافة، فتزح من ماء

يكفي ليؤخر دفعا علوياً يحملها، بينما يغوص الحجر لأنه

أكثر من الماء؛ ووزن الماء المزاح، أي دفع الماء العُلوي،

أقل من وزنه.



الطفو في الماء

تطفو الدُّرّاق في الماء لأنها تزيح من الماء ما يُعادِل وزنها - أي إن قوة الدفع العُلوي تُساوي وزن الدُّرّاق تماماً.



أرخميدس

أرخميدس (٢٨٧ -

٢١٢ ق.م.)

رياضي وفيزيائي

ومُخترع إغريقي

وصاحب القاعدة

المعروفة باسمه. يُحكى

أن الملك هيرو كلفه باختيار

الذهب المصنوع منه تاجه - فلاحظ وهو

يَسْتَحِم أن مِغْطِيسه يفيض عند نزوله فيه.

فقام يَرَكُشُ عُرباناً في الشوارع وهو يصيح:

يورিকা، يورিকা (أي وجدتها!). ومعرفته

أن دفع السوائل لجسم يختلف باختلاف كثافته

يُعرف أن ذهب التاج مُعشوش. ولأرخميدس

اكتشافات جُلّ في الهندوساتيك (علم

الموانع الساكنة) والهندسة والميكانيكا.

عندما الغواصة طافية تكون خزائنها الصابورية (صهاريج الموازنة) مملئة بالهواء.

لغوص، يُضخ الماء إلى الخزانات الصابورية فتصبح الغواصة أثقل.

للتفوّج، يُضخ الهواء في الخزانات الصابورية طارداً الماء منها فتصبح الغواصة أخف.

للتفوّج، يُضخ الهواء في الخزانات الصابورية طارداً الماء منها فتصبح الغواصة أخف.

للتفوّج، يُضخ الهواء في الخزانات الصابورية طارداً الماء منها فتصبح الغواصة أخف.

للتفوّج، يُضخ الهواء في الخزانات الصابورية طارداً الماء منها فتصبح الغواصة أخف.

للتفوّج، يُضخ الهواء في الخزانات الصابورية طارداً الماء منها فتصبح الغواصة أخف.

للتفوّج، يُضخ الهواء في الخزانات الصابورية طارداً الماء منها فتصبح الغواصة أخف.

للتفوّج، يُضخ الهواء في الخزانات الصابورية طارداً الماء منها فتصبح الغواصة أخف.

للتفوّج، يُضخ الهواء في الخزانات الصابورية طارداً الماء منها فتصبح الغواصة أخف.

للتفوّج، يُضخ الهواء في الخزانات الصابورية طارداً الماء منها فتصبح الغواصة أخف.

للتفوّج، يُضخ الهواء في الخزانات الصابورية طارداً الماء منها فتصبح الغواصة أخف.

للتفوّج، يُضخ الهواء في الخزانات الصابورية طارداً الماء منها فتصبح الغواصة أخف.

للتفوّج، يُضخ الهواء في الخزانات الصابورية طارداً الماء منها فتصبح الغواصة أخف.

للتفوّج، يُضخ الهواء في الخزانات الصابورية طارداً الماء منها فتصبح الغواصة أخف.

للتفوّج، يُضخ الهواء في الخزانات الصابورية طارداً الماء منها فتصبح الغواصة أخف.

للتفوّج، يُضخ الهواء في الخزانات الصابورية طارداً الماء منها فتصبح الغواصة أخف.

للتفوّج، يُضخ الهواء في الخزانات الصابورية طارداً الماء منها فتصبح الغواصة أخف.

للتفوّج، يُضخ الهواء في الخزانات الصابورية طارداً الماء منها فتصبح الغواصة أخف.

للتفوّج، يُضخ الهواء في الخزانات الصابورية طارداً الماء منها فتصبح الغواصة أخف.

للتفوّج، يُضخ الهواء في الخزانات الصابورية طارداً الماء منها فتصبح الغواصة أخف.

للتفوّج، يُضخ الهواء في الخزانات الصابورية طارداً الماء منها فتصبح الغواصة أخف.

للتفوّج، يُضخ الهواء في الخزانات الصابورية طارداً الماء منها فتصبح الغواصة أخف.

للتفوّج، يُضخ الهواء في الخزانات الصابورية طارداً الماء منها فتصبح الغواصة أخف.



الارتفاع في الجو

ترتفع المناطق

المُعداة بالهليوم

في الهواء لأن

الهليوم أقل

كثافة من

الهواء؛ فوزن

الهواء المزاح

أكبر من وزنها.



تُضخ أقراص الغواصة إلى الأسفل.



الغواصات

يرجذ في الغواصة شتروغيات تدعى الخزانات

الصابورية، تجعلها تطفو عندما تُملأ بالهواء. فزعم أن

الغواصة مصنوعة من الفولاذ، فإن مُعدّل كثافتها

وُسُوعانها طليّة بالهواء أقل من كثافة الماء. لكن

عندما يُضخ الماء إلى داخل الخزانات الصابورية

فإن الغواصة تغوص لأن كثافتها تصبح

أكبر من كثافة الماء.



أي الأثقل أو الأخف

يُطفو الزيت فوق الماء لأنه أقل كثافة منه،

ويطفو الماء فوق الشراب للشبب نفسه.

التيْلَة أقل كثافة من السوائل الثلاثة لذا

تطفو على سطح الزيت. والكتلة اللدائنية

أقل كثافة من الماء وأخف كثافة من الزيت،

فهي تغوص في الزيت، وتطفو في الماء.

أما خيّة العنب فهي أكثر كثافة من الزيت

والماء فتغوص فيهما، لكنها أقل كثافة من

الشراب، فتطفو فوقه.



الأسماك

بعض الأسماك ذو مثانة هوائية تعمل

كالخزانات الصابورية في الغواصة.

بدلّل الهواء إلى هذه المثانة عن طريق

القم، أو من فتحة الدّم هُبْشَكُن

الشبكة من الارتفاع طُغْمَا في الماء.

لمزيد من المعلومات فُظفِر

خصائص المادة ص ٢٢

القوى في الموانع ص ١٢٨

الميكانيكا ص ١٣٠

الأسماك ص ٣٢٦

خفائف ومعلومات ص ٤٠٨

المكينات

ليست جميع المكينات ضخمة وكثيرة الضخمة؛ فالكثير منها آلات صغيرة تُستخدم لأداء أعمال بسيطة. لكن مهما كان حجم الآلة، فالمفروض أنها تجعل أداء العمل الشَّعْبَ أسهل. فبعضها يُحِلُّ الحَرَكَةَ القصيرة إلى حَرَكَةٍ أطول، أو القوة الصغيرة إلى قُوَّةٍ أكبر؛ وبعضها الآخر يستطيع تغيير اتجاه القوة أو موقعها وتُسَلِّطها حيث الحاجة تَمَسُّ إليها. لكن الآلة لا تَخْلُقُ طاقة، فكلما قَلَّتْ قُوَّةُ الجُهدِ ازدادت مَسَافَةُ تحريكها، ويعرَفُ هذا بمبدأ الآلات. والمعروف أن كِفَايَةَ ١٠٠ بالمئة، لأن بعض الجُهدِ المُبدول يَبْذُرُ في مُقاومة الاحتكاك بين أجزائها.

الآلات المُعَقَّدَة

الحَصَادَةُ الدَّرَاسَةُ مَكِينَةٌ مُعَقَّدَةٌ، والواقع أنها مؤلَّفة من مجموعة كبيرة متآزرة من الآلات البسيطة المُتَرابِطَةِ بوسائلٍ بَارِعَةٍ مبتكرة من التروس المُعَقَّدَةِ والروافع والشُّوَرِ المتحركة ومنظومات الأنايب الهيدروليَّة. والدافع مَكِينَةٌ بالغة الأهمية، تحصد الزُّرْعَ وتُذَرِّي الحَبَّ من القش.



تزييد الحركة

عندما يُستخدم فريق التحذيق التماثلي فحاذيقهم لتحريك القارب، فإنهم في الواقع يستخدمون آلات تُضَاعِفُ الحركة. فتتحريك الطرف الداخلي للتحذيق مُسَاعِدَةٌ قصيرة، يتحرك الطرف الآخر مُسَاعِدَةً أكبر، وهكذا يندفع القارب بسرعة غير الماء.



دَاخِلُ البَيَانُو

التَرَفُّفُ الجَيِّدُ على البَيَانُو يتطلب عَزْفَ النغمات الموسيقية بسرعة، إِيثًا أو شِدَّةً. لذا فإنَّ أصابع أو مفاتيح البَيَانُو تُصَلُّ بالآلات بنظام مُعَقَّدٍ من الرَوَافِعِ يَضَعُ الحَرَكَةَ عند تنقل أصابع العازف عليها، فيَحَرِّكُ أصابعًا محدودة تضرب المِظْرَعة وتَرُ البَيَانُو المَعِينُ بقوة، فيَصْدِرُ النغمة المطلوبة.



قُوَّةُ مُضْحَكَةٍ

يُروى عن العالم الإغريقي أَرِستَيْدِسَ أَنَّهُ قَالَ «أَعْطَانِي رَافِعَةٌ ذَاتُ طَوِيلِ كَافٍ، فَاسْتَطَعْتُ تحريك العالم». وهذا نظريًا صحيح، لأنَّ الرافعة تُضَاعِفُ القوة. فالمِظْرَعةُ البَيَانِيَّةُ، مثلاً، وهي نوع من الرَوَافِعِ، يمكن استخدامها لِتَرْعِ بِسَارٍ من قطعة خشبية بقوة ضئيلة.

إذا شدَّنا برقي على قِدِّ المِظْرَعة، فإنَّ المِخْلَافَ في الطرف الآخر يَشُدُّ المِسمَارَ بقوة كبيرة.



الطريق المُتَمَتِّع

صَوَّبُوا الخيلَ على طريق مُتَمَتِّعٍ أَسْرَ من تَسَلُّقِ السَّجْحِ في حَيِّطٍ مُنْتَظِمٍ. فالطريق المُتَمَتِّعُ، كَالآلَةِ البَسِيطَةِ، يُخَفِّضُ الجُهدَ اللازِمَ لِلصُّعُودِ إِلَى القِمَّةِ، لَكِنَّهُ يَطْلُبُ المَسَافَةَ لِطَرَفِهَا.



الآلات البسيطة

السطح المائل والأسافير والمسامير المولوبة والرافع والبكرات والمستنات (أو القروس) جميعها تدعى آلات بسيطة. وهي تبسّر الشغل لأنها تمكن قوة صغيرة، تدعى الجهد، من التغلب على قوة أكبر، تدعى الحمل. ويقال في الآلات التي تزيد القوة أنها ذات فائدة آلية يمكن احتسابها بقسمة الحمل على الجهد. أما الآلات التي تزيد الحركة، ففائدتها تدعى النسبة السرعة، ويمكن احتسابها بقسمة المسافة التي يقطعها الحمل على المسافة التي يقطعها الجهد.



هناك جبال أربعة تشد البكرة الشغل والحمل، مما يجعل الفائدة الآلية (والنسبة السرعة) لهذه الآلة 4.



الأسافير

تعمل الأسافير، وهو آلة تضخم القوة، فعندما تضرب البطة الحطية تنقل قوة الضربة إلى النخل الذي يخترق قطعة الخشب قليلاً ويضعها على الانغلاق. تتحرك قطعة الخشب غير مسافة أقل من مسافة تحرك النخل ولكن بقوة أشد.

البكرة

البكرة تقيّد في رفع الأشياء عمودياً، وتتألف بنساق من خيل ملفوف حول دولاب، يؤصل أحد طرفيه بالحمل وتسلط الجهد على الطرف الآخر لرفع الحمل. وعند استخدام أكثر من دولاب واحد، كما في الجارة أعلاه، تضخم القوة أو الجهد، فيمكن عندئذ رفع جمل كبير بجهد أقل.

المستنات والميلفاف

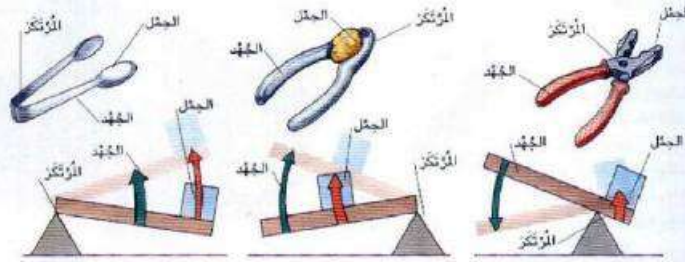
تحتوي خفاقة البيض نوعين من الآلات البسيطة - مستنات وميلفاف. المستنات المعضقة أزواجاً، أحدها أكبر من الآخر، تضاعف القوة أو تضاعف السرعة وتغير اتجاه الحركة. الميلفاف يضاعف القوة لأن مسار الدولاب أطول من مسار الجرح - فيدور الجرح بقوة أشد. يقبض (أو يند) الخفاقة بدمير المستنة الكبرى بفائدة آلية كدولاب ويخزج، والمستنة الكبرى تدير بدورها مستنة أصغر بسرعة أعظم.



الخفاقة جملتان تدوران، يدور جهوراً الخفق، بقرسبهما الصغيرتين، مسافة أقل من المستنة الكبرى فتديران جملتي الخفاقة بقوة لشدة.

الرافعة

الرافعة مشكل أو ذراع يدور حول نقطة تدعى المرنكز أو محور الارتكاز لتحريك الحمل. هناك ثلاثة أنواع من الرافع تبعاً لموقع المرنكز بين الجهد والحمل، كما هو مبين في الشكل السفلي. الرافع من النوع الأول والثاني تضخم القوة (مسافة الجهد فيها أكبر من مسافة الحمل)، وذو الرافع النوع الثالث تضخم المسافة. في الجسم البشري أمثلة على مختلف أنواع الرافع - فالذراع مثلاً، رافعة من النوع الثالث، تتركزها عند المرفق، وجملتها هو اليد وما قد تحمله، وجملتها هو ما بيدك عضلة الذراع من قوة شد.



يدير المقبض بإزم الشادوف، فتدور خضمي أزيل بعنقه في الزخم إنيان التولب في داخله.

شادوف أرخميدس



بين المسمار المولوب أشية بسطح مائل شغوب حول أسطوانة.

السطح المائل

المعروف أن دفع الشيء شتقا على سطح مائل أبسر من رفعه شتلا. يستخدم شتال نقل الأثاث مثلاً، لرحا مائلا في تحميل الأغراض الثقيلة في الشاحنة. فهم يدفعون الأشياء مسافة أطول من مسافة رفعها عمودياً، لكنهم يبدلون في ذلك جهداً أقل - فالسطح المائل إذن آلة تضخم القوة.



المسمار المولوب

بين المسمار المولوب هو في الواقع سطح مائل. والمسمار المولوب ذو فائدة آلية لأنه يبرم مسافة أطول من المسافة التي يتحرك بها إلى الأمام. وهذا يعني أنه يتحرك إلى الأمام بقوة أكبر من القوة التي تبذل في برمه. أحياناً ترفع مياه النهر لري المحقول بواسطة بليطة تدعى شادوف أرخميدس. فكلما يدير الشادوف دورة، ترفع المياه قليلاً داخل أنبوه.

لزيد من المعلومات انظر

- القوى والحركة ص 120
- قوى الدوران والتدوير ص 122
- التفكير والعنصر ص 129
- الاصوات الموسيقية ص 186
- الهياكل الداعمة ص 382
- حقائق ومعلومات ص 408

الشغل والطاقة



قياس الشغل

عندما نرفع شاحنة الرفع الشوكي صناديق الشحن، فممن تعمل على مقاومة قوة الجاذبية وكلما ازداد ثقل الصناديق ومدى الرفع، ازداد الشغل المبذول، (الشغل = القوة × المسافة).



كيلوغرام من البندورة (الشامب) ٢٤ غرام من الشوكولاته بالحليب (بالمثلح)

طاقة الأغذية

لا يمكننا العيش بدون الطاقة التي نحصل عليها يوميًا من طعامنا. لكن الأفراد في تناول الطاقة قد يُشير كفاءتها. أنواع الأغذية المختلفة تحوي كميات مختلفة من الطاقة. فالطاقة المتوافرة في ٢٤ غرامًا من الشوكولاته بالحليب مثلاً، تعادل الطاقة المتوافرة في كيلوغرام واحد من البندورة الطازجة.

بالمفهوم العلمي، ينتج الشغل فقط عندما نُحرّك قُوّة شيئاً. فحين نرفع جسمًا ثقيلًا، أنت تقومُ بشغلٍ لأنك تبذل قُوّةً تُحرّك الجسم. ولا يُبذل شغلٌ بدون طاقة؛ فالطاقة هي القُدرة على أداء شغل، أي إن أداء الشغل يتم باستهلاك الطاقة، أو على الأصح، بتحويلها من شكل إلى آخر. نحن نحصلُ على الطاقة من الطعام كطاقة كيميائية. كذلك تحصلُ بعضُ الآلات على طاقتها بشكل كيميائي من الوقود كالبنزين والغاز. وهناك أشكالٌ أخرى من الطاقة - كالطاقة الحرارية والضوئية والنووية والكهربائية. ولكي ندرك كيف تتحرّك الأشياء ولماذا، ينبغي لنا معرفة نوع ومقدار الطاقة المتوفرة لديها.

طاقة طبيعية

نستخدمُ خُصائص الرُّوث الطاقة المخزونة في عضلاتها لنبذل شغلًا - في هذه الحالة، دفع قُوّة الرُّوث مُعظمًا فوق سطحه. فكلما ازداد ثقل الثمرة وازداد مدى رفعها، ازداد الشغل الذي تبذله الخُفصاء، وتزداد الطاقة التي تستهلكها.



الجول

يُستخدمُ الجول كوحدة شغل. كما هو وحدة طاقة. والجول هو الشغل المبذول عندما تُحرّك قُوّة، مقدارها نيوتن، شيئاً مسافة متر في اتجاهها.

احتياجنا من الطاقة

نُقاسُ الطاقة بالجول، لكن الجول وحدة صغيرة؛ لذا يُستخدمُ الكيلوجول (كج = ١٠٠٠ جول) كوحدة لقياس كمية الطاقة في طعامنا؛ كما نستخدمُ أيضًا وحدة الكيلوكالوري (ككال = ٤.٢ كيلوجول). الذكور والآنث من مختلف الأعمار يستهلكون كميات مختلفة من الطاقة كل يوم، تبعًا لنوع عمل كل منهم. فالصبي الرائد مثلاً، يحتاج إلى حوالي ١٢,٦٠٠ كج (أو ٣,٠٠٠ ككال) من الطاقة يوميًا، بينما تحتاج الفتاة إلى حوالي ١٠,٥٠٠ كج (أو ٢,٥٠٠ ككال).



عالم يمشي - ١٧٨٠٠ كج (أو ١,٧٨٠٠ ككال)

رجل - ١٢٦٠٠ كج (أو ٣,٠٠٠ ككال)

امرأة - ١٢٦٠٠ كج (أو ٣,٠٠٠ ككال)

فتى - ١٢٦٠٠ كج (أو ٣,٠٠٠ ككال)

فتاة - ١٠٥٠٠ كج (أو ٢,٥٠٠ ككال)

ولد - ١٠٥٠٠ كج (أو ٢,٥٠٠ ككال)

بنت - ١٠٥٠٠ كج (أو ٢,٥٠٠ ككال)

جيمس جول

العالم الإنكليزي

جيمس جول

(١٨٨٩-١٨٨٩) كان

من أوائل من أدركوا

أن الشغل يُولد حرارة،

وأن الحرارة شكل من

أشكال الطاقة. فقد أدار جول معاديت

خاصة في وعاء به ماء، فلاحظ أن الماء يسخن،

وأنه كلما ازداد تدوير المغاديت، وبالتالي

الشغل المبذول، ازدادت سخونة الماء.

فأدرك أن الشغل يحول الطاقة الحركية إلى طاقة

حرارية. كان جول مُعزماً بإجراء

الاختبارات، وقد وجد بالاختبار مرة أن درجة

حرارة الماء، في أسفل الشلال، أزيد منها في

أعلى، مما يثبت أن طاقة المياه الساقطة

تتحول إلى حرارة.



في زلزال مفاجئ
ورثها نيوتن
عموديا مسافة
بم يبدل شغل
ومقداره جول.



أشكال الطاقة

الجسم المتحرك له طاقة يكتسبها نتيجة لحركته، فطاقة الحركة من سيارة متحركة قد تهدم جداراً من الطوب. أما الطاقة التي يكتسبها الجسم نتيجة لوضعه، كماء السد العالي مثلاً، فهي طاقة الوضع؛ وهي طاقة كامنة يمكن أن تتحول إلى طاقة حركية. الطاقة الكيميائية هي شكل من أشكال الطاقة الكامنة المخزنة في التركيبة الكيميائية لبعض الأشياء كالبناتات والقطع والمخمس والتطاريات. وأكثر أشكال الطاقة، تعدد استعمالها، هي الطاقة الكهربائية إذ يمكن تحويلها بسهولة إلى أشكال أخرى من الطاقة: ضوءاً أو صوتاً أو حرارة.

المقربون النفاثي هذا يعمل بطاقة كيميائية، مخزونة في بطارياته. تتحول عندما يمرر تيار كهربائي غزيراً لثنيج حرارة وضوءاً وصوتاً.



في غسالات الغليطة طاقة مخزونة تستخدم الوتر بعضها لتتسلق الشجرة، وخلال التسلق تزداد طاقتها الكامنة الثقالية - بحيث يمكنها القفول، ويستقطبها تكتسب الغليطة طاقة حركية.

في أوراق النباته وسخلف اجزائها طاقة مخزونة يمكن إطلاقها إذا تغير التركيب الكيميائي للنبات، كان تحرق أو يتهشمها حيوان مثلاً، فتنتج طاقة ضوئية أو حرارية.



عطريث الغليطة يكتسب طاقة كامنة شظوية عندما يكتسب داخل الغليطة.

طاقة الحركة

استخدمت الطواحين الهوائية أصلاً لتدوير آلات الطاحون مثلاً. فيدوران أسرعها تحرك طاحونة الهواء الرخي، مخزنة طاقة حركية الزيج إلى حركة ضمير الرخي. تناسبت طاقة حركة الجسم طردياً مع كتلته ومرتفع سرعته. فإذا تضاعفت كتلة الجسم، تضاعفت طاقة حركته، أما إذا تضاعفت سرعته، فإن طاقة حركته تزداد أربع مرات.

جيمس واط

جيمس واط (1776-1819)، مخترع اسكتلندي فاعل مبالغ أدوات بجامعة غلاسكو وهو في سن العشرين.



وبينما كان يُطبخ نموذج محرك بخاري، ارتأى إمكانية تحسينه فيما لو شغل بأشطوانتين. وقد صنع محركاً بخاريّاً مُحسّناً بالحجم الطبيعي، فكان أعلى قدرة وأجدي اقتصادياً من المحركات السابقة بكثير. ولم يمضِ طويل وقت حتى عُم استخدام محركاته في المصانع والمناجم الإنكليزية كافة، كما صدرت إلى أوروبا وأمريكا الشمالية.



يحتاج إلى ولدتين لإزفع للثقل بالسرعة التي يرفعه بها الرجل.

رفع الأثقال

القدرة هي مُعدّل بَدَل الشغل، أو مقدار السرعة التي يتحول فيها شكل من الطاقة إلى آخر. الرّشيق أشدّ قدرة من الولد، فهو يستطيع رفع الثقل بسرعة، لكن الولد إن استطاع ذلك يُعطى. وخدعة قياس القدرة الواط، وفيهته جُول في الثانية.

الطاقة الكامنة

الطاقة الكامنة هي الطاقة التي يكتسبها الجسم نتيجة لوضعه أو حالته. فعبقريث الغليطة مثلاً، يكتسب طاقة كامنة عندما يُضغَط داخل الغليطة. ومن أنواع الطاقة الكامنة الطاقة الكامنة الثقالية (الجسم مرفوع)، والطاقة الكامنة المروية (الجسم مرن متطوّر أو مضغوط)، والطاقة الكامنة الكهربائية (الجسم قُرب شحنة كهربائية)، والطاقة الكامنة المغناطيسية (لنقطعة من الحديد قُرب مغناطيس).

لزيد من المعلومات انظر

- مصادر الطاقة ص 134
- الحرارة ص 140
- المحركات ص 143
- مصادر الكهرباء ص 160
- الطُورُوت والضوء ص 177
- حقائق ومعلومات ص 408

عند رفع غطاء الغليطة يندفع العبقرث قافراً بشغل حالته الكامنة إلى طاقة حركية.



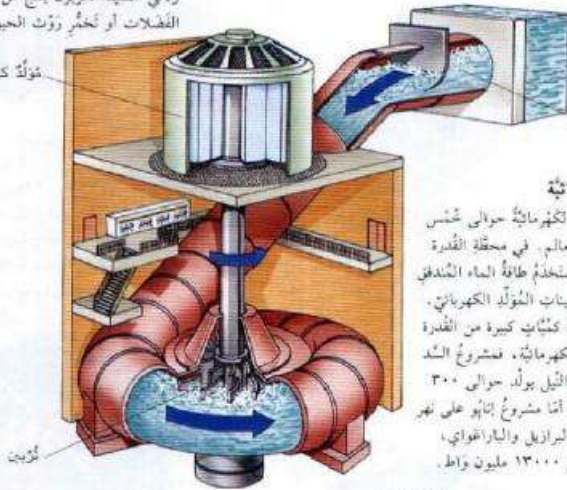
مصادر الطاقة



طاقة الكتلة الحيوية

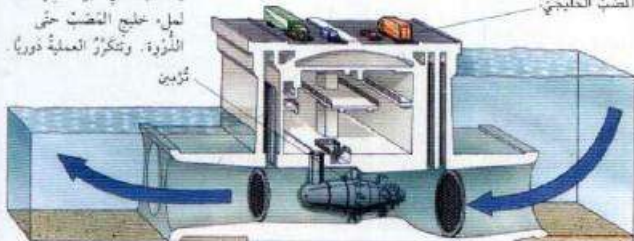
الطاقة المستمدة من النباتات العضوية للكائنات الحية كالحطب والجلود مثلا. تُدعى طاقة الكتلة الحيوية. ويستخرج نصف سكان الأرض تقريباً أحد أشكال هذه الطاقة في الطبخ والتدفئة والإضاءة. هذا الرجل من الهند يستعمل الغاز الحيوي للطبخ. وهذا الغاز هو مزيج من الميثان وثاني أكسيد الكربون ينتج من تعفن الفضلات أو تحمير روث الحيوانات.

قوة كهربائية



قوة المد

بُنيت أولى كبريات محطات القدرة المدّ جزرية في العالم غير النشط الخليجي لبحر راس في بريطانيا. يقدر إنتاج ٢٤٠ مليون واط - تُشكّل احتياجات مدينة سكانها ٣٠٠,٠٠٠ نسمة. عند الجزر، يُحصّر الماء داخل السّد على مستوى قنطرة المدّ. وعندما يتغير الفرق في مستوى الماء ٣ أمتار، يُسمح للماء بالتدفق من السّد نحو البحر، مما يُنتج ٢٤ تيرافاット ضخماً لتسيير مولدات للكهرباء. وعند عودة المدّ، يُسمح للماء بالتدفق عكس اتجاه السّد لعمل خليج المضخ حتى المدّونة. وتتكرّر العملية دورياً.



كمية الطاقة التي تصل الأرض من الشمس ضخمة (حوالي 3×10^{26} ميغاواط ساعة سنوياً). وقد قلّد أحدهم الطاقة الساقطة على طرقات الولايات المتحدة في سنة واحدة بضعف الطاقة المنتجة من الفحم والتفّط سنوياً في سائر أقطار العالم. وتصلنا طاقة الشمس في ظواهر متعدّدة - كالرياح والأمواج مثلاً، أو كطاقة شمسية مباشرة. وتحتصر أشكال الطاقة التي ليست الشمس مصدرها في الطاقة النووية، والطاقة الكيميائية في البطاريات الكهربائية، وطاقة المدّ والجزر، والطاقة الحرارية الأرضية الجوفية. مصادر الطاقة بعضها متجدّد لا ينضب، وبعضها الآخر، كالنفط والفحم لا يتجدّد، وهو آيل حتماً للتناقص.



تحويل ضوء الشمس إلى طاقة

الشمس مصدر طاقة لهم متجدّد وغير ملوّث. يُمكن تحويل طاقة الشمس إلى طاقة كهربائية مباشرة داخل خلايا (شمسية) شمسية. وتستخدم هذه الخلايا في الحاسبات والشبكات الراديوية ومحطات التوليد العامة بالطاقة الشمسية في المناطق النائية، كما في الشواطئ الفضائية، وفي الغابات الجبلية في غرض المحطات.



قوة الرياح

تستخدم الطواحين الهوائية منذ القدم في طحن الشبوب وصنع المياه من الآبار والبيوت، تُضخّم التربينات الهوائية لتوليد الكهرباء. ففي حقبة من هذه التربينات في مغير المونت بكاليفورنيا، الولايات المتحدة هناك ٣٠٠ ترين تُبدد كافة المناطق حول لوس أنجلوس بالكهرباء. أمّا أضخم مولّد هوائي للكهرباء في العالم فيوخذ في هاواي، إذ يبلغ طول الواحد من ريشتي مروحة الشفاعة فوق برج يبلغ ٢٠ طابقاً، قرابة ٥٠ متراً.

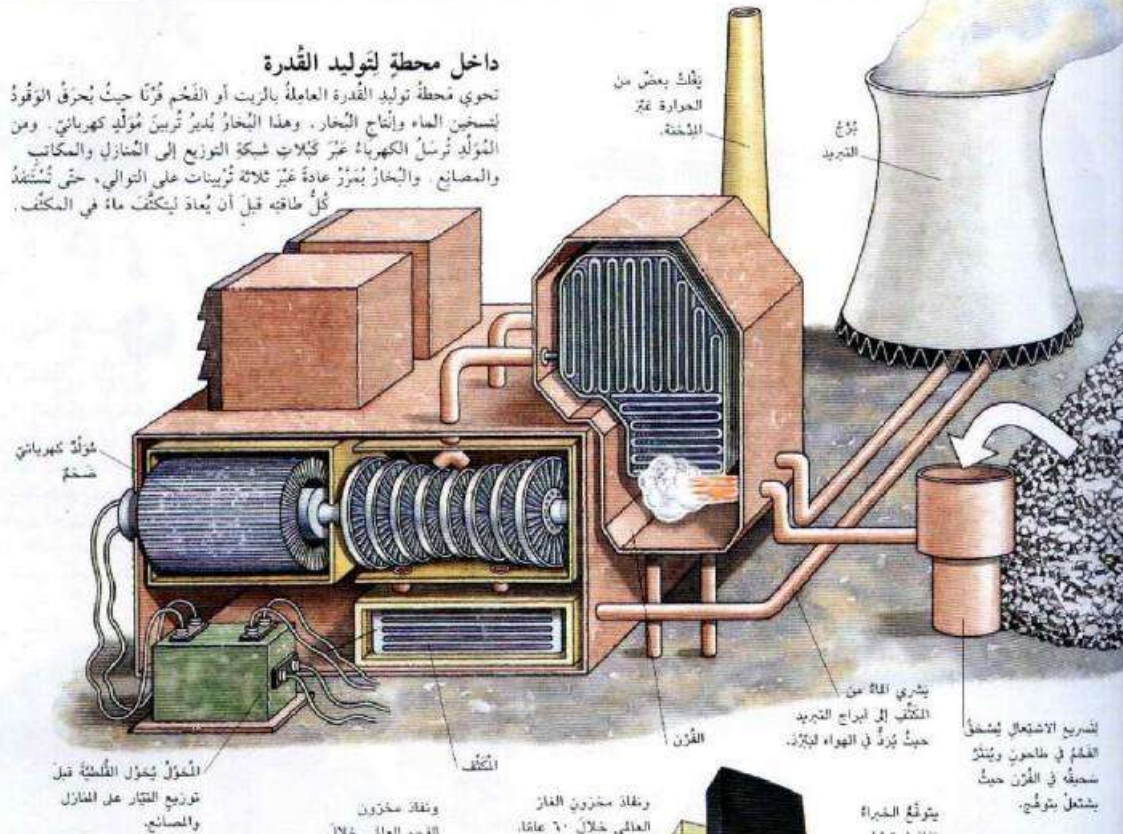


الصخور الحارة

تبلغ حرارة بعض الصخور في القشرة الأرضية ١٠٠٠°س. وبما يجعل جوف الأرض مخزوناً هائلاً للطاقة الحرارية الأرضية. بعض هذه الطاقة يتصل إلى سطح الأرض طبيعياً كخضات المياه الحارة أو عذارات البحار. وفي بعض المناطق يُضخّ الماء إلى باطن الأرض لتسخن ثم يُعاد لإفادة من طاقته الحرارية. وتُستغل الطاقة الحرارية الأرضية في قرابة ٢٠ بلداً في العالم للتدفئة أو لتوليد الكهرباء.

داخل محطة لتوليد القدرة

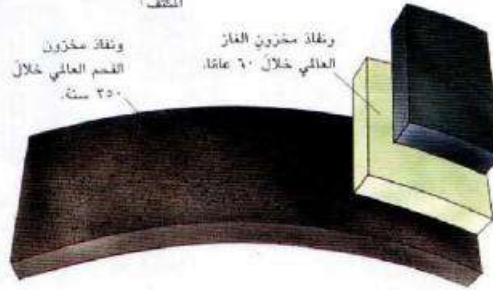
تحتوي محطة توليد القدرة العاملة بالزيت أو الفحم قوتاً حيث يحرق الوقود لتسخين الماء وإنتاج البخار. وهذا البخار يُدبر تربين توليد كهربائي. ومن التوليد ترسل الكهرباء عبر كوابل شبكة التوزيع إلى المنازل والمكاتب والمصانع. والبخار يُمرّر عادةً عبر ثلاثة تزيينات على التوالي، حتى تُستنفذ كل طاقته قبل أن يُعاد ليُكثف ماء في المكثف.



الوقود الأحفوري

الفحم والغاز الطبيعي والنفط وقود أحفورية لأنها بقايا نباتات وحيوانات انقضت منذ زمن بعيد. وهي وقود سهلة الاستعمال وفيرة القدرة، لكن استخدامها يُقلّل ثاني أكسيد الكربون في الجو ممّا يزيد الحسّ العالمي بظاهرة الدفئ. إنَّ مُعدّل استهلاك هذه الوقود يتزايد بسرعة، علماً أنّ مخزونها العالمي مُحدودٌ كماً. وحتى لو استمرّ الاستهلاك بالشكل الحالي، فإنَّ مُخزونها في العالم لن يكفي لأكثر من ٢٥٠ سنة.

وتنقل مخزون الغاز العالمي خلال ٦٠ عامًا.
والفحم العالمي خلال ٢٥٠ سنة.



مصادر الطاقة

ح ١٠٠٠ استخدم الرومان الفحم والوقود.
ح ٦٥٠ استخدمت الطواحين الهوائية في بلاد فارس.
١٨٥٩ عُثِرَ أوّل مرّة للنفط في بنسلفانيا بالولايات المتحدة.
١٨٨٠ بُنِيَ أوّل محطة لتوليد الكهرباء في لندن بالكتل.
١٨٩١ عُثِرَ أوّل محطة قدرة كهربائية في ألمانيا.
١٩٥١ توليد الكهرباء للمرة الأولى بالطاقة النووية في الولايات المتحدة.
١٩٦٠ بُنِيَ أوّل محطة قدرة حرارية شمسية في تركمستان بالاتحاد السوفياتي السابق.
١٩٦٨ بُنِيَ أوّل محطة قدرة مائية في فرنسا.

الطاقة في المنازل

يستهلك منزل عادي في سنة واحدة خمسة أضعاف الطاقة التي ينفقها جميع المتسابقين في سباق ماراتوني (مدا) ٤٢.٢ كلم). التصدّر الأساسي للطاقة في المنازل هو الكهرباء، لكنّ يُستخدم أيضاً الفحم والغاز والزيت والخطب. وقد تُستخدم بعض المنازل الحديثة الشبكات الشمسية لتسخين الماء. والشبكات الشمسية هو مُتولد ذو واجهة زجاجية في داخله أنابيب مغطاة بدهان أسود - لأنّ اللون الأسود يمتص حرارة الشمس فيسخّن الماء الساري في الأنابيب.



المزيد من المعلومات الخطر
الطاقة النووية ص ١٣٦
المحركات ص ١٤٣
الخلايا والبطاريات ص ١٥٠
مصادر الكهرباء ص ١٦٠
المُخترع المتخولة ص ٢٢٤
الأمواج والمُتَرِّ والبيانات ص ٢٣٥
الجو ص ٢٤٨
دورات في الغلاف المائي ص ٣٧٢
التنبؤ وتوكلهم ص ٣٧٤
حقائق وغمريات ص ٤٠٨

الطاقة النووية



الإشعاع

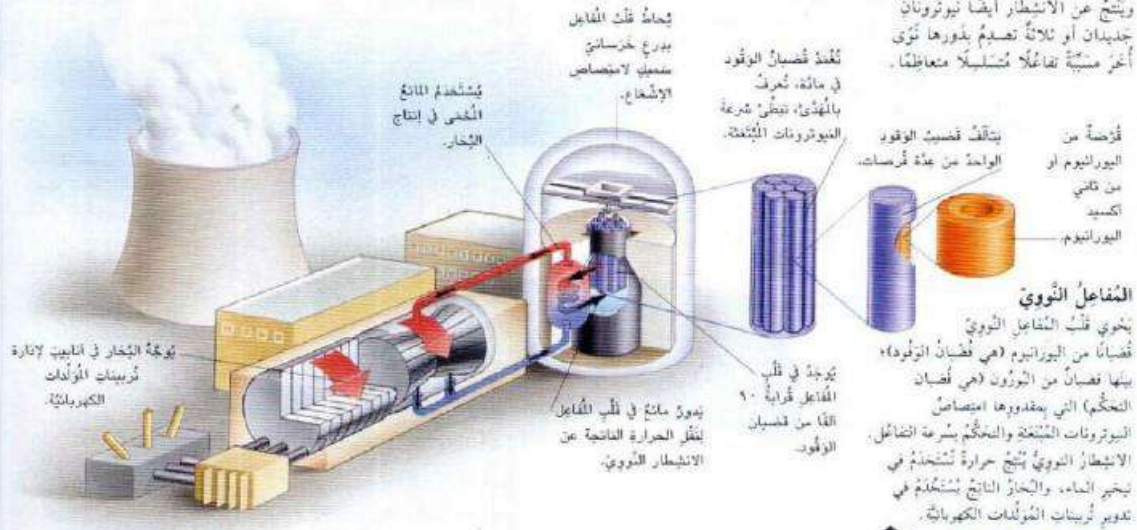
في الصورة أعلاه، يُعدّ الغبار لاستبدال قضيب وقود من قلب المفاعل النووي، وقد عُمر هذا بالماء إلى عمق ١٠,٥ م للحفاظ على سلامتهم من الإشعاع. أما الوضع الآزرق فمائل إلى كون الشبكات المشحونة العالية الطاقة تسير في الماء بسرعة تفوق سرعة الضوء فيه.

تحتوي الذرة قدرًا هائلًا من الطاقة - هو طاقة نووية - نتيجة للقوى الشديدة الرابطة بين جسيمات نواتها. وتحدث التفاعلات النووية طبيعيًا، وهي التي تُكسب الشمس قدرتها. وقد حاول العلماء تسخير الطاقة النووية، وقد نجحوا بتحقيق ذلك فقط من ذرات بعض العناصر - كالسيوم والبلوتونيوم والديوتيريوم (الهيدروجين الثقيل). إن الطاقة التي يمكن الحصول عليها من كيلوغرام واحد من الديوتيريوم تعادل الطاقة المنتجة من ثلاثة ملايين كيلوغرام من الفحم. هناك طريقتان أساسيتان لإطلاق الطاقة النووية: الانشطار النووي - حيث تنفلق نواة الذرة؛ والاندماج النووي - حيث تندمج نواتا ذرتين أو أكثر.



الانشطار النووي

نواة الذرة مُحاطة بالكروونات تدور بسرعات هائلة في مدارات مُحَدَّدة تُولِّد غالبًا لا يمكن اختراقه عادة. لكن باستطاعة نيوترون عالي السرعة، مُدفعًا بعقب، اختراق هذا الغلاف ليمتصه النواة. وإذا كانت النواة غَيْرَ مستقرّة، فإنها تستغرق شطرين، ويُعرف هذا بالانشطار النووي. وينتج عن الانشطار أيضًا نيوترونات جديديان أو ثلاثة تصدم بدورها نوى أغزر نسبة تفاعلًا مُتسلسلاً متعاطفًا.



المفاعل النووي

يحتوي قلب المفاعل النووي قضبانًا من اليورانيوم (هي قضبان التوليد) بينها قضبان من الزرّون (هي قضبان التحكم) التي يمددونها امتصاص النيوترونات المُنبَغة والمتحكم بسرعة التفاعل. الانشطار النووي يُنتج حرارة تُستخدَم في تسخين الماء، والبخار الناتج يُستخدَم في تدوير توربينات المولدات الكهربائية.

التفاعلات النووية

قضبان الوقود في مفاعل نووي تُستهلك بعد حين ويُنقى أسديتها. وهي لمُايات خطيرة عالية الإشعاعية، والتفاعلات النووية تفسد ذات فاعلية إشعاعية حتى بعد ٢٥,٠٠٠ سنة، ويُنجم التخلص منها بتخزين شديد. ويمكن تخزينها مُركّزة في خزانات من التولاد الذي لا يتضاءل مُحاطة بالخرسانة. أما التفاعلات الأكثر خطورة فمُحصَر داجل كل زجاجي يُحفظ لتخزينها عديمًا في مناجم مُهجورة تحت الأرض.



تحويل الكتلة إلى طاقة

كُتلة التواتج في تفاعل نووي أقل من الكتلة البدئية للمُفاعلات - يعني أنّ جزءًا من الكتلة يتلاشى في التفاعل. وقد بيّن ألبرت أينشتاين أنّ الكتلة المُتلاشية تتحوّل إلى طاقة مُقتضى المُعادلة:

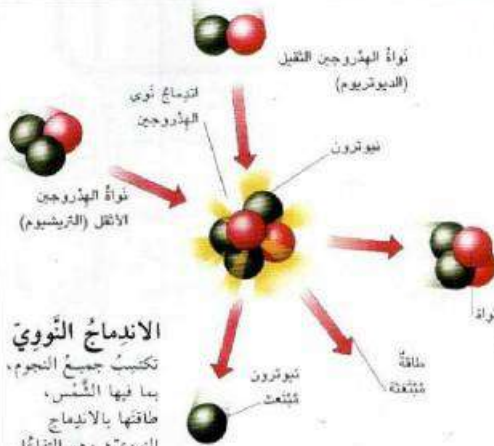
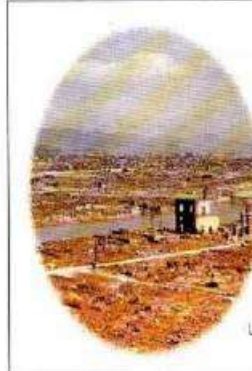
$$E = mc^2$$

ط = ك س^٢، حيث «ط» هي الطاقة الناتجة، «ك» الكتلة المُتلاشية، و «س» سرعة الضوء. وحيث إنّ قيمة «س» كبيرة جدًا، فإنّ المُقدّر الكتلي الضئيل يُولّد كُتلة هائلة من الطاقة. إنّ تحويل كيلوغرام واحد من المادة إلى طاقة يُنتج ما يعادل طاقة زلزالي شديد كالذي حصل في مدينة مكسيكو عام ١٩٨٥ وأحدث دمارًا فادحًا كما ترى في الصورة.



السلسلة النووية

تكتسب القسلة الذرية طاقتها من الانشطار النووي للأحماض. فإذا شجعت كيميائياً من نظير اليورانيوم - 235 أو نظير البلوتونيوم - 239 مما يتكون كتلة فوق الحرجة يحدث الانشطار. أما القسلة الهيدروجينية فتكتسب طاقتها من الاندماج النووي وهي في الواقع قنبلة ذرية مُحاطة بالديوتريوم. فعندما تنفجر القسلة الداخلية، تتولد درجة حرارة عالية تجعل نوى الديوتريوم تندمج بطاقة أعظم. في الصورة المقابلة منظر لمدينة هيروشيما في اليابان بعدما أسقطت عليها قنبلة ذرية عام 1945.



الاندماج النووي

تكتسب جميع النجوم، بما فيها الشمس، طاقتها بالاندماج النووي، وهو التفاعل الذي تندمج فيه نواتان أو أكثر. ففي الشمس، مثلاً، تندمج نوى الهيدروجين لإنتاج نوى الهيليوم. والنقص الكتلي في هذه العملية يتحول إلى طاقة.



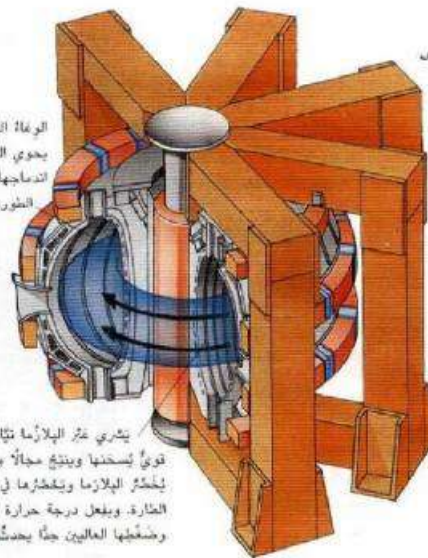
مسار الاندماج

ويُكَلِّدُ جهوداً أخرى لإنتاج اندماج نووي مُعْجَم في مكبات نَسَى مُسَارِعَات الحُرْم الجُسِيْمِيَّة التي يُعْتَمِدُ مُسَارِعُ الكَوِكِرِكَة، بالولايات المتحدة أعظمها قُدْرَة. هذا المُسَارِعُ، المُركَّب في عَرَبَانِ ماء، يُوجِّهُ نَبْضَةً كهربائية قُدْرَتها ١٠٠ ترليون واط نحو قُرْبَةٍ من غاز الديوتريوم يحجم حَيْثُ البَيَّاسِي. عند إطلاق الحُرْمَةِ يَتَغَيَّرُ سَطْحُ الماء شَرْدَ كهربائية تُخْصِي الغاز إلى ملايين دُجَاجَات الحرارة لِبَعْضَةِ أَجْزَاءِ البَلُورِن من الثانية - وهي بَعْدَ عَمَرٍ كافِيَةٍ لِيَهْدَ تَغَاوُلَ الاندماج، لَكِنْ البَحْثُ والتجارب مُستَمِرَّة.

لمزيد من المعلومات انظر

- النسبة الذرية ص 24
- النشاط الإشعاعي ص 26
- السرعة ص 118
- مُضَادَّ الطاقة ص 134
- تَحْلِيلَات الطاقة ص 138
- الكهرباء الثَّابِتَة ص 148
- البِغْطَلِيَّة ص 154
- الشُّعُوم ص 278
- حقائق ومعلومات ص 208

الوعاء الخلفي الذي يحوي البلازما المراد اندماجها يسمى الثوروس المارة.



يشير غر البلازما مثلاً كهربائي قوي لتسخنها وينتج مجالاً مغناطيسياً يُخْطِرُ البلازما ويُخْطِرُها في وسط الطارة. ويبلغ درجة حرارة البلازما وضغطها العاليين جداً يحدث الاندماج.



ليز مايتنر

عملت ليز مايتنر (1878-1968)، المسماة المولدة، في برلين منذ العام 1907 مع الفيزيائي الألماني أوتو هاهن. وفي عام 1938، اضطرت للفرار من الحكم النازي إلى أسوج. وبُغْد مُضِي بَعْضُهُ أَشْهُرَ عَلى وجودها في أسوج، أَعْلَمَها هَاهِنُ عَن بَعْضِ نَتَائِجِ مُخْتَرَةٍ، تَوَصَّلَ إِلَيْهَا فِي إِحْدَى التَّجَارِبِ مَعَ أَلْمَانِيٍّ أُخَرٍ هُوَ فِرْتز سْتِرَاسْمَان. فَادْرَكَتْ مَايْتِرُ أَنَّ هَاهِنَ قَدْ خَفَّقَ فَعَلَى نَوَاةِ الْيُورَانِيُومِ؛ أَيِ إِنَّهُ اكْتَشَفَ الْإِنْشِطَارَ النُّوَوِيَّ. وَعِنْدَمَا أَعْلَنَ هَاهِنُ الْإِكْتِشَافَ، لَمْ يُبَيَّرْ إِلَّا بِقَلِيلٍ مِنَ الْفَضْلِ لِقَفْطَةِ مَايْتِرُ وَفَافَ بِصَبْرَتِهَا. وَفِي عَامِ 1944، مُنِحَ هَاهِنُ جَائِزَةُ نُبِيل، دُونَ أَنْ تَقَابِسَهُ مَايْتِرُ ذَلِكَ الشَّرَفَ.

تسخير الاندماج النووي

حَتَّى الْآنَ، لَمْا يُسْتَخْدَمِ الاندماج النووي عملياً على الأرض للحصول على الطاقة. مُعْظَمُ الْأَنْحَاثِ الْإِنْشِطَارِيَّةِ الْيُورَانِيَّةِ تُسْتَخْدَمُ مِثْلَهُ تُسَمَّى «توكاماك»، وهي تَعْصُ وَغَاءَ حَقْلًا يَحْوِي الْغَازَ الْمَرَادَ تَحْمِيصِهِ عَلى شَكْلِ بِلَازْمَا. وَيَجِبُ إِسْجَاءُ الْبِلَازْمَا إِلَى دَرَجَةِ حَرَارَةٍ نَبْلَغُ عِدَّةِ مِلْيُونٍ مِنَ الدَّرَجَاتِ قَبْلَ إِحْدَاثِ الْإِنْشِطَارِ. وَحَيْثُ إِنَّهُ لَيْسَ بِإِسْطَاعَةِ أَيِّ وَغَاءٍ إِحْتِمَالِ دَرَجَاتِ الْحَرَارَةِ هَذِهِ تُسْتَخْدَمُ مِجَالَاتٌ مِغْطَطِيَّةٌ لِيُخْطِرَ الْبِلَازْمَا بِعِيدًا عَنِ جُدْرَانِ الْوَعَاءِ.

الطاقة النووية

1905 بين الفيزيائي الألماني ألبرت أينشتاين أنه يمكن تحويل الكتلة إلى طاقة.

1919 أعلن الفيزيائي أرنست رذرفورد عن قذف نواة ذرة الليثيوم.

1939 أعلن العالمان الألمانيان أوتو هاهن وفيرتر ستراسمان اكتشاف الانشطار النووي.

1942 بنى الإيطالي، أنريكو فرمي، أول تفاعل نووي في جامعة شيكاغو بالولايات المتحدة.

1951 توليد كهرباء بالطاقة النووية لأول مرة بواسطة تفاعل مُوَلَّد اختياري في أيداهو، بالولايات المتحدة.

1956 بدأت أول محطة قدرة نووية تجارية بالتغلب في كالدر هول، بإنكلترا.

1986 انشجار تفاعل سونوبيل، بروسيا، أوقف سبباً من المواد المشعة وضلت إلى أسوج.

1991 أول اندماج نووي مُنْجَم به في مُخْتَبِر بِيْت (الطوروس الأوروي المشترك) في أكسفورد، بإنكلترا.

تحوّلات الطاقة

في التفرّغ البرقي تتحوّل الطاقة الكهربائية بمُشِيرٍ إلى طاقة صوتية وصوتية وحرارية. والواقع أنّ تحوّلات الطاقة من شكل إلى آخر جارية حولنا باستمرار. فعندما تضعّط زرّاً كهربائياً، تتحوّل الطاقة الكهربائية فوراً إلى طاقة صوتية وحرارية. والبراعة (برقانة الحياجب) تحوّل الطاقة الكيميائية في غذائها إلى طاقة صوتية وإلى طاقة حركية عند الحاجة. وأنت حين ترفع جسمًا ثقيلًا، تتحوّل الطاقة الكيميائية في عضلاتك إلى طاقة كامنة في الجسم المرفوع. فكلّما ازداد الشغل المبذول، تزداد الطاقة المحوّلّة.



تغيّرات الطاقة

في القوس المشدودة طاقة مرونة كامنة، كما في نابض مضغوط. فحين يُسْتَفْعَل

القوس، تتحوّل الطاقة الكامنة فيه إلى طاقة حركة في السهم المُتَقَلِّق. وعندما يصيب السهم الهدف، نَسْمَعُ رَتْمَةً؛ لقد تحوّلت طاقة الحركة إلى طاقة صوتية، وقليل من الطاقة الحرارية. الجدارية المصرية أعلاه تُعَمِّلُ الرِّعَاقَ وتُجَسِّسُ الناس.

في ساعة المُنْبَهِ، تتحوّل الطاقة الكامنة في الزنبرك المشدود لَمَّا إلى طاقة حركة في عقارب المُنْبَهِ، وإلى طاقة صوتية في نكتاته. وينقل المُنْبَهِ يعمل حتى تُفَادِ الطاقة الكامنة في



الزنبرك.

إنّا نَكْتُ جُزْءًا، نَسْتَقِلُّ الطاقة الكيميائية المُخْزونة فيها إلى جسيمك، ونَسْتَحْدِثُ في الجِسمِ عديدة كالتنفس والحركة. وفي تدويرك ساعة المُنْبَهِ، تتغيّر الطاقة الكيميائية هذه إلى طاقة مرونة كامنة في زنبرك المُنْبَهِ.



أوراق الخبز الخضراء تحوّل طاقة الشمس الضوئية إلى طاقة كيميائية في سكر الخبز بالتحليل الضوئي.



تُحَلِّقُ بَقِيَّةُ طاقة السهم الناري الكيميائية كثافة صوتية وصوتية عندما ينفجر في الجو.

سلسلة طاقة

هَلْ تُدْرِي أنّ ساعة المُنْبَهِ، في حقيقة الأمر، تُشَبِّهُ قُدْرَتَهَا من الشمس؟ إنّ الطاقة نادرًا ما تتحوّل مُباشرةً من شكلها الأولي إلى شكلها النهائي؛ بل تُعَمَّرُ عادةً في سلسلة من التحوّلات. فطاقة الشمس تُنَمِّي الغِذاءَ؛ ويتناولنا هذا الغِذاءَ نُخْزِنُ من الطاقة الكيميائية، في أجسامنا، يُمكننا استخدامها بعضه في تدوير ساعة المُنْبَهِ. وهذا يُكَيِّفُ السَّيِّئَةَ طاقة كامنة يُحوّلها بدورها إلى حركة وطاقة صوتية.

السهم الناري المُتَقَلِّقُ، قبل إطلاقه، يَحتَوي كَثَافَةً كبيرة من الطاقة الكيميائية، لكن لا طاقة وضِع. عند إشعال السهم الناري يتغيّر منه دَقُّ من الغازات الحارّة إلى أسفل، يثا يدفعه بقوّة ردّ الفعل، إلى أعلى.



الثور كلفن

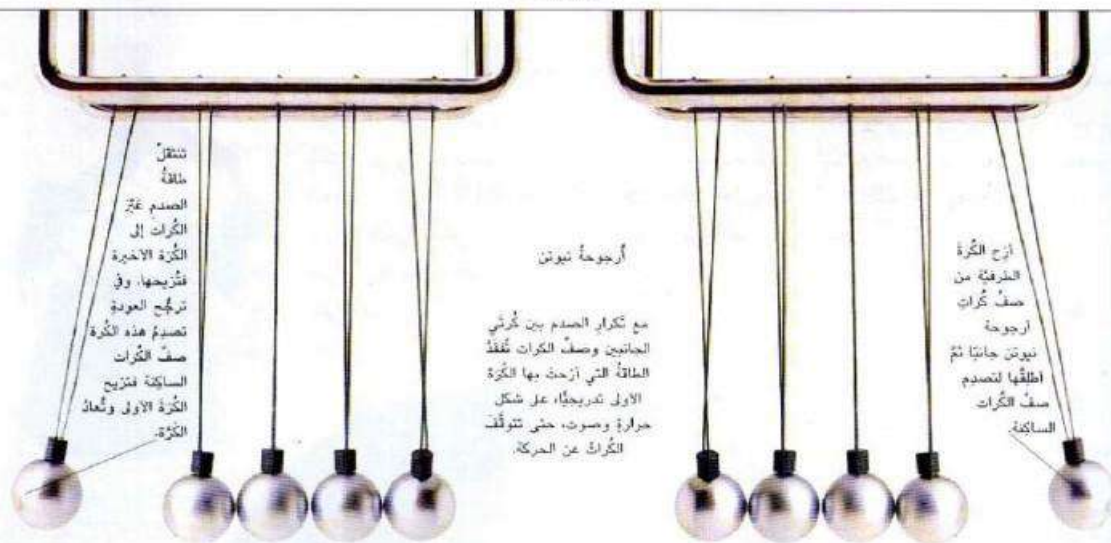
وليم طومسون (١٨٢٤-١٩٠٧)، رياضي وفيزيائي بريطاني، وُلِدَ في يلفاست بإيرلندا الشمالية. دخل جامعة غلاسغو في العاشرة من عمره وأصبح أستاذًا في الثانية والعشرين. اشتهر في تأسيس علم الديناميَّات الحرارية، فأرّس علاقات مُحددة بين الحرارة والشغل والطاقة. كما اخترع مقياس درجة الحرارة المُطلَقة - مقياس كلفن - وحقق اكتشافات مُهمّة في مجالَي الكهرباء والمغناطيسية. خطي بتكريم الملكة فيكتوريا فأصبحت لقبه الثور كلفن.

السهم الناري المُتَقَلِّقُ إلى أعلى فيه، إلى جانب طاقته الحركية والوضِع، طاقة كيميائية. وكلّما ارتفع تترابى طاقته الكامنة، لكن ينخفض سُخْرُونُ من الطاقة الكيميائية باحتراق الوقود فيه.

طاقة المُتفجّرات

المتفجّرات مُخْزِنَاتٌ عالية القدرة من الطاقة الكيميائية. وهي لا تحوي بالضرورة طاقة أكثر من غيرها من الموادّ لكنّها تُنتِجُ بقدريها على إطلاق هذه الطاقة بسرعة فائقة. الأشهر الأثيرة تحوي مُتفجّرات؛ فعندما يُشْعَلُ الصاروخ منها، يرتفع في الجوّ ثم ينفجر في غرض يهيج الألوان. فالطاقة الكيميائية في الموادّ المُتفجّرة تحوّلَت إلى طاقة حركية وحرارية وصوتية وضوئية.





أرجوحة نيوتن

مع تكرار الصدم بين كرتي الجانبين وصف الكرات تتقلّب الطاقة التي أزعجت بها الكرة الأولى تدريجيًا، على شكل حرارة وصوت، حتى تتوقف الكرات عن الحركة.

أرجوحة نيوتن جانتا ثم أطلقها لتصدم صفت الكرات الساكنة.

بقاء الطاقة

من التبادي الفيزيائية الأساسية أنّ الطاقة لا تُخلق ولا تُفنى، إنما هي تتحوّل (أو تُحوّل) من شكل إلى آخر. وخلال عملية التحوّل هذه يتبدّد بعض الطاقة كحرارة - بحيث يبقى مجموع الطاقة الناتج (مع الحرارة المبددة) مُساويًا للطاقة المحوّل (أو المتحوّل). ويتمثل هذا المبدأ في أرجوحة نيوتن حيث يضع بعض الطاقة، كصوت وحرارة، تدريجيًا، بينما تستمر كرتا الجانبين بالتراجيح المتماهير والصدم لفترة حتى تتوقف عن الحركة.



عام ١٨٣٤ اقترح أحد تسميتها لمكنة دائمة الحركة - على افتراض أنّ تقلّ الكرات المتحركة على امتداد الأتار سيؤدي الدورات دائريًا باستمرار.

الحركة الدائمة

حاول الكثيرون على مرّ الزّمن تصميم مكنات تعمل باستمرار دون مصدر للطاقة - أي مكنات دائمة الحركة، وهو حلم يستحيل تحقيقه، فلا بُدّ لأيّ مكنة حقيقية من مصدر طاقة دائم؛ وليس هذا فقط، بل إنّ طاقة الدّخل في أي مكنة هي دائمًا أكبر من طاقة خُرجها.

الطاقة المُبددة

يُبدّد القطار البخاريّ بعض الطاقة الحرارية غير بدخنة، ومن العسير استخدام هذه الطاقة لتشغيل شيء آخر. فالحرارة المُبددة طاقة عديمة الجدوى وخصبة النوعية. بالمقارنة فإنّ الطاقة الكهربائية طاقة مُحيية وعالية النوعية. والمعروف أنّ كلّما تغيّر شكل الطاقة فإنّ بعض الطاقة العالية النوعية يُضَيّع. وهذا يعني أنّ كمية الطاقة المُبددة في الكون هي قوّمًا في انخفاض.



المُتعلّقات الجافّة، كذلك المُستخدمة

في مصباح الفلّورسنت، يُبدّد ١٠ بالمئة فقط من شدّتها النّاطقة.



كفاية (مرؤود) الطاقة

عندما نستخدم شكلًا من أشكال الطاقة للقيام بشغلٍ ما، يتبدّد جزء من الطاقة دائمًا على شكل حرارة غالبًا. فمُسخّن الثّور مثلاً لا يُحوّل من الطاقة التي تستهلكها إلى طاقة صوتية إلا قرابة ٥ بالمئة فقط، والباقي يتحوّل إلى طاقة حرارية مهدورة. لذا نقول إنّ كفاية المصباح ٥ بالمئة. والواقع، أنّه لا يمكن لأيّ مُحوّل طاقة أن تكون كفايته ١٠٠ بالمئة.

جنتية المصباح الكهربائي يُبدّد ٩٥ بالمئة من الطاقة التي تستهلكها.

الْفُور العاديّ يستهلك طاقة كبيرة لإحماء الكؤن أو المِلّة.



فُور الأمواج المُشعّرة (الميكرويف) لا يُبدّد طاقة في إحماء المُلّق، فهو يُستخدّم الطعام فقط.



توفير الطاقة

يجب علينا المحافظة على مصادر الطاقة العالية النوعية، كالكهرباء والشم والغاز الطبيعي والشم، لأنّ مواردها محدودة. فاستخدام مُرّين الأمواج المُشعّرة (الميكرويف) مثلاً، يُوفّر الطاقة لأنّه يستهلك طاقة أقلّ من الفُور العاديّ في إنضاج الطعام؛ والمُزجّ الجيّد العزل الحراريّ يُدخّل بكميّة وقوى أقلّ، وصيانة المكنات جيّدًا كتيبة يجعلها تعمل بكفاءتها القصوى.

مزيد من المعلومات انظر

- التفاعلات الكيميائية ص ٥٢
- الشغل والطاقة ص ١٣٢
- تصادم الطاقة ص ١٣٤
- الطاقة النووية ص ١٣٦
- الحرارة ص ١٤٠
- الكهرباء والتّيار ص ١٤٨
- الرّعد والرّيح ص ٢٥٧
- حقائق وتعلّومات ص ٤٠٨

الحرارة

كَمْ دَرَجَةُ الحرارة اليوم؟ للإجابة عن هذا السؤال بدقة، يَلْزِمُكَ ترمومتر - أي ميزان حرارة لقياس ذلك. جميع الترمومترات مُدرَجَةٌ بمقاييس تَشْتَخِذُ نَقْطَتَيْنِ ثَابِتَتَيْنِ هما: دَرَجَةُ حرارة انصهار الجليد، ودَرَجَةُ حرارة غَلْيَانِ الماء على ضغط جَوِّي عياري. هنالك ثلاثة مقاييس مُهمَّةٌ لدرجة الحرارة هي: مِقْيَاسُ سِلْسْيُوس ومِقْيَاسُ فَرَنْهَيْت والمِقْيَاسُ المُطْلَق أو مِقْيَاسُ كِلْڤِن. فدرجة انصهار الجليد على مِقْيَاسِ سِلْسْيُوس هي صفر° س، ودرجة غَلْيَانِ الماء ١٠٠° س. على مِقْيَاسِ فَرَنْهَيْت، درجة انصهار الجليد هي ٣٢° ف ودرجة غَلْيَانِ الماء ٢١٢° ف. أمَّا مِقْيَاسُ كِلْڤِن فيبدأ من أدنى درجة حرارة مُمَكِنَةٌ نظريًا، وهي درجة الصفر المُطْلَق؛ والدرجة فيه مُساوِيَةٌ قَدْرًا لِلدرجة في مِقْيَاسِ سِلْسْيُوس.



الترمومترات الطبيعية

أزهار الزعفران ترمومترات طبيعية تفتُح وتغلق عند ارتفاع درجة الحرارة وانخفاضها. وهي دقيقة للغاية، إذ تتأثر بفروق هائلة في درجة الحرارة تبلغ ٠.٥° س.



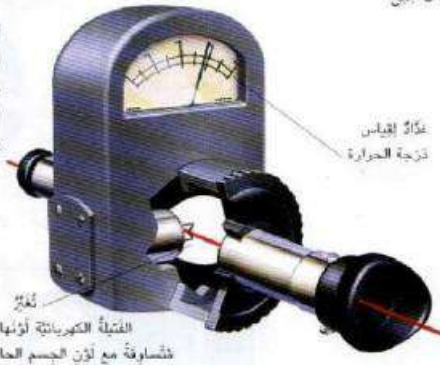
الحرارة ودرجة الحرارة

هنالك فرق بين الحرارة ودرجة الحرارة. فدرجة الحرارة هي مِقْيَاسُ إِسْرَعَةِ تحريك جُزْئِيَّات الجسم. أمَّا الحرارة فهي طاقة الجسم المُتَحَرِّكة من تحريك جُزْئِيَّاته. هناك كمية من الحرارة في جبل جليدي، مثلًا، أكثر بكثير مما في كوب ماء حار. بالرغم من درجة حرارته العالية؛ لأنَّ جبل الجليد، رُغم أنَّه أَرْدَى، فهو أكبر بكثير.



الصخور المنصهرة

اللاابة المنصهرة من البراكين هي شُخُورٌ منصهرة درجة حرارتها تُقَارِبُ ٦٠٠° س. الصورة أعلاه لبركان في جزيرة هاواي بالمحيط الهادئ.



عَدَّادٌ لِمِقْيَاسِ
درجة الحرارة

تَغْيِيرُ
التَّغْيِيرُ الكهرِبائيَّة لِوُثْنِهَا
تَشَابُهًا مَعَ لَوْنِ الجِسْمِ الحارِّ.

مِياسُ دَرَجَاتِ الحرارة العالية

يُشْتَخِذُ البِيرُومِتِر في مِياسِ دَرَجَاتِ الحرارة العالية جدًا كدرجة حرارة الآلة المُنْبَتَّة من البراكين، أو درجة الحرارة داخل لَوْنِ صِنَاعَةِ الزُّحَاج. بيرومتر لَعَنَةُ يونانية تعني «مِياس النار». تتوهَّج الأشياء بالألوان مُختلفة حَسَبَ درجة حرارتها. ويحوي البيرومتر قُبْلَةً كهرِبائيَّة يُسَنِّطُهَا نِثَارٌ كهرِبائيٌّ حَتَّى يَسَاقِقَ لَوْنُهَا مَعَ لَوْنِ الجِسْمِ المُتَوَهَّج. ثُمَّ تُقَاسُ درجة الحرارة بِمِياسِ هذا النِثَارِ.

ترمومتر الكلب

تَتَرَكَّبُ جُزْئِيَّاتُ البُورَاتِ السَّائِلَةِ في صُفُوفٍ مُتَطَلِّقَةٍ كَمَا فِي البُورَاتِ الجامدة لَكِنَّا نَشَابُ كَالسَّائِلِ. بِمَعْضِ هذه البُورَاتِ يَتَغَيَّرُ لَوْنُهَا نَبْعًا لِدَرَجَةِ الحرارة، فَيُشْتَخِذُ في ترمومترات شَرِيعِيَّةٍ لِأَحَدِ دَرَجَةِ حرارة الأولاد والأطفال. فالحرارة تُعَيِّدُ تَرْتِيبَ الجُزْئِيَّاتِ مُبَسَّرَةً بِذَلِكَ مُرُورَ الضَّوءِ غَيْرِ السَّائِلِ فَنَتَوَهَّجُ بِلَوْنٍ مُخْتَلِفٍ نَبْعًا لِدَرَجَةِ حرارة الوَلَدِ.



لندرز سِلْسْيُوس

غُبريال فَرَنْهَيْت وَأَنْدَرُز سِلْسْيُوس

غُبريال دَانِيَالُ فَرَنْهَيْت
(١٦٨٦-١٧٣٦) اِخْتَرَعَ
الترمومتر المعروف بِاسْمِهِ.
وهو فِيزِيائِيٌّ أَلْمَانِيٌّ اسْتَقَرَّ
في أَمْسْتَرْدَام بِهولندا،
وَأَمْتَهَنَ صِنَاعَةَ الآلات. أمَّا
أَنْدَرُز سِلْسْيُوسُ (١٧٠١-١٧٤٤) فَقَدَ

اِخْتَرَعَ المِقْيَاسَ المعروف بِاسْمِهِ، وَاشْتَعَرَ بِالعَدَى
المُنَوِّى التَّدْرِيجَ لِمِياسِ الفَرْقِ بَيْنَ نَقْطَتَيْ تَجَمُّدِ الماءِ
وِغَلْيَانِهِ. كَانَ سِلْسْيُوسُ أَسَاتِذًا لِعِلْمِ الفَلَكِ فِي أَيْسَلَا
بِأُسْوَحَ؛ وَكَانَ الشَّقِيُّ الشَّمَالِيَّ (الأضواء النُفْطِيَّةُ
الشَّمَالِيَّةُ) مَوْضُوعَهُ المُفْطَل.

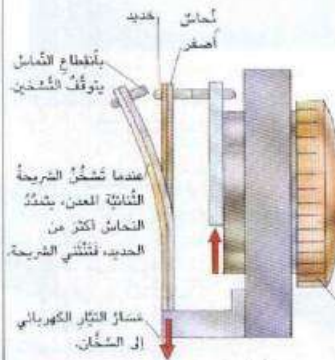
تأثيرات الحرارة

تتمدد معظم المواد بالتسخين وتقلص عندما تبرد. فالجسر الفولاذي الذي طوله ١٤٠٠ م في الشتاء يزداد طوله بحوالي نصف متر في الصيف. عندما تسخن المادة نكتسب طاقة تجعل جزيئاتها تتحرك بسرعة أكبر وأبعد، فتشغل المادة حيزاً أكبر. وعند تغيير درجة الحرارة بما فيه الكفاية، تتحول المادة من حالة إلى حالة أخرى. فإذا سخّن جامد إلى درجة حرارة انصهاره، فإنه يتسائل، وإذا سخّن سائل إلى درجة حرارة عالية بما فيه الكفاية فإنه يغلي ويتحول إلى غاز أو بخار.



تمدد الغازات

تتمدد الغازات حوالي ١٠٠٠ مرة أكثر من الجوامد و ١٠ إلى ١٠٠ مرة أكثر من السوائل. فإذا تضاعفت درجة حرارة الغاز المطلقة، تضاعفت حجمه. القيثارة أعلاه ملئت إلى نصفها بالماء البارد وسدّت بإحكام، ثم سخّنت بين راحتي الكفّين، فتتمدّد الهواء في داخلها دافعاً الماء شعاعاً في الأنبوب.



تمدد متباين

تتمدد الفلزات بسعديلات مختلفة، وتستخدم هذه الظاهرة في تشغيل الترموستات التي تقيس درجة الحرارة. يحوي الترموستات شريحة ثنائية التمدد - غالباً من النحاس الأصفر والحديد. في ترموستات التدفئة، تنثني الشريحة بالإحساء، فتقطع التماس الكهربائي عندما تبلغ درجة حرارة الغرفة الدرجة المطلوبة.

لمزيد من المعلومات انظر
تغيرات الحالة ص ٢٠
النظرية الحرارية ص ٥٠
سلوك الغازات ص ٥١
الألوان ص ٢٠٢
البراكين ص ٢١٦
حقائق ومعلومات ص ٤٠٨



الحرارة الكامنة

يتسبب السائل المتحول إلى بخار كمية من الحرارة دون أن ترتفع درجة حرارته. هذه الطاقة الحرارية تستخدم في تحويل السائل إلى بخار وتحتلّ فيهِ وتعرف بالحرارة الكامنة. وعندما يتكثف البخار إلى سائل، تقلّ الحرارة الكامنة، فتسخّن الوسط المتكثف. كذلك تُمتص الحرارة الكامنة أيضاً عندما يتبخر الجوامد، وتقلّ عندما يتجمّد السائل.

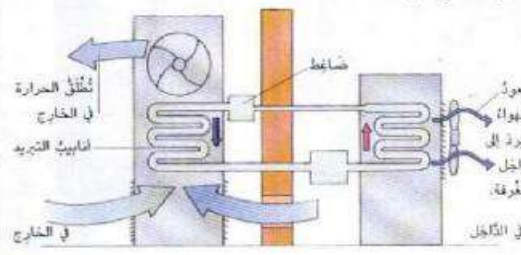


مقياس التمدد

تسخّن الشموع جانباً من السلك التخين فيتمدد - دافعاً إبرة الحياكة على محورهما - والإبرة بدورها تتحرك المؤشر على المقياس المدرج.

مكيف الهواء

مكيف الهواء يبرّد بفعل التبريد، فيسمح لوسائل التبريد بالتبرّد متحولاً إلى غاز داخل أنابيب التبريد. ويتصلّب التبريد حرارة تبرّده من الهواء الذي تسخّنه البرودة من الغرفة ليعاد أبردة إليها - في حين يُضغَط غاز التبريد في ضاغط خارج المبنى حتى يتسبّل ثانية، مُطلقاً الحرارة التي امتصّها من الهواء داخل الغرفة.



تخفيف الألم

يُعالج هذا الرياضي برذاذ، مُطعّن بالألم، من مادة سريعة التبرّد، وتُمتص الحرارة الكامنة اللازمة للتبرّد من يد الرياضي لتبرّد، وتُخفّف الألم. وبالطريقة نفسها يبرّد التعرق لأنّ تبخر العرق يمتص الحرارة من جسمك.

انتقال الحرارة



يُحْمَلُ
الهدار بزعامة
البوليسيتين

زجاج ليعزل في
السقف والفتحة

هواء مشغوب في الفتحة
تحت الواح الأرضية

هواء مشغوب بين لوحى
الزجاج في النوافذ

المزدوجة الزجاجية

الشبابيل يغطي
الأرضية

توفير الحرارة

الحرارة تنسحب من المباني
بسهولة. تلت هذه الحرارة،

أو أكثر قليلاً، يُفقد عبر الجدران،
والزجاج من السقف، والباقي غير

الشفاف والأرضيات. ويُفقد هذا القليل إلى
الحدا الأدنى. ينبغي تجهيز المباني جيداً بوسائل العزل الحراري.



فلز - موصل جيد
للحرارة.

الخشب - موصل
رديء للحرارة.

الرؤام - موصل
جيد للحرارة.

الموصلات الرديئة لا
تبدو باردة لأنها
لا تنقل الحرارة
بسرعة من اليد.

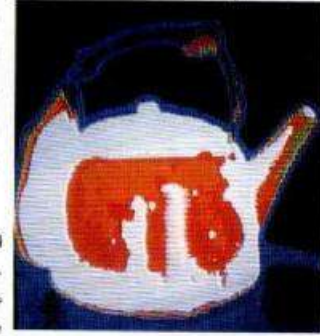
التوصيل

تختلف موصلية المواد للحرارة
باختلاف طبيعتها. الفلزات هي
أفضل الموصلات. لذا تصنع
القُدور من الفلزات، كالنحاس

والألومنيوم، كي تسخن بسرعة، لكن مقابضها
تُصنع من الخشب أو اللدائن لأنها رديئة التوصيل
أي عازلة للحرارة. الماء أيضاً موصل رديء
للحرارة، وكذلك الفلين والأزجاج اللين لأنهما
نحسان الكثير من الهواء، والغازات أوداً
المواد توصيلاً للحرارة.

لمزيد من المعلومات انظر
الحرارة ص ١٤٥
الظيف الكهريمغنطيس ص ١٩٢
الرياح ص ٢٥٤
تكوين السحب ص ٢٦٢
المناخ ص ٣٩٠
حقائق ومعلومات ص ٤٠٨

إذا كنت على مقربة من نار أو مدفأة، تسري الحرارة إلى جسدك من الوسط المحيط. أمّا إذا كنت خارج البيت في يوم قارس، فالحرارة تنبعث من جسدك إلى الهواء حواليك. تنتقل الحرارة دائماً من الجسم الحار إلى الجسم البارد، أو من الجزء الساخن من جسم إلى جزءه البارد. والحرارة تنتقل بطرق ثلاث هي: الحمل (الحراري) والتوصيل والإشعاع. فالحمل هو انتقال الحرارة بتيارات الحمل صعوداً في السوائل والغازات، لأن الجزيئات التي تسخن تقل كثافتها فترتفع لتحل محلها جزيئات أثقل منها. أمّا التوصيل فهو انتقال الحرارة في الجوامد بعيداً عن مصدرها. فعندما يسخن جزء من الجامد، تشد ذبذبة جزيئاته، فتصطدم بالجزيئات المجاورة وتنقل إليها طاقتها. الإشعاع هو طريقة انتقال الحرارة عبر الفراغ بأمواف كهريمغنطيسية؛ وبواسطته تصل حرارة الشمس إلى الأرض.



الإشعاع

جميع الأجسام تبعث إشعاعات حرارية تتزايد بارتفاع درجة حرارة الجسم. وتسمى هذه الإشعاعات وتعرف بالأشعة دون الحمراء، بسرعة الضوء، لكن طولها الموجي أكبر. وهي، كما الضوء، تنعكس عن الأسطح الصلبة وتمتصها الأسطح الداكنة. وهذه الإشعاعات لا تسمى، لكن بعض الكاميرات تستطيع التقاط صور بها على أفلام خاصة تدعى الصور الفوتوغرافية الحرارية. وتُستخدَم أشعة الحرارة المُشعَّة من ثياب ألوان الصورة - أبيض وأسود - ليدلوا بالمواد الأبيض.



الحمل (التصعد الحراري)

عندما تسخن اليابسة، تسخن الهواء فوق سطحها وترتفع الهواء الساخن لأنه يمدد ويصبح أقل كثافة، فيسقط الهواء البارد ليحل محله. وهكذا تتكون تيارات مستمرة من الهواء الصاعد والهابط تدعى تيارات الحمل (التصعد الحراري). وتُستخدَم الطائرات الصراعية والطيور هذه التيارات الحرارية الصاعدة لترتفع عاليًا في الهواء.



التلازم الساخن

أشكال ألوان الكثير من الحيوانات لثلاث بيئاتها الطبيعية. فثوب الفئك (السنسني) كلب الصحاري في شمال إفريقيا وسيناء، مثلاً، لا تمتص حرارته الصغراء الناصبة اللون كثيراً من الإشعاع الحراري أثناء النهار كما تعمل ألوان الكيريتان على نقل الحرارة إلى الهواء بالتحلل. وأثناء يوم الليل الصحراوي تحبس حرارة الفئك من الهواء ما يكفي لمنع فقدان الكثير من حرارة جسمه بالتوصيل.



الكظمية (القارورة الخوائية)

اخترع الكظمية العالم الأسكتلندي، جيمس ديوار (١٨٤٢-١٩٢٣)، وهي تحفظ الشراب الساخن ساعة، والباردة باردة، لأنها تمنع انتقال الحرارة. تتألف الكظمية من قارورة رُجاجة مزدوجة الجدران. فالقارورة بين الجدران يمنع التوصيل والحمل. والجدران المفضضة الداخلي تمنع الإشعاع، والسداد اللدائي أو الفلين عازل جيد للحرارة.

المحركات

الصَّارُوخُ أقوى المُحركات؛ فهو يستطيع رَفْعَ عربة فضائية ثقيلة عن الأرض وإطلاقها إلى الفضاء. الطائرات والسَّيَّاراتُ والسُّفُنُ والدَّرَاجَاتُ النَّارِيَّةُ ومِكنات كثيرة أخرى تُسَيَّرُ بِمُحركات البنزين أو بِمُحركات الديزل. ويدون هذه المُحركات كُنَّا نَظَلُّ نَعتمدُ على قُوَّانا الذَّائِيَّةِ أو على قُوَّى الحيوانات في الثَّقَلِ والصَّنَاعَةِ. المُحركاتُ تحوِّلُ طاقةَ الوُقُودِ إلى حَرَكةٍ بفعلِ تمدُّدِ الغازِ السَّاخِنِ؛ فيُحرِّقُ الوُقُودُ لإِحماءِ الغازِ ويُسخِّرُ تمدُّدُ الغازِ في تدويرِ المِكنات. بعضُ المُحركاتِ مَجَهَّزٌ بِمِكبَاسٍ تتحرَّكُ جَيِّئَةً وذهابًا داخلَ أسطوانات، وتعرَفُ هذه بِالمُحركاتِ التَّردُّدِيَّةِ؛ وبعضُ المُحركاتِ عديمِ المِكبَاسِ.



قُلْحَةُ الانْقِلَابِ (العادم)



الانْقِلَابُ



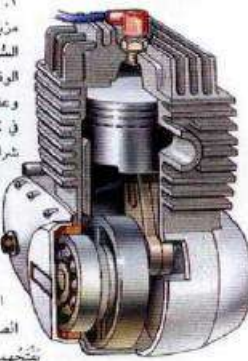
يَقْبِضُ

أَسْطُوَانَةُ



٢. يَهْبِطُ المِكبَاسُ، دافعًا وَقُوَّةً جَدِيدًا إِلَى دَاخِلِ الأَسْطُوَانَةِ غَيْرِ قُلْحَةِ الانْقِلَابِ، ثُمَّ يَنْقَلِعُ الوُقُودُ المُشْتَهِكُ إِلَى الخَارِجِ غَيْرِ قُلْحَةِ الانْقِلَابِ.

١. يَصْغَدُ المِكبَاسُ، سَالِطًا مَرِيعًا الوُقُودِ إِلَى الْقِسْمِ السُّفْلِيِّ مِنَ الحَرَكَتِ وَضَاعَةً الوُقُودِ الْمُتَوَاجِدِ فِي الأَسْطُوَانَةِ. وَعِنْدَمَا يَكُونُ المَرِيعُ الوُقُودِي فِي كَامِلِ التَّضْيَعِ، تَقْجُرُهُ شَرَارَةُ مِنْ شُعَاعَةِ الإِشعَالِ.



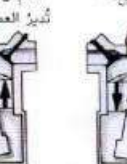
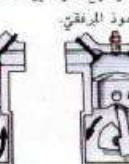
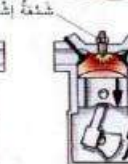
المحرك الثاني الشوط

مُحركاتُ الدَّرَاجَاتِ النَّارِيَّةِ ثَنَائِيَّةُ الشُّوطِ صَغِيرَةٌ وَقَوِيَّةٌ، لَكِنْ كَثِيرَةٌ الصَّحِيحُ. وَهِيَ عَنِيمةُ الصَّمَامَاتِ إِذْ يَنْدَلِ الصَّمَامَتَيْنِ هُنَاكَ تَفْتَحَانِ فِي جِدَارِ الأَسْطُوَانَةِ يَتَحَكَّمُ بِهِمَا تَعَاوِيًا تَحَرُّكُ المِكبَاسِ.



جورج ستينسون

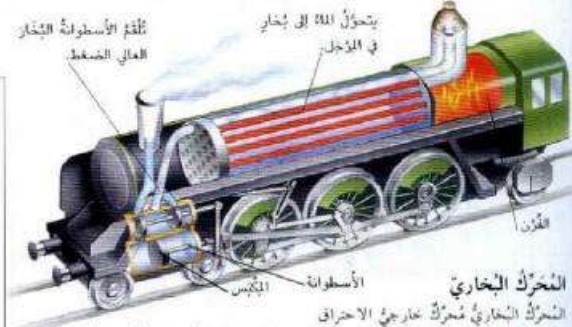
القاطرة البخارية الناجحة الأولى كانت من صُنْعِ المهندسين البريطانيين جورج ستينسون (١٧٨١-١٨٤٨). بدأ ستينسون حياته العملية كخبر لصيانة المُحركات والبضائع في المناجم قرب نيوكاسل بإنجلترا. وفي العام ١٨٢٥، أَسَّسَ مصنعًا للقاطرات حيث صَنَعَ وَبَنَى أَوَّلَ قَاطِرَةٍ اسْتَطَاعَتْ جَرَّ قِطَارٍ لِلرَّكَّابِ عَلَى أَوَّلِ سِكَّةٍ حَدِيدٍ عَامَّةٍ فِي الْعَالَمِ بَيْنَ دَارلنغتون وسوثوثن. أمَّا أشهرُ قَاطِرَاتِهِ السُّمِّيَّةُ «الصَّارُوخُ»، فَقَدْ قَارَتْ فِي سَبَّارَةٍ عام ١٨٢٩ حيث بلغت سرعتها ٤٦ كم/س، واستخدمت بعدلًا على الحِطَّةِ الحَدِيدِيَّةِ بَيْنَ لِيڤرپُولِ وَمَانِشِسْتَرِ.



١. شَوْطُ المِكبَاسِ - يَهْبِطُ المِكبَاسُ سَالِطًا مَرِيعًا الوُقُودِ وَالبُهَاءِ غَيْرِ صِغَامِ الإِشعَالِ المَقْنُوحِ. ٢. شَوْطُ الانْتِصَاعِ - يَصْغَدُ المِكبَاسُ ضَاطِعًا المَرِيعَ الوُقُودِي، كَلَّا فَيُوقِدُ الوُقُودَ الْمُتَقَرِّبَ المِكبَاسِ إِلَى أَسْفَلِ بَقُوَّةِ الصَّمَامَتَيْنِ شَقْلَانِ. ٣. شَوْطُ القُوَّةِ - تَشْعُلُ شُعَاعَةُ الإِشعَالِ المَرِيعَ؟ فَيُوقِدُ الوُقُودَ الْمُتَقَرِّبَ المِكبَاسِ إِلَى أَسْفَلِ بَقُوَّةِ الصَّمَامَتَيْنِ شَقْلَانِ. ٤. شَوْطُ الانْقِلَابِ - يَصْغَدُ المِكبَاسُ شَقْلًا؟ فَيُوقِدُ الوُقُودَ الْمُتَقَرِّبَ المِكبَاسِ إِلَى أَسْفَلِ بَقُوَّةِ الصَّمَامَتَيْنِ شَقْلَانِ. (العادم) المَقْنُوحِ.

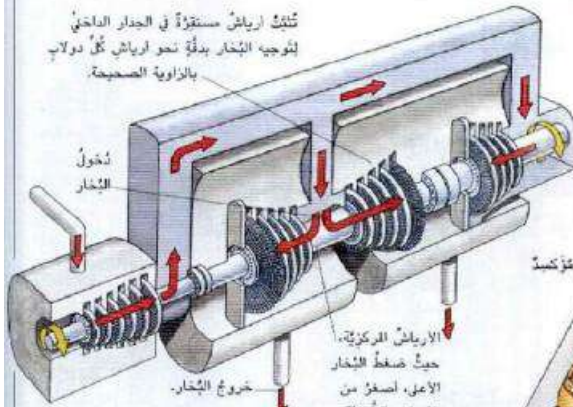
مُحَرِّكُ الإِحْرَاقِ الدَّاخِلِيِّ

يَدْعَى مُحَرِّكُ السَّيَّارَةِ مُحَرِّكًا دَاخِلِيَّ الإِحْرَاقِ لِأَنَّ الوُقُودَ يَحْرَقُ دَاخِلَ أَسْطُوَانَةٍ. وَمَعْظَمُ هَذِهِ المُحركاتِ رُبَاعِيَّةُ أَالشُّوطِ أَيْ يَتِمُّ قَدْرَتُهُ فِي أَرْبَعَةِ أَشْوَاطٍ لِلِجَيِّسِ. وَيَتَرَاوَحُ عَدَدُ مِكبَاسِ المُحَرِّكِ الْوَاحِدِ مَا بَيْنَ أَرْبَعَةٍ وَتَمَانِيَةٍ، تَحَرُّكُ تَعَاوِيًا لِنَتِجَةِ قُدْرَةِ خَرَجِ مُتَوَاصِلَةٍ.



المحرك البخاري

المُحَرِّكُ البُخَارِيُّ مُحَرِّكٌ غَارِجِي الإِحْرَاقِ لِأَنَّ الوُقُودَ يَحْرَقُ فِي مَرِيعٍ خَارِجِ الأَسْطُوَانَةِ. تُسْرِي الغَاظَاتُ الحَامِيَّةُ النَّاتِجَةُ عَنْ إِحْرَاقِ الخَشْمِ غَيْرَ الجِرْجَلِ فَيَتَحَوَّلُ الْمَاءُ أَوَّلًا إِلَى بُخَارٍ ثُمَّ يَحْمِي البُخَارُ حَتَّى يَتَلَقَّ ضَغْطًا وَدَرَجَةً حَرَارَةٍ عَالِيَتَيْنِ قَبْلَ قُدْرَةِ الأَسْطُوَانَةِ بِهِ حَيْثُ يَنْبَدُ دَافِعًا المِكبَاسِ بِمَدْمَةٍ. وَفِي الْقَاطِرَةِ تَنْقَلِجُ حَرَكََةُ المِكبَاسِ بِوَسْاطَةِ مَجْمُوعَةٍ مِنَ الْأَفْرَاجِ إِلَى الدَوَالِيبِ.



الترين البخاري

الترين في أبسط أشكاله دولاب ذو أرياش مثبت على محور، فيمكن إدارته بالغاز أو البخار أو الماء. تستخدم التربينات البخارية في محطات القدرة، حيث يدفع البخار العالي الضغط بمواجهة الأرياش ليدير التربين المثبت بالمولد الكهربائي. والتربينات المتعددة المراحل هي الأكثر كفاءة لأنها تستفيد تقريباً كامل طاقة البخار.



فرانك هويتل

المهندس وطيار الاختيار الإنكليزي

فرانك هويتل

(المولود عام 1907)

اختراع المحرك النفاث عام 1929.

وقد حاول عبثاً إقناع

وزارة الطيران البريطانية بقاعته محركه؛ فما

كان منه إلا أن أسس شركته الخاصة لتصنيع

المحرك الجديد. وبالفعل تم له صنع أول

محرك نفاث واختباره على الأرض سنة 1937.

وفي العام 1941، حققت طائرة اختيارية أول

طيران لها بمحرك هويتل.

لزيد من المعلومات انظر

- شوك الغازات ص 51
- القوى والحركة ص 120
- الشغل والطاقة ص 132
- مصادر الطاقة ص 134
- المحركات الكهربائية ص 158
- الطواريف ص 299



تطور المحركات

1712 صنع توماس نيوكومين أول محرك
بخاري يستخدم أسطوانة ومكبس.

1765 صنع جيمس واط محركاً بخارياً
أقوى من محرك نيوكومين بست مرات.

1800 صنع ريتشارد تريفيثيك أول محرك
بخاري عالي الضغط.

1860 صنع إتيان لبتوار أول محرك
داخلي الاحتراق، مستخدماً مزيجاً من
غاز الفحم والهواء كوقود.

1877 طور نيقولاوس أوتو المحرك
الرباعي الأشواط.

1883 صنع غوتليب ديتشر أول محرك
بنزيني.

1884 صنع تشارلز دارسون أول ترين
بخاري لتوليد الكهرباء.

1926 أطلق روبرت غودارد أول صاروخ
بوقود دسر سائل.

1930 سجل فرانك هويتل براءة اختراع
المحرك النفاث.

تزيد الضواغط البروجية ضغط الهواء
وتدفعه إلى حجرة الاحتراق.

حجرة الاحتراق

الهواء الساخن والغازات
الغالب تدفق إلى الخارج
فوق التربين



تضغط
المروحة
الهوائية
إلى الداخل.

بعض الهواء
يسرّ جانباً
الجزء الرئيسي
للمحرك.

المحرك النفاث

تُضخّم الغازات الحديثة العالية السرعة مُجهّزة
بمحركات نفاثة. في المحرك النفاث، تُسحب المروحة المُدوّمة في
مقدمة المحرك الهواء إلى داخله - حيث تُسحقه مرواح أخرى دافعة إياه، على
ضغط عالٍ، إلى حجرة الاحتراق. وهنا يحدو الهواء بالوقود السائل المُثقل، فيتمدد
ويدفع نحو مؤخرة المحرك؛ وياندفاعه العنيف إلى الخارج - يُدوم تريناً يدير المرواح
في المُقدمة. في المحرك البروجي الرئيسي، السَّيَّان أعلام، يسري بعض الهواء عبر
سُرْب حول الجزء الرئيسي للمحرك، مُعزّزاً كمّيات الهواء المُندفخ مما يُحبّث المحرك
دفعاً إضافياً.

الدفع النفاث

هذه السيارة الدفعية تستخدم الدفع النفاث لتتطوّر بسرعة فوق أرضية
المرقة. فعند فتح صمام خاص، يدفع
الهواء إلى الوراء عبر ربة المألون
المربوط بالسيارة والمُعبأ بالهواء،
دافعاً السيارة إلى الأمام.



الكهرباء والمغناطيسية



الكهرباء، ترافقها المغناطيسية غالباً، أصبحت ضرورة يومية في مختلف مجالات العمل والحياة حولنا؛ وهي في الواقع غيرت نمط حياتنا بالكامل. المولدات تولّد الكهرباء من حركة ولفانها في مجال مغناطيسي، فتوفّر لنا الحرارة والنور بضغطه زرّ. والمحركات الكهربائية تحوّل التأثيرات الكهربائية في مجالات مغناطيسية إلى حركة تُدير لنا المكائن من مثاقب وغسالات وآلات مُختلفة بجهد قليل متنا. والإلكترونيات بمقوماتها التحكّمية تُيسّر لنا استخدام الكهرباء والمغناطيسية (الكهرمغناطيسية) بأشكال متعدّدة في تقنيات الراديو والرادار والحواسيب

الإلكترونيات في العناية الفائقة

المرض النعير يُعانون من غلّ خطيرة يحتاجون غالباً إلى مراقبة مُستويرة في المستشفى. وبدلاً من مُمرضات يلازمين أميرة هولاء، نستخدم المُعدّات الإلكترونية لتراقب أوضاعهم. فإذا حدث تبدّل خطير في معدل نبس المريض أو خفقان قلبه، تطلق تلك الأجهزة نذيراً لاستدعاء الممرضات والأطباء للعلاج ذلك.

مُؤدّت الصناعات الكهربائية منذ استحدثت أول موزة أواخر القرن التاسع عشر، فاصبحت اليوم أكثر دقّة وكفاءة.

طاقة مُتعدّدة الاستعمالات

تولّد الكهرباء وتُنفّل بسهولة إلى حيث يُحتاج إليها، لتُحوّل إلى أشكال أخرى من الطاقة. ففي مكّتب مثلاً، تُحوّل البرودة الكهربائية إلى حرارة، كما تُحوّل ضئجة المصباح الكهربائي إلى ضوء. وتُحوّل جهاز التلفون الكهربائي إلى أصوات، كما تُحوّل أيضاً الأصوات إلى كهرباء. أمّا الحاسوب فتُحوّل المورد المُطرّد من الكهرباء إلى نبضات تُنفّد وظائفه.

تُساهم الكهرباء في توفير وسائل الراحة في معيشتنا. فالمُحرّك في موزة كهربائية يُدوّم في أرياشها لتبتّع تياراً هوائياً وتُجفّد الهواء.



حجر المغناطيس

حجر المغناطيس مُعدّن طبيعيّ المُعْطَة وهو شكّل من خام الحديد المعروف بالمغنتيت (أكسيد الحديد المغناطيسي). تتفكّط براءة الحديد بالقرب من حجر المغناطيس فتجذب إليه وتلتصق به. وقد استخدم بعض الملاّحين القدماء القطعة المشكّلة من هذا المعدن مُعلّقة من طرف شريط كبريت.

جهاز التلفون الحديث يولّد عمل الهاتف العاديّ إضافة إلى ذاكرة إلكترونية، تُخزّن أرقاماً تلفونية عديدة، تُمكننا من طلب أيّ منها بكلمة زرّ.

خامسة الجيّب الحديثة الرخيصة كانت ستعشش القمامة في سطح الخمسينيات من هذا القرن. فلصنع حاسبة تقوم بعملها حينئذ كان يقتضى استخدام صمامات وغوّامات ضخمة، تملأ غرفة بكاملها.

الكهرباء قديماً

حوالي العام ٦٠٠ ق.م. اكتشف الفيلسوف الإغريقي طاليس أن حلك قطعاً من



الكهربان بقطعة قماش يجعل الرّيش والأجسام الحقيقة الأخرى تتحدّث إليها وتلتصق بها. ونحن نعلم اليوم أن كهرباء طاليس كانت قد شجّلت كهربائياً بالاحتكاك. وجدير بالذكر أن كلمة «كهرباء» مُشتقة من الكلمة اليونانية للكهربان - وهي الإلكترون.

المغناطيس الحديثة

تُعدّ تُعرف الطبيعة المغناطيسية. صار من المُمكن صنع مغناط قويّ من الشُّولاد بأشكال مُتوّعة. تُصنّع أفضل المغناطيس من سائك فولاديتي مُضَمَّنَة بنيتيشا لحفظ مغناطيسيتها.



الترابيش الفولاذية تتماصّد مؤقّتاً بالمغناطيس قبل تقطعها.



«الكهربيات» و«اللاكهربيات»

قام وليام جيلبرت (١٥٤٤-١٦٠٣) بأعمال بارزة في علم المغناطيسية والكهرباء، فقد بيّن أنّ الأرض لا بدّ أن تكون مغناطيسية، كما بيّن أنّها تولّد الكهرباء. كما أدرك الفرق بين المُوصلات والعازلات الكهربائية وأسماها «الكهربيات» و«اللاكهربيات».

الكهربائية الساكنة

الحثّ الإلكتروستاتي (الكهروستاتي)

إذا دَلَّكَتَ ولمعةً لَدَاتِيَّةً على ثِيَابِكَ تُكَيِّبُهَا شِجْنَةً كَهْرَبَائِيَّةً سَالِيَةً. قَرَبِ الْبِلْمَقَةَ الْمَشْحُونَةَ مِنْ مَسَالِ الْمَاءِ الصُّبُورِ، وَلاَ جُطِ أَنْحَافُ مَسَالِ الْمَاءِ نَحْوَ الْبِلْمَقَةِ! إِنَّ الشُّحُنَاتِ السَالِيَةَ عَلَى الْبِلْمَقَةِ تَنْجُصُ مَسَالِ الْمَاءِ بِالتَّأثيرِ مُنَافِرَةِ الشُّحُنَاتِ السَالِيَةِ فِي الْجَانِبِ الْمُقَابِلِ لَهَا، جَاعِلَةً إِيَّاهُ مُوجِبَ الشُّحْنَةِ، فَتُجَذِّبُ نَحْوَهَا - فِي حِينِ يُصْبِحُ جَانِبُ الْمَسَالِ الْأَيْدِ سَالِبَ الشُّحْنَةِ. وَتَدْعِي هَذِهِ الظَّاهِرَةَ الْحَثُّ الْإِلِكْتُرُوسْتَاتِي.



الْفَرْقَةُ الَّتِي تُسَمُّعُهَا أَحْيَانًا عِنْدَمَا تَخْلَعُ كَثْرَتَكَ بِسَحْبِهَا غَيْرِ رَأْسِكَ هِيَ تَفْرِيعُ كَهْرَبَائِيٍّ مِنَ الْكَهْرَبَائِيَّةِ السَّاكِنَةِ؛ وَإِذَا كُنْتَ فِي ظِلْمَةٍ فَقَدْ يُمَكِّنُكَ مُشَاهَدَةُ وَمُضَابِ التَّفْرِيعِ أَيْضًا. الْكَهْرَبَائِيَّةُ السَّاكِنَةُ كَهْرَبَاءُ احْتِكَائِيَّةٌ غَيْرُ سَارِيَةٍ، وَالْفَرْقَاتُ وَالْمُضَابُ هِيَ تَفْرِيعُ كَهْرَبَائِيٍّ فُجَائِيٍّ الْإِنْطِلَاقِ. أَحْيَانًا تُجَسُّ بِضَمَّةٍ كَهْرَبَائِيَّةٍ عِنْدَ لَمَسِ كُغْبُرَةِ الْبَابِ لِأَنَّ الْكَهْرَبَائِيَّةَ السَّاكِنَةَ الْمُتْرَاكِمَةَ فِي جَسَدِكَ تَنْطَلِقُ فَجَاءَةً مِنْ يَدِكَ إِلَى الْكُغْبُرَةِ. وَالْبَرْقُ هُوَ تَفْرِيعُ كَهْرَبَائِيٍّ ضَخْمٍ بَيْنَ سَحَابَتَيْنِ أَوْ بَيْنَ سَحَابَةٍ وَالْأَرْضِ، وَالْكَهْرَبَائِيَّةُ السَّاكِنَةُ تَنْحَشُّ بِالْاحْتِكَاكِ عِنْدَ ذَلِكَ أَوْ احْتِكَاكِ مَادَّتَيْنِ مُخْتَلِفَتَيْنِ مَعًا.

إِذَا دَلَّكَتَ بَالُونًا بِكَفِّكَ، فَهُوَ يَمِيلُ إِلَى الْإِتِّصَالِ بِهَا، لِأَنَّ الشُّحْنَ يُكْسِبُ كُلًّا مِنْهُمَا شِجْنَةً مُضَادَّةً.



الشُّحْنُ بِالْاحْتِكَاكِ

تَتَأَلَّفُ جَمِيعُ الْأَحْصَامِ مِنْ ذَرَّاتٍ، وَتَتَأَلَّفُ كُلُّ ذَرَّةٍ مِنْ عِدَّةٍ مُعَامِلٍ مِنَ الْإِلِكْتُرُونَاتِ السَّالِيَةِ الشُّحْنَةِ وَالْپِرُوتُونَاتِ الْمُوجِبَةِ الشُّحْنَةِ. وَهَذِهِ الشُّحُنَاتُ تُبَازَنُ بَعْضُهَا بِبَعْضٍ نَتَاءً، مِمَّا يَجْعَلُ الْأَجْسامَ مُتَعَادِلَةً (أَيَّ غَيْرِ مُشْحُونَةٍ). لَكِنْ بِالْاحْتِكَاكِ، كَذَلِكَ الْبَالُونِ بِالْكَتْرَةِ، تَنْتَقِلُ الْإِلِكْتُرُونَاتُ مِنَ الْكَتْرَةِ إِلَى الْبَالُونِ، فَيُصْبِحُ الْبَالُونُ سَالِبَ الشُّحْنَةِ لِأَنَّ الْإِلِكْتُرُونَاتِ فِيهِ صَارَتْ أَكْثَرَ مِنَ الْپِرُوتُونَاتِ؛ كَمَا تَصْبَحُ الْكَتْرَةُ مُوجِبَةً الشُّحْنَةِ لِأَنَّ الْپِرُوتُونَاتِ فِيهَا أَكْثَرَ مِنَ الْإِلِكْتُرُونَاتِ.

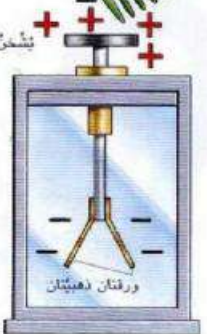
التَّأثير

الْبَالُونُ الشُّحُونَانِ وَالْمُعَلَّقَانِ خَبِيَّةً إِلَى جَنْبٍ، يَلْقَوْنِ حَقِيقَتَيْنِ، مِنْ النُّقْطَةِ ذَاتِهَا يَنْتَافِرَانِ لِأَنَّ كُلَّيْهُمَا سَالِبُ الشُّحْنَةِ. وَهَذَا إِذَا كَانَا مُتَعَادِلَيْنِ يَتَدَلَّيْنِ مُتَلَاوَيْنِ وَاحِدُهُمَا بِالْآخَرِ.



التَّجَادُبُ

الْبَالُونُ الشُّحُونَانِ بِأَلَدِكَ يَجْذِبُ إِلَيْهِ قُصَاصَاتِ الْوَرَقِ الطَّيْفَةِ. إِنَّ لِيُخْبِتَاتِ الْبَالُونِ السَّالِيَةِ تَنَافُرُ الشُّحُنَاتِ السَّالِيَةِ عَلَى الْجُزْءِ الْأَقْرَبِ إِلَيْهَا مِنَ الْوَرَقِ (لِأَنَّ الشُّحُنَاتِ الْمُتَمَازِلَةَ تَتَنَافَرُ)، فَيُصْبِحُ هَذَا الْجُزْءُ مِنَ الْقُصَاصَاتِ مُوجِبَ الشُّحْنَةِ، وَيُجَذِّبُ إِلَى الْبَالُونِ لِأَنَّ الشُّحُنَاتِ الْمُخْتَلِفَةَ تَتَجَادَبُ.

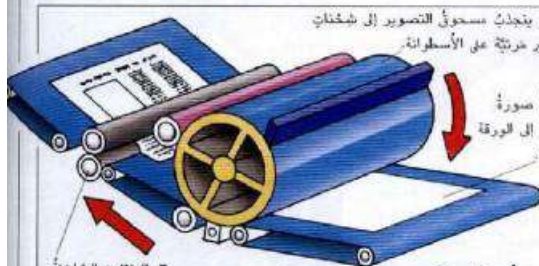


يُشْخِصُ الْمَشْطُ بِشُحُنَاتِ سَالِيَةٍ عِنْدَ تَسْرِيحِ الشَّعْرِ؛ فَإِنَّا قُرَبُ إِلَى فَرْصِ الْمَعْدِنِيِّ لِلْمَكْشَافِ الْكَهْرَبَائِيِّ، يَتَأثيرُ الشُّحُنَاتِ السَّالِيَةِ فِيهِ بِاتِّجَاهِ الْوَرَقَتَيْنِ الذَّهَبِيَّتَيْنِ، فَتَنْفَرُجَانِ.

المَكْشَافُ الْكَهْرَبَائِي

يُمَكِّنُ الْمَكْشَافُ الْكَهْرَبَائِيُّ ذُو الْوَرَقَتَيْنِ الذَّهَبِيَّتَيْنِ مَا إِذَا كَانَ الْجِسْمُ مُشْحُونًا أَمْ غَيْرَ مُشْحُونٍ. فَإِذَا قُرِبَتْ جَسْمًا مُشْحُونًا إِلَى فَرْصِ الْمَكْشَافِ الْمَعْدِنِيِّ، تَكْتَسِبُ الْوَرَقَتَانِ الذَّهَبِيَّتَانِ شِجْنَاتٍ مُتَمَازِلَةً بِالْحَثِّ. وَلَمَّا كَانَتِ الشُّحُنَاتُ الْمُتَمَازِلَةُ تَتَنَافَرُ، فَإِنَّ وَرَقَي الْمَكْشَافِ تَنْفَرُجَانِ. وَحِينَئِذٍ إِنَّ الْوَرَقَتَيْنِ الذَّهَبِيَّتَيْنِ رَفِيعَتَانِ جَدًّا، وَغَفِيفَتَانِ فَإِنَّ الْمَكْشَافَ الْكَهْرَبَائِيَّ شَدِيدَ الْحَسَاسِيَةِ.

١. يَنْجَذِبُ مَسْحُوقُ التَّصْوِيرِ إِلَى شِجْنَاتِ لَمِزٍ غَرَبِيَّةٍ عَلَى الْأَسْطُوَانَةِ.



٣. الدَّلَافِيضُ الشَّاحِنَةُ تَسْمُو الْمَسْحُوقَ وَتُصَبِّغُ بِالْوَرَقِ.



النَّاسِخَةُ الصُّوِّيَّةُ

الْكَثِيرُ مِنَ النَّاسِخَاتِ الصُّوِّيَّةِ يُسْتَخْدَمُ الْكَهْرَبَائِيَّةُ الشَّاكِنَةُ، إِذْ تَكُونُ صُورَةُ الْأَصْلِ كَشِجْنَاتٍ مُوجِبَةٍ غَيْرِ مَرِيئَةٍ عَلَى أَسْطُوَانَةٍ كَبِيرَةٍ دَاخِلِ الشُّكْنَةِ. هَذِهِ الشُّحُنَاتُ تَجْذِبُ جُذَيْمَاتٍ دَقِيقَةً مِنْ مَسْحُوقِ التَّصْوِيرِ مُكَوَّنَةً صُورَةً مَرِيئَةً عَلَى الْأَسْطُوَانَةِ، ثُمَّ يُغْلَى مَسْحُوقُ التَّصْوِيرِ إِلَى الْوَرَقَةِ الْمَشْحُونَةِ كَهْرَبَائِيَّةً أُنَاءَ مُرُورِهَا حَوْلَ الْأَسْطُوَانَةِ. وَتَعْمَلُ الدَّلَافِيضُ الشَّاحِنَةُ عَلَى صَهْرِ مَسْحُوقِ التَّصْوِيرِ وَلَصْنِهِ بِالْوَرَقَةِ كَصُورَةٍ نَائِيَةٍ.

الشحنات

داخل السحب

تُسَخَّن الجسيمات الجديدة
الموجودة في السحب في أعالي
الجو بالكهربائية الساكنة،
فيصير أعلى السحابة موجب
الشحنة وأسفلها سالب
الشحنة، ويحصل التفريغ
البرق أحياناً داخل السحابة
لمعادلة الشحنات مُجدداً.

تكتسح
الجسيمات
الأخف الموجبة
الشحنة إلى أعلى.

تتراكم الجسيمات الأثقل السالبة
الشحنة في أسفل السحابة.

فصيص مائعة الصواعق
يستقبل الرأس، وطرفه
الشفلي تُمسَل بالأرض
بشوشل سلكي.



الشحنات السالبة في أسفل
السحابة تستجيب بالتأثير
شحنات موجبة على سطح
الأرض تحتها.

تضيق من
الشحنات الأصغر
تُجذب بالسلسلة
الممتدة للظاهرة
المعدنية الداخلية.



بنجامين فرانكلين

بين الشحنة بنجامين
فرانكلين (١٧٠٦-١٧٩٠)
التأثير والسياسي والعالم
الأمريكي. العلاقة بين
البرق والكهرباء بتجريبه
خطيرة جداً. ففي العام
١٧٥٢، طير فرانكلين طائرة
ورقية في أثناء عاصفة رعدية، فحسرت الكهرباء
غير خيط الطائرة المُربَّط إلى مفتاح معدني كان
في الطرف الآخر للخط. وعندما قُرب فرانكلين
إصبعه من المفتاح، ففُزَّت شرارة غير المُحسوسة
بينهما. فاستنتج أن كهربائية السحب هي التي
سببت الشرارة، وأن التفريغ البرقي هو نوع من
الشرر. وفي العام ١٧٥٣، أعلن اختراعه قضيب
مانعة الصواعق.

مانعة الصواعق

يُضَبَّ على السطح في معظم المباني العالية
قضيب يُسمى مانعة الصواعق يتصل بالأرض
بشوشل سلكي. الشحنات السالبة في أسفل
السحابة الشفوية تحتل الشحنات الموجبة
من الأرض؛ فتتدفق هذه الشحنات على
جزيئات الهواء مُجذبة إلى السحب حيث
تُبطِّل مفعول بعض الشحنات السالبة في
السحابة. وقد يُسبب ذلك حدوث الصاعقة.
وإذا لم يكن ذلك كافياً، وحصل التفريغ البرقي
فإن الكهرباء تسري عبر القضيب والمُوصِّل
الشكلي إلى الأرض دون إحداث أضرار.

كيف تضرب الصاعقة؟

إذا كانت شحنات السحب قوية بما فيه الكفاية،
فإنها تنزل لها عمراً غير الهواء إلى الأرض وتُفْرِغُ
كوسيط برقي. وتوفر المباني العالية والأشجار
وإنسان في الأماكن المكتنفة مساراً سهلاً
للتفريغ الكهربائي، فتستقبلها الصواعق.

بطانة فلزية داخلية.
تغليف رقائقي فلزي.

وعاء لين

مارسو الكهرباء الأوائل احتزنوها أحياناً في ما
يسمى «وعاء لين» - (باسم المدينة الهولندية
حيث استخدم لأول مرة عام ١٧٢٥). ويتألف
وعاء لين إجمالاً من غزلتان زجاجيتي تمسك من
الداخل والخارج برقائقي القصدير بحيث يمكن
تخزين شحنة كهربائية على صفيحتي القصدير
الرقائقيتين. ويُصلَّ قضيب معدني بالبطانة
الداخلية لتفريغ الشحنة عند الزوم. وعاء لين
هذا هو شكل قديم من المكثفات.



المكثفات

تُستخدم المكثفات الشفوية لتخزين الشحنات
الكهربائية في الأجهزة الإلكترونية
كالتلفزيونات والحواسيب. فالمكثفات
الكهربائية الصغيرة الأمد مثلاً، تُخزَّن في
المكثف بحيث يمكن أبعثبات تيار مُستعر منه.
وفي بعض المكثفات، تُفصل صفائح الرقائقي
الفلزية داخلها بعضها عن بعض بلفاف
رقية، ثم تُلفَّ جميعها وتُسدَّ بإحكام.

المزيد من المعلومات انظر

- التيار الكهربائي ص ٢٥
- الكهرباء الكهربائية ص ١٤٨
- مقومات الإلكترونيات ص ١٦٨
- الرعد والبرق ص ٢٥٧

الكهرباء التيارية



الكهرباء في بعض مجالاتها

في حفل موسيقي وأغانٍ شعبية، تُحدث
الأجهزة الكهربائية مؤثرات صوتية أخاذة
وأصواتاً عالية. ويستطيع المخرجون العيودون جداً عن
الضوضاء المُساعدة الموسيقيين وسماع المُغنين عن شاشات
صغيرة ومكروفونات منتشرة في ساحة المسرح.

الموصلات والعوازل

تُدعى الأسلاك النحاسية في الكتلات
الكهربائية موصلات، لأنها توصل التيار
الكهربائي أي تَسْمَحُ له بالمرور عبرها. وتُصنّف
الأسلاك النحاسية بناءً لخاصّتها عازلة، غير
مُوصلة للكهرباء، لأنها لا تحوّل إلكترونات
طليقة. العوازل تمنع الكهرباء من السريان
حيث لا نريدها.



في العوازل تلتصق جميع
الإلكترونات شديدة إلى ذراتها لذا
لا تستطيع الكهرباء السريان خلالها.

الكهرباء
التوصيل تحول
التيار والذرع

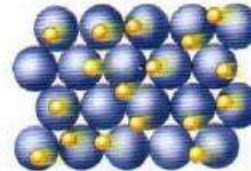


الإمداد العلوي

بعض القطارات الكهربائية يُلْقِطُ الكهرباء بأدق تزيّل عن
كَبَلات مُعلّقة فوق سكة حديد. ولتحقيق الصّامِن الكهربائي بين
ذراع التوصيل والقطار، تُحْمَلُ التّيار إلى حُرّك القطار،
بحيث أن يكون الكَبَل عازلاً (أي غير معزول)، ولا يُد من
تعليق هذه الكَبَل العلوية على عوازل لمنع تديد الكهرباء
وإبعاد خطرّها. فالموصلات والعوازل، كما نرى، تُستخدَم
معاً لتجعل استخدام الكهرباء مأموناً وعالي الكفاءة.

حيثما تذهب تَر الكهرباء التّيارية في مجالات العمل - في البيت
والشارع والمصنع وحيثما كان، صُمِّمَت المصاييح تحول
الكهرباء إلى ضوء، والمواقِد الكهربائية تحول الكهرباء إلى
حرارة، والمُحرّكات الكهربائية تحول الكهرباء إلى حركة.
الكهرباء من أوسع أشكال الطاقة استخداماً لأنها سهلة التحويل
إلى أشكال الطاقة الأخرى؛ ولأنها آتية السريان عبر أسلاك
التوصيل إلى حيث يُحتاج إليها، كثير كهربائي. ويُقاس
سريان الكهرباء بوحدات الأمبير. التيارات الكهربائية،
في معظمها، تتألف من إلكترونات دافقة، لكن
بعضها يتألف من أنواع أخرى من
الجسيمات المشحونة، تُدعى أيونات.

الميكروفون يحوّل الأصوات إلى
إشارات كهربائية تُرسل إلى المُسجّعات.



الإلكترونات الطليقة

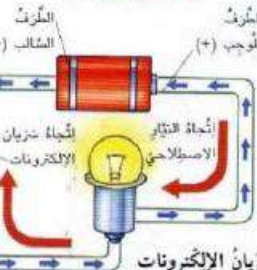
تسري الكهرباء عبر فلز
كالتحاس، لأن الفلز يحوي
إلكترونات طليقة تستطيع الانتقال
من ذرة إلى أخرى.

دائرة الكُحل البلي "ج. بلي"

يُمكِنُكَ تمثيل كيفية سريان التيار
الكهربائي باستخدام دائرة من الكُحل
المُشامّة. فلما دُفِعت إحدىها، ترى أنّ
جميع الكُحل تتحرّك تيّاً، فالكُلة الأخيرة
في الحلقة تتحرّك حاملاً تَمَسُّ الكُلة
الأولى، والبطارية تدفع الإلكترونات عبر
الأسلاك في دائرة كهربائية، بطريقة
مُتتالية، لإحداث تيار كهربائي.



الكَبَل القويّة العازلة تُغلّق
وتُدغم باستخدام العوازل.

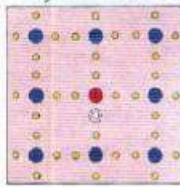


سريان الإلكترونات

يعتقد العلماء سابقاً أنّ الكهرباء في دائرة بطارية مثلاً،
تسري من القطب الموجب للبطارية إلى طرفها
السالب. ووضّحت قواعد عملية مُقدّمة تطبيقاً لهذا
المفهوم. لذا نُقل يَتَبَّن اتجاه التيار هكذا، ونسميه
التيار الاصطلاحي. والواقع أنّ الإلكترونات تسري
من قطب البطارية السالب إلى طرفها الموجب.

السُّلَيْكُونُ النَّفِيُّ

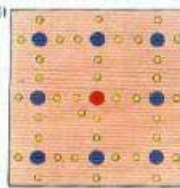
يوجد أربع إلكترونات في الغلاف الخارجي للذرة من السليكون النقي. وتعاوّل هذه (كما للإلكترونات الأخرى) شحنات موجبة مساوية في القوة الذرية؛ لذا فذرة السليكون كمجموع متعادلة.



43

شِبْهُ مُوَصَّلٍ مِنَ النَّمَطِ - م

يُؤخذ ثلاثة الكُرويات في الغلاف الخارجي المذوّب
 البُرورون؛ فإذا أُضيف إلى السليكون كمّيات قليلة
 من البُرورون، تترك هذه الإضافة ثقباً أو شغرات
 الخرونية تجعل العادة موجهة وشبه موصلة موجهة



النمط (النمط - م).

شِبَّةٌ مُوَصَّلٍ مِنَ الثَّمَطِ - س

يُوجَدُ فِي الْعِلَافِ الْخَارِجِيِّ لِلْفَرْعِ مِنَ الزُّرْنِخِ
أَوْ الْقُصُورِ خَمْسَةُ إِكْتِرَوَاتٍ. فَإِذَا أُصِيبَ
مَقْدَارٌ ضَعِيفٌ مِنْ أَيِّ مَعْنَاهُ إِلَى التَّحْلُوكِ،
تَحْلِبُ هَذِهِ الْإِضَافَةُ إِلَيْهِ الْكُتُوبَاطِ طَلِيقَةً تَحْفَلُهُ
شَيْئًا مُؤَصَّلًا سَالِبَ التَّمَطِّ (الْمَطَطِ).

شِبْهُ الْمَوْصَلَاتِ

المواد الغير جيدة التوصيل للكهرباء تدعى شئبة موصلات أو أشباه مازلات. وهي تستخدم للتحكم في التيار في الاجهزة الالكترونية. وأكثر هذه المواد استعمالا هو السليكون المشاب بكميات قليلة من الزرنيخ أو القصدير أو الثورون لتغير خواصه الكهربائية وجعله شئبة موصلة سالبة الشحنة (نظم-س) أو موجبة الشحنة (نظم-م). في شئبة الموصلات من النظم-س، الإلكترونات الطليقة هي التي تحمل التيار أما في شئبة الموصلات من النظم-م فتتحملها الثقوب. تستخدم شئبة الموصلات في صنع البايئات الالكترونية، كالمقاومات (أو الجهدادات) السليكونية للحاسب.



الطَّلَاءُ الكَهْرِبَائِيّ

الواحد الدائرة المطبوعة، السبعة أعلاه، كانت قد عُثِرَتْ في محلولي من كبريتات النحاس، ثُمَّ مُرَّتْ الكهرلَاءُ بغير المحلول في دائرة وُصِلَتْ الأَنُودُ فيها بالكاثود لاحتذاب أيونات النحاس التي ترسبت عليها مُكوِّنة المسارات النحاسية.

لزيد من المعلومات انظر

٢٢ خصائص المادة ص
 ٢٤ البنية الذرية ص
 ٣٩ أسماء القلويات ص
 ٦٧ الكهفولة (التحليل بالكهرباء) ص
 ١٥٠ الحلايا والقطاريات ص
 ١٦٨ مقومات الكهرونية ص
 ٢١٠ حقائق ومعلومات ص

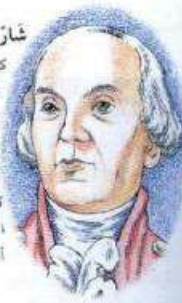
الكهرباء والأيونات

يسري التيار في بعض المحاليل، لا كالكثرات بل كجسيمات مشحونة تدعى أيونات. والطلاء الكهربائي تطبيق عملي على ذلك لتغطية جسم ما بطبقة فلزية. فوضو الجسم المراد طلاؤه بالطرف السالب للمصدر الكهربائي لجعله الإنكروت السالب الذي يجذب إليه الأيونات الموجبة الشحنة (من فضة أو نحاس أو خالص) لتغطي بها.



شارل أوغسطين كولوم

كولوم (١٧٣٦-١٨٠٦) فيزيائي ومهندس فرنسي
اشتهر بأبحاثه في الاحتكاك والبنغنيطية
والكهرباء. اخترع كولوم آلات حساسة لقياس
القوى بين المغنطيسات كما بين الشحنات
الكهربائية. وصيغت وحدة الكولوم لقياس
كمية الكهرباء بأسمه؛ وهي كمية الكهرباء
الشاربة عند نقطة في دائرة يمر فيها تيار مقداره
أمبير في ثانية.



كَبُولُ فَائِقَةُ التَّوَصِيلِ

العادة الجيدة التوصيل للمكهرباء ضئيلة المقاومة لتيار التيار. وفي فلاتات
معدنية كالقصدير والفضة وبعض الخواص، تقارب هذه المقاومة الصفر
عندما يزداد هذه المواد إلى درجة حرارة خفيفة جداً، فتصبح المواد فائقة
التوصيل (أي كاملة التوصيلة تقريباً). والكون الموصلات التوصيل وثابتة لئلا
المكهرباء، لأن تدهيد القدرة فيها لا يكاد يذكر. لكنها باهظة التكلفة جداً لأنها
تتطلب على المواد يزيداً شديداً بالسجوج أو الهيليوم السائل. وتجرى
التجارب حالياً لإيجاد مواد ذات فائقة التوصيل تعمل على درجة حرارة أعلى.

الْكَسْ مُوَلِّلِرْ

المُسْكِلَةُ الرَّيْسِيَّةُ فِي
المَوْصَلَاتِ الثَّانِيَةِ التَّوَصِيلِ هِيَ
بَرْدُهُ جَفَظَهَا عَلَى دَرَجَةِ حَرَارَةِ
تَقَارُبِ الصَّغَرِ الْمُطْلَقِ (صَفَرِ
كُلْتَنِ أَيْ - ٢٧٣° س)، وَهَذِهِ
أَخْفَضَ دَرَجَةَ حَرَارَةِ مُمَكِّنَةٍ.



لكن الفيزيائي السوري، الحسن مؤمل
(المولود عام ١٩٢٧)، ومساعد جوج يندوز (المولود
عام ١٩٥٠)، إكتشف أن مادة خفيفة من أكسيد الحاس،
تحتوي الباريوم واللتانوم، تعلق فائقة التوصيل على درجة
٣٥ ك - (٢٣٨°س). وقد نال بذلك جائزة نوبل للفيزياء
عام ١٩٧٧. وفي العام ١٩٨٨، توصل آخرون إلى تصنيع
مادة خفيفة فائقة التوصيل على درجة ١٢٣ ك -
(١٥٠°س). لكن لم يتوصل بعد أحد إلى صنع موصل
فاق بعضاً على حرارة الغرفة.

الخلايا والبطاريات

داخل الخلية

تتألف الخلية المودجة من أجزاء رئيسية ثلاثة هي: الإلكترود (أو القطب) السالب، الإلكترود (أو القطب) الموجب، والإلكتروليت (أو الكهرل) بينهما. وهذا الكهرل هو مادة كيميائية أو مزيج من الكيماويات السائلة أو المعجونية الرخوة القوام الموصلة للكهرباء. لأن مقوماتها تتحرك إلى مجموعات من الذرات المشحونة تدعى أيونات، وتتسبب التفاعلات الكيماوية التي تجري داخل الخلية في سريان الإلكترونات من الإلكترود السالب إلى النشطة المشحونة ثم عوداً عبر الإلكترود الموجب.

الحلقة المغلقة

خلية أكسيد الزنك

الكثير من الساعات الإلكترونية تعمل بواسطة خلايا أكسيد الزنك. وتوفر الخلية من هذا النوع جهداً أو نقطة مقدارها ١,٣٥ فولت لفترة طويلة.



الحلقة المغلقة

خلية النيكل والكادميوم

خلية النيكل والكادميوم، بخلاف سائر الخلايا الجافة المألوفة، يمكن إعادة شحنها فتصبح بكلفة دس البطاريات العاملة بها أقل بكثير.



الحلقة المغلقة



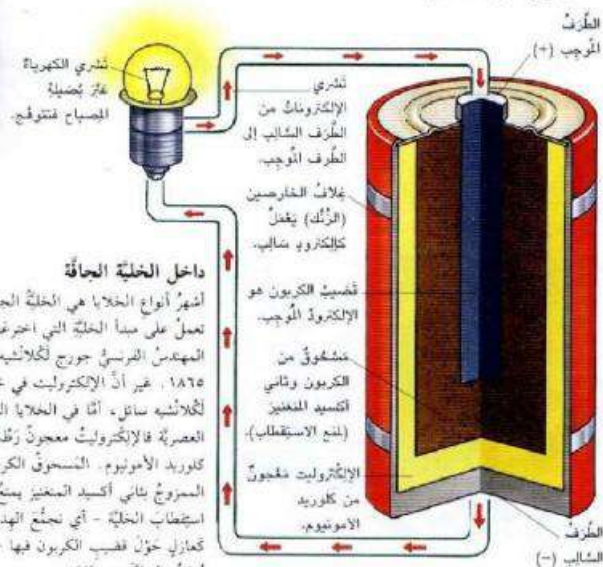
البطاريات (أعمدة الخلايا) الجافة

تستخدم البطاريات الجافة العادية في معظم المشاعل ومصباح الخشب الكهربائي. وتتألف الإلكتروليت فيها من كلوريد الأمونيوم، لكن الخلايا الأقوى تياراً تستخدم كلوريد الخارصين. أما الخلايا القوية ذات التيار الأشد والتي تقوم لفترات أطول، فتستخدم هيدروكسيد النحاسيوم كإلكتروليت.

داخل الخلية الجافة

أشهر أنواع الخلايا هي الخلية الجافة التي تعمل على مبدأ الخلية التي اخترعها المهندس الفرنسي جورج لاثليه عام ١٨٦٥. غير أن الإلكتروليت في خلية لاثليه سائل، أما في الخلايا الجافة المعاصرة فالإلكتروليت معجون زلق من كلوريد الأمونيوم. المشحون الكربوني الممزوج بنائي أكسيد المنغنيز يمنع استنساب الخلية - أي تجمع الهيدروجين كغاز حول قطب الكربون فيها - مما يوقف الخلية عن العمل.

البنائظ العاملة بالبطاريات كثيرة، كالراديو والمصابيح والدُمى والساعات وغيرها، وهي تتطلب أشكالاً وأحجاماً مختلفة من البطاريات. بعض البطاريات صغير، بحجم قرصة الدواء، وبعضها الآخر ثقيل لا يمكن حمله. لكنّها، في معظمها، تسترّك في خاصية مهمّة هي قدرتها على اختزان طاقة كيميائية وتحويلها إلى طاقة كهربائية. والخلية الكهربائية هي الوحدة الأساسية المولدة للكهرباء. وتتألف البطارية من مجموع اثنين أو أكثر منها. غير إنّنا نستخدم كلمة بطارية أيضاً عندما نتحدث عن خلية واحدة كالخلية الجافة، أو الخلية القوسية الصغيرة في ساعة مثلاً. الخلايا «تضخ» الإلكترونات عبر الموصلات كما المضخات السوائل عبر الأنابيب.



القوة الدافعة الكهربائية

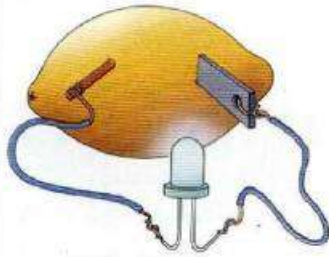
القوة الدافعة الكهربائية لخلية أو بطارية تدفع الإلكترونات لتسري في الدارة الكهربائية، وهي تقاس بوحدة الفولت. تعتمد القوة الدافعة الكهربائية للخلية على نوعيتها؛ فهي في الخلايا الجافة، مثلاً، ١,٥ فولت.



ألساندرو فولتا

اخترع الكونت الإيطالي ألساندرو فولتا (١٧٤٥-١٨٢٧) أول بطارية. تتألف الخلية الواحدة في بطارية فولتا من قرص نحاسي وقرص خارصيني كإلكترودين بينهما قطعة من القماش المشرب بمحلول ملح كإلكتروليت. وكانت قوتها الدافعة الكهربائية قليلة. ثم اكتشف فولتا أنّه يزدحم عدّة من هذه الخلايا يحصل على قوّة دافعة أكبر - فكانت البطارية الأولى وعرفت بعمود فولتا. وتكريماً له سُميت وحدة القوّة الدافعة الكهربائية «الفولت» باسمه.





خلية من ليمونة حامضة

يمكنك صنع خلية بسيطة بتمرير جسيمين من فلزيين مختلفين في ليمونة حامضة فيشكل الغلافان إلكتروني الخلية، وتشكل عصارة الليمونة الأيونات. يستخدم إلكترونين من الخارجين والنحاس تحلل على ق. د. ك. تجعل الدايود (الصمام الثنائي) الضوء ينبعث بوضوح مرئي.



نستخدم بعض الرادونات

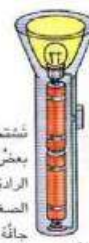
الصغيرة بطارية

حالة تشغيلها ٩

قسط. وهي تتألف من ستة خلايا

حالة. قاطعة كل منها ١,٥ قسط.

شراصة في عمود كما خلايا بطارية قوتنا الأولى.



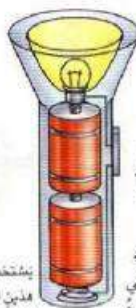
نستخدم كل من

الذين المصباحين

يصلية ٢ قسط لأ

مجموع القوة الدافعة للبطاريات

في كل منهما ٣ قسط.



حجم البطارية

تستخدم معظم المصابيح الكهربائية بطاريات جافيتير أو أكثر وتوصل هذه البطاريات على التوالي، أي واحدة بعد الأخرى، كما في عمود قوتنا؛ مثلاً يريد تحمل القوة الدافعة الكهربائية (ق. د. ك.) فإننا وجبت بطاريات على التوالي، فقطعة واحدة منهما ١,٥ قسط، يكون مجموع قوتها الدافعة الكهربائية ٣ قسط. وبزيادة القوة الدافعة الكهربائية تزداد شدة التيار في الدارة الكهربائية. والمصابيح القوية تستخدم أربع بطاريات أو أكثر. إن حجم البطارية فإنه لا علاقة له بقوتها الدافعة الكهربائية، إذ إن قوتها الدافعة فقط هي التي تتخذ ذلك، لكن البطارية الكبيرة تدوم فترة أطول من البطارية الصغيرة من النوع ذاته.



شبكة توصيل من الشطرس

السيارة الكهربائية

تستخدم هذه السيارة بطارية للشير في المدن وهي مروفة بشحرك بترتي لإبقاء البطارية مشحونة في الرحلات الأطول. هناك حالة نماذج أولية لسيارة كهربائية تعمل بالبطارية فقط، لكن البطارية المستخدمة ضخمة ولا تدوم طويلاً، وعند الحاجة لشحن البطارية ليلاً من الشبكة الرئيسية حين يخلط ضغط الاستهلاك. والميزة الرئيسية للسيارات الكهربائية هي أنها أقل تلويثاً للهواء من تلك العاملة بشحرك البنزين أو الديزل. وهكذا تعتبر السيارة الكهربائية إحدى الشلل المهمة في معالجة مشاكل التلوث.



بطارية السيارة (المركم)

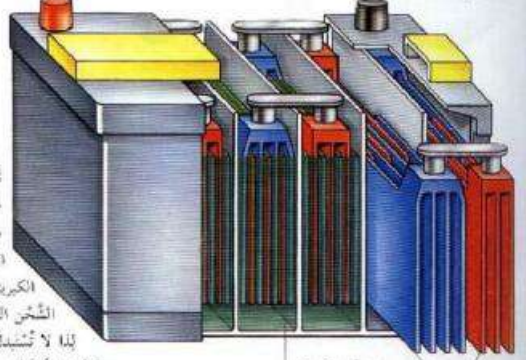
تستخدم معظم السيارات بطارية خلية ١٢ قسطاً. وتحتوي البطارية ستة خلايا تتألف واحدها من صفيحة من الزئبق وأخرى من ثاني أكسيد الزئبق مغمورتين في محلول من حامض الكبريتيك يجهذ ٢ قسط. وهذه الخلايا قابلة لإعادة الشحن الكهربائي بعد الاستعمال. بخلاف الخلايا الجافة. لذا لا تستبدل بطارية السيارة إلا إذا تعطلت. الخلايا التي لا يمكن إعادة شحنها تسمى خلايا الزئبق، أما القابلة لإعادة الشحن فتسمى خلايا تانوم. بطارية السيارة مركم حمضي رصاصي يجهز تجهزها بالقدرة الكهربائية ويُعاد شحنه يتبعه في السيارة تدعى الشطوب.



عشلاق الشبحة الخيط الشوكي عضلات الأعضاء الكهربائية تولد معظم جسم السمكة.

الأنقليس الكهربائي

تستخدم جميع الحيوانات شحانات كهربائية شبيهة في أجهزتها العصبية والعضلية وينتج بعضها، كالأنقليس الكهربائي (الكترافوروس إلكتروكوس) في أمريكا الجنوبية إحداث ضربة كهربائية قوية يقتل بها فرائسه. وينتقل العنصر الكهربائي نسبياً كبيراً من جسم الأنقليس، ويتألف من عضلات خاصة تُشحن فيها الكهرباء بحركة الأوتار، وتفرغ عند الحاجة دفعة واحدة مُولدة قوتها عالية تكفي لضرب وترويح الشباك الساح في الجوار. وقد تعمل القطعة هذه في بعض أجناس الأنقليس الكهربائي إلى ٦٥٠ قسطاً - وهي قوتها كافية لضرب الإنسان.



صفيحة من ثاني أكسيد الزئبق مع حامض الكبريتيك. تولد الكهرباء من تفاعل الصفيحة مع حامض الكبريتيك.

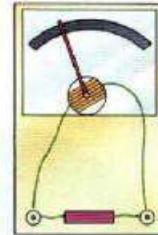
تزيد من المعلومات النظر
الترايبك الكهربائي ص ٢٨
الفلازات الانتفاضة ص ٣٦
أشباه الفلازات ص ٣٩
الكهترية (التحليل بالكهرباء) ص ٦٧
تصادف الطاقة ص ١٢٤
الشوكلات ص ١٥٩
الضوء ص ١٩٠
العضلات ص ٣٥٥
حقائق ومعلومات ص ٤١٠

الدَّارَاتُ الْكَهْرَبَائِيَّةُ

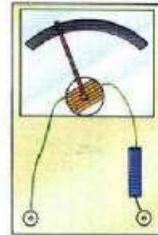
عندما نُضيءُ بمصباحٍ كهربائيٍّ، فإنَّنا نُكْمِلُ دارةَ كهربائيَّةٍ بسيطةٍ، تُسري الكهرباء فيها من البطاريَّةِ، عبرَ الموَقْلادِ (المفتاح) والتَّصْبِلَةِ ثُمَّ عَوْدًا إلى البطاريَّةِ. فالدَّارَةُ هي المَسَارُ الذي تتخذهُ الكهرباء؛ وأجزاءُ هذا المَسارِ كُلُّها مُوصَلَةٌ للكهرباءِ ومُتَّصِلَةٌ ببعضها ببعض. والداراتُ الكهربائيَّةُ على نوعين: داراتُ التواليِ وداراتُ التوازي. بمصباحِ الحَيِّبِ الكهربائيِّ مثَلٌ على دارةٍ توالي حيثُ كُلُّ مُقَوِّماتِ الدَّارَةِ مُوصُولٌ الواحدُ بَـلَوِّ الآخر. في دارةِ التوازي تكونُ البطاريَّاتُ أو بعضُ المُقَوِّماتِ الأخرى مُوصُولَةٌ بعضها عَـبَرِ بعض. وفي كِلَا الدَّارَتَيْنِ، يُمكنُ احتِسَابُ الفُتْطِيةِ أو المُقاوِمَةِ أو شِدَّةِ التَّيارِ بِاستِخدامِ قانونِ أوم.

دَارَةُ تَطْيِيقَةِ

الطائرات الثلاث في أعلى الدارة المقابلة تُنتج جُهاً مقداره ١٣,٥ قاط لأنّها موصولة على التوالي ويُحدّ الناحية منها ٥,٥ قاط. ولذا تُسبب عطل في سريان تيار أشدّ مما يحدث في الدارة بِجانب البضفر وتُتلف الإمداد من الطائرات. أحد القياسين المتعددي للقياسات يعمل من كاشف لقياس شدة التيار الشاري في مُضغطة بينما تُستخدَم الآخر لقياسه لقياس المُضغطة عِز مُضغطة أخرى.



الأصغر مقياس ذو علف
 متحرك موصول على التوازي
 بمقاوم خفيض المقاومة -
 بحيث أن يتأخر الدارة يكمل لا
 يُنتقص إذا وُصل فيها الأصغر
 على التوالي.



القلطمة بقياس ذو سلف
مُنْخَرَك مَوْصُولٍ عَلَى التَّوَالِي
بِمُقَارِمٍ عَالِي الْمَقَاوِمَةِ هَذَا
الْمُقَارِمِ بِمَنْعِ شَرِيَانِ تَبْيَإٍ كَبِيرٍ
فِي الْقَلْطَمَةِ (وَتَغْيِيرِ أَوْضَاعِ
الْكَوَةِ بِذَلِكَ).

جُورج سَيْمُون أوم

أوجد الفيزيائي الألماني جورج سيمون أوم (1787-1849) العلاقة بين شدة التيار الكهربائي والمقاومة وقرى الجهد الكهربائي (الطاقة) فيما يُعرف بقانون أوم - الممثل بالمعادلة التالية:

$$V = I \times R$$

ت (شدة التيار) = "الألمبير" \times م (المقاومة) = "بالأوم". وقد سُميت وحدة قياس المقاومة الكهربائية، الأوم، بأُسنده.



١٠. قلمك موجوده على التوالي،
توفر في ذلك مقدارها ١٣,٥ قلمك.

يَحْمِلُ حَامِلُ الْمَشْهُرِ بِمَشْهُرٍ خُرُوشًا -
كَأَنَّ بِنْتَهُ يَنْصَهُرُ فُلُ الْمَشْهُرِ عِنْدَ
تَجَاوُزِ الْقِيَارِ حَتَّى شَعْبًا لَغَطْرٍ طَارِي.

قياس التعدد القياسات المفعول لدى ٣٥٠
 في أمير والموصول على التوالي بهذا الغرض
 من الفكرة يُعبرُ تعالفاً شدته ١٦٥ على أمير.

فَلَا تَحْكُم سَرِيًّا
فَتُتَارَ عَنِ الدَّارَةِ بِكَامِلِهَا.

أجلاً يتحقق في
النَّيَّارِ الشَّارِي عِزَّ هَذَا
الْقَرْعِ مِنَ الدَّارَةِ.

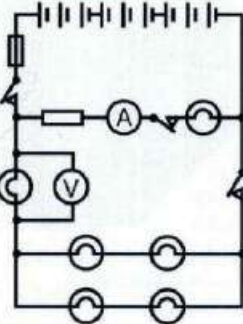
سحبنا المقاومة مُبروكًا في الجُهد
بقدارة ٧.٥ قُلْم، بحيثُ تصبح
القلميةُ الباقية (أي ٦ قُلْم) ثلاثة
للمُصلة في هذا الجُزء من الدَّارة.

المقياس المتعدد القياسات
 المعدل بـ ١٠ قسط بـ ١٠
 بهذا مقداره ٢ قسط غير
 البضية.

يَقْلَادُ يَنْحَكُمُ فِي الرَّ
الشَّارِي عِبْرَ هَذَا
الْفَرْعِ مِنَ الدَّارِ

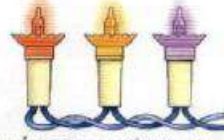
رُوجِلَ مِنَ الْبُصَيَّاتِ الْمُتَنَاتِلَةِ
فَوْسُولًا عَلَى التَّوَازِي، الْفَيَّازِ السَّارِي فِي
الْبُصَيَّاتِ شَمَاوٍ.

الرَّسْمُ التَّخْطِيطِيُّ لِلذَّارَاتِ
تُمَثَّلُ مَقُومَاتُ الدَّارَةِ الْكَهْرِبَايَّةِ بِرُمُوزٍ مُعَيَّنَةٍ
فِي رَسْمٍ تَخْطِيطِيٍّ يُدْعَى كَامِلٍ أَحْزَانِهَا
وَتَوْصِلُهَا بِوَسْطِ النَّاقِصِ فِي التَّخْطِيطِ
الْمُتَقَابِلِ، لِلدَّارَةِ أَعْلَى، أُعِيدَ تَرْتِيبُ بَعْضِ
الْأَسْلَاقِ لِتُسَهِّلَ الرِّسْمَ، لِئَكَّنْ ذَلِكَ لَا يُؤَثِّرُ
أَبَدًا فِي تَبْيَانِ طَرِيقَةِ عَمَلِ الدَّارَةِ الْكَهْرِبَايَّةِ.



دَارَاتُ التَّوَالِي وَالتَّوَالِي

يُسمَّى التَّوَالِي الكَهْرِبَاءُ فِي دَارَةٍ كَامِلَةٍ لَا انْقِطَاعَ فِيهَا. وَفَد تَكُونُ أَجْزَاءُ أَوْ مَقْوَمَاتُ الدَّارَةِ مَوْصُولَةً عَلَى التَّوَالِي أَوْ عَلَى التَّوَالِي. فِي دَارَةِ التَّوَالِي تَتَصَلُّ الْمَقْوَمَاتُ وَاحِدًا بَعْدَ الْآخَرِ، كَتَشَابُكِ الْأَيْدِي فِي خِلْقَةٍ، أَمَّا فِي دَارَةِ التَّوَالِي فَتَتَصَلُّ الْمَقْوَمَاتُ بَعْضُهَا غَيْرَ بَعْضٍ.



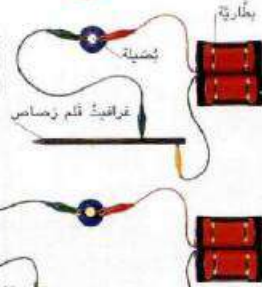
أَصْوَادُ الْخِفَلَاتِ الْبَدِيعَةِ تَوْصَلُ الْوَاحِدَ بَعْدَ الْآخَرِ عَلَى امْتِدَادِ الشَّكْلِ نَفْسِهِ مِنْ كَثَرِ مُزْدَوِجٍ، أَمَّا الشَّكْلُ الْآخَرُ فَتَتَكَمَّلُ الدَّارَةُ عَوْدًا مِنْ آخِرِ السَّلْسِلَةِ إِلَى الْبَاسِ وَخِلَاطِ الْإِعْدَادِ.

التَّوَالِي عَلَى التَّوَالِي

عِنْدَ وَصْلِ الْمَقْوَمَاتِ فِي دَارَةٍ عَلَى التَّوَالِي يَزِيدُ مُجْمَلُ الْمَقَاوِمَةِ. فَالتَّوَالِي الشَّارِي مِنَ الْمَصْدَرِ نَفْسِهِ فِي مَجْمُوعَةٍ مِنَ الْمَقْوَمَاتِ أَخْفَضَ بِكَثَرِ مِنَ التَّوَالِي الشَّارِي فِي دَارَةِ الْمَقَاوِمِ الْوَاحِدِ. فِي بَعْضِ أَطْرَفِ أَنْوَارِ الْخِفَلَاتِ تَكُونُ الْخِفَلَاتُ مَوْصُولَةً عَلَى التَّوَالِي، فَإِذَا تَعَقَّلَتْ وَاحِدَةً مِنْهَا، تَعَقَّلَ الطَّغْمُ بِكَامِلِهِ.

الْمَقَاوِمَةُ

فَلَمَّا أَوْزَادَتِ الْمَقَاوِمَةُ فِي دَارَةٍ يَغْلُ التَّوَالِي الشَّارِي فِيهَا وَهَكَذَا يُمْكِنُ التَّحَكُّمُ فِي التَّوَالِي الشَّارِي فِي الدَّارَةِ بِمَقْوَمٍ مُعَيَّنٍ. فِي الرَّسْمِ الْفَاقِلِ، يَسْتَخْدَمُ خِلَاطُ الْمَصْبَاحِ مَقَاوِمًا مُعَيَّنَةً، يَتَأَلَّفُ مِنَ الْغَرَالِيَةِ فِي قَلَمِ زَوَاسِمْ، تُغَيَّرُ تَوَضُّعُ الْخِفَلَةِ. إِنَّ تَحَرُّكَ الشَّلَاسِ الْإِتْرَافِيَّ عَلَى طُولِ الْقَلْبِ الْغَرَالِيَةِ يُغَيِّرُ طُولَ الْكَرْبُونِ الَّذِي يَسْرِي فِيهِ التَّوَالِي. فَبِإَزْدِيَادِ طُولِ الْغَرَالِيَةِ فِي الدَّارَةِ، تَزِيدُ الْمَقَاوِمَةُ وَيَقِلُّ التَّوَالِي فَتُخَفَّفُ تَوَضُّعُ الْخِفَلَةِ. الْمَقَاوِمَاتُ الْمُنْعَزَةُ الْكَبِيرَةُ الْمُسْتَحْدَنَةُ لِمَثَلِ هَذَا الْغَرَضِ تُدْعَى نَاطِقَاتِ التَّوَالِي (رُئُوسَاتَات).



يُشَارِي تَبَيُّارٌ كَبِيرٌ إِنْ كَانَتِ الْمَقَاوِمَةُ قَلِيلَةً، فَتَتَوَضُّعُ الْخِفَلَةُ بِطَوْرِ سَابِغٍ.

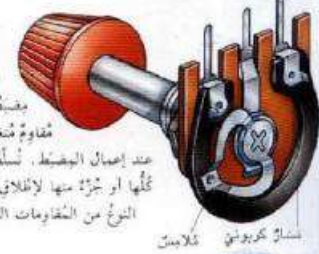
يُشَارِي تَبَيُّارٌ أَكْثَرُ إِذَا صَارَتِ الْمَقَاوِمَةُ أَكْثَرَ، فَتُخَفَّفُ تَوَضُّعُ الْخِفَلَةِ.

تَوْصِيلَاتُ إِلَى الْمَصْدَرِ

يُؤَدِّقُ الْمَلَامِشُ عَلَى الْمَقَاوِمِ عِنْدَ ضَغْطِ الزُّرْنَانِ

مَضْبُطُ الْجَهَازَةِ

مَضْبُطُ الْجَهَازَةِ فِي جِهَازِ رَادِيوِ تَمُودَجِيٍّ هُوَ مَقَاوِمٌ مُعَيَّنٌ ذُو مَلَامِشٍ يَتَرَقَّلُ عَلَى مَسَارِ كَرْبُونِيٍّ عِنْدَ إِصْبَاحِ الْمَضْبُطِ. تَسْلُكُ إِشَارَةُ صَوْتِيَّةٌ عِزَّ الْمَقَاوِمِ تَسْتَخْدَمُ تَحْتَهَا أَوْ جِزْءَةً مِنْهَا لِإِتْلَاقِي الشُّدَّتِ تَبَيُّارًا مُعَايَرَةً الْمَضْبُطِ، وَهَذَا التَّوَالِي مِنَ الْمَقَاوِمَاتِ الْمُنْعَزَةِ يُدْعَى مَقَرَقًا.



مِحْكَامُ السَّرْعَةِ

مِحْكَامُ السَّرْعَةِ فِي بَعْضِ نَاطِقَاتِ أَطْرَفِ سَيَّارَاتِ السَّيَاحِ الْكَهْرِبَاءَةِ تُنْهَكُ مِنَ التَّحَكُّمِ فِي سُرْعَةِ تَبَيُّارِ سَيَّارَةٍ بِمُؤَدِّجِهَا. فَعِنْدَمَا تَضْطَعُ عَلَى الزُّرْنَانِ، يَتَرَقَّلُ مَلَامِشٌ عَلَى امْتِدَادِ مَقَاوِمٍ مُعَيَّنٍ، مَوْصُولِ عَلَى التَّوَالِي بِمَآخِذِ الْإِتْدَادِ وَبِوَاحِدِ السَيَّارَاتِ، فَإِنَّ خِفْضَتِ الْمَقَاوِمَةِ تَزِيدُ تَبَيُّارَ سَيَّارَةٍ عِزَّ شَحْرَكِ السَيَّارَةِ وَتَزِيدُهَا، بِالنَّالِي، سُرْعَتَهَا.



التَّوَالِي عَلَى التَّوَالِي

عِنْدَ وَصْلِ الْمَقَاوِمَاتِ فِي دَارَةٍ عَلَى التَّوَالِي يَنْخَفِضُ مُجْمَلُ الْمَقَاوِمَةِ. وَبِذَلِكَ تَزِيدُ تَبَيُّارُ الشَّارِي. فَنِي مَضْمَارِ السَيَّارَاتِ الْكَهْرِبَاءَةِ الشَّارِي يَتِمُّ تَوْصِيلُ السَيَّارَاتِ عَلَى التَّوَالِي، وَفَلَمَّا أَزَادَ عَدَدُهَا يَنْخَفِضُ مُجْمَلُ مَقَاوِمَتِهَا، وَيَزِيدُ مُجْمَلُ التَّوَالِي مِنَ التَّوَالِي. وَالسَيَّارَاتُ هُنَا مُسْتَقْبَلَةٌ بَعْضُهَا عَنْ بَعْضٍ، فَإِذَا تَعَقَّلَتْ وَاحِدَةً مِنْهَا تَسْتَوِيهِ الْآخَرُ فِي الْعَمَلِ.



بِاسْتِخْدَامِ الْمِحْكَامِ الْيَدِيَّةِ يُمْكِنُ تَغْيِيرُ شِدَّةِ التَّوَالِي الشَّارِي عِزَّ شَحْرَكِ السَيَّارَةِ الْكَبِيرَةِ عَنْ طَرِيقِ التَّوَالِي الْعَدِيدَةِ فِي الْمَضْمَارِ.

مِحْكَامُ الطَّرْعَةِ الْيَدِيَّةِ

لِزِيدِ مِنَ الْعُلُومَاتِ الْخَفَرِ
الْكَهْرِبَاءُ التَّوَالِيَّةُ ص ١٤٨
الْكَهْرِبَاءُ الْمُنْعَزَةُ ص ١٥٦
الْكَهْرِبَاءُ فِي الْبَيْتِ ص ١٦١
حَقَائِقُ وَعُلُومَاتُ ص ٤١٠



أَنْدَرِيه مَارِي أَمْبِير

الرَّيَاضِيَّ وَالْعَالِمُ الْفَرَنْسِيَّ أَنْدَرِيه أَمْبِير (١٧٧٥-١٨٣٦) أَجْرَى تَجَارِبَ مُهِمَّةً عَلَى التَّوَالِي الْكَهْرِبَاءَةِ. فَأَوْجَدَ لِلنَّاسِ وَسَائِلَ مُبَسَّرَةً لِقِيَاسِ شِدَّةِ التَّوَالِي الْكَهْرِبَاءِي الشَّارِي فِي دَارَةٍ كَهْرِبَاءَةٍ، وَتَقْدِيرًا لِإِسْهَامَاتِهِ شَمِيَّتٍ وَخِلَاطِ شِدَّةِ التَّوَالِي «الْأَمْبِير» بِأَسْمِهِ. وَالْأَمْبِيرُ مُعَادِلٌ مَتْرَبَانٌ الْإِكْتَرُونِ فِي الثَّانِيَةِ.

حوالي ١٠ × ١٠

المَغْنَطِيسِيَّة

المَغْنَطِيس ليس دُبْقًا، لكنَّ الأجسامَ الحديديةَ أو الفولاذيةَ الخفيفةَ تَعلَقُ به؛ فهو مُحَاطٌ بِمَجَالٍ قُوَّةٍ لَامَرِيَّةٍ (هي مَجَالُهُ المَغْنَطِيسِي) يُؤَثِّرُ في مَوَادٍّ مُعَيَّنَةٍ بِالقُرْبِ مِنْهُ. لِكُلِّ مَغْنَطِيس قُطْبَانِ جَنُوبِيٌّ وَشَمَالِيٌّ؛ الأَقْطَابُ المِشَابِهُةُ تَتَجاذَبُ والمُتخَالِفَةُ تَتَجاذَبُ. في مَقْهَومِنَا العَادِي، نُطَلِّقُ لَفْظَةَ مَغْنَطِيسٍ عَلَى المَغْنَطِيسِ الدَائِمِ (الَّذِي يَحْتَفِظُ بِمَغْنَطِيسِيَّتِهِ)؛ لَكِنْ أَيَّ قِطْعَةٍ حَدِيدٍ تَمْتَعُظُ عَلَى مَقْرَبَةٍ مِنْ مَغْنَطِيسٍ فَتَكْتَسِبُ قُطْبَيْنِ شَمَالِيًّا وَجَنُوبِيًّا وَتُصْبِحُ مَغْنَطِيسًا. أَوَّلُ اسْتِخْدَامَاتِ المَغْنَطِيسِ كَانَتْ فِي الرُّبُوصَةِ المَغْنَطِيسِيَّةِ؛ وَالْيَوْمَ نُسْتَخْدِمُ المَغْنَطِيسِيَّةَ فِي طَرِيقَاتٍ وَمَجَالَاتٍ مُتَعَدِّدَةٍ.

مَغْنَطِيسِيَّةُ الأَرْضِ

الْمِطْطَعَةُ المُحِيطَةُ بِالمَغْنَطِيسِ وَالتِّي يُدِيرُهَا تَأْثِيرُهُ فِيهَا تَسَمَّى مَجَالُهُ المَغْنَطِيسِي. وَلِلْأَرْضِ مَجَالٌ مَغْنَطِيسِي كَمَا لَوْ كَانَتْ فِي دَاخِلِهَا قُطْبِيٌّ مَغْنَطِيسِي دَائِمٌ. وَيُعْزَى هَذَا المَجَالُ إِلَى اللَّبِّ المَرْكَزِيِّ الحَدِيدِيِّ فِي بَاطِنِ الأَرْضِ.



الرُّبُوصَةُ المَغْنَطِيسِيَّةُ

يُجَذِّدُ المَغْنَطِيسُ المُرْتَكِّزُ عَلَى مَخَوَرٍ أَلْجَاهًا شَمَالِيًّا جَنُوبِيًّا بِتَأْثِيرِ مَجَالِ المَغْنَطِيسِي لِلْأَرْضِ. وَنُسْتَخْدَمُ هَذِهِ الظَّاهِرَةَ فِي الرُّبُوصَةِ المَغْنَطِيسِيَّةِ؛ لَكِنْ عَلَى الشَّارَةِ مُرَاعَاةُ أَنَّ الرُّبُوصَةَ تُشِيرُ فَعَلًا إِلَى الْقُطْبِ الشَّمَالِيِّ المَغْنَطِيسِي لِلْأَرْضِ، الَّذِي لَا يَطْلُقُ مَوْضِعُهُ تَمَامًا مَعَ الْقُطْبِ الشَّمَالِيِّ الجُغْرَافِيِّ.

الأَقْطَابُ

لِكُلِّ مَغْنَطِيس قُطْبَانِ شَمَالِيٌّ وَجَنُوبِيٌّ - نَتَنَا لِاتِّجَاهِ الَّذِي يَشْهَدُ بِالنَّسْبَةِ إِلَى الأَرْضِ المَغْنَطِيسِيَّةِ. الْمَعْرُوفُ أَنَّ الأَقْطَابَ الْمُتَضَادَّةَ تَتَجاذَبُ وَالْأَقْطَابَ الْمُتَشَابِهَةَ تَتَنَافَرُ. فَالْقُطْبُ الشَّمَالِيُّ لِلرُّبُوصَةِ يُجَذِّدُ نَحْوَ الشَّمَالِ لِأَنَّ بَصَفَتِ الكُرَّةِ الشَّمَالِيَّةِ قُوَّةُ قُطْبِ مَغْنَطِيسِي جَنُوبِيٍّ. يُمْكِنُ تَيَانُ قُوَّةِ التَّجاذِبِ وَالتَّنَافُرِ بَيْنَ المَغْنَطِيسَاتِ بِتَرَادُّهِ الحَدِيدِ.



كُلُّ قِطْعَةٍ مِنَ تَرَادُّدِ الحَدِيدِ تَحْوِلُ إِلَى مَغْنَطِيسٍ صَغِيرٍ؛ وَتَرَامِسَتْ مَعَ غَيْرِهَا فِي مَجَالِ المَغْنَطِيسِ الْكَبِيرِ.



حَوْلَ قُضْيَبِ مَغْنَطِيسِي

تَنْظُمُ تَرَادُّدِ الحَدِيدِ حَوْلَ قُضْيَبِ المَغْنَطِيسِ فِي نَظْمٍ مُحَدَّدٍ دَائِمًا، مُظْهِرَةً لِلْعَيْنِ مَجَالَهُ المَغْنَطِيسِي. تُشِيرُ خُطُوطُ المَجَالِ أَتَّجَاهَ إِزْرَةِ الرُّبُوصَةِ عِنْدَ وَخْطِهَا قُوَّةِ المَغْنَطِيسِ. إِذَا نَأْيَرُ مَجَالِ المَغْنَطِيسِ لِلْأَرْضِ عَلَيْهَا حَيْثُ قَلِيلٌ جَدًّا نَسْبًا لِشِدَّةِ قُرْبِهَا مِنَ قُطْبِ المَغْنَطِيسِ.



الشَّقَقُ القُطْبِي

يُجَذِّدُ القُطْبَانِ المَغْنَطِيسِيَّانِ لِلْأَرْضِ الحُضُمَاتِ المُشْعَوَّةِ المُشْعَوَّةِ مِنَ الشَّمْسِ. عِنْدَمَا تَصْدِمُ هَذِهِ الحُضُمَاتِ الجُذِيَّةُ الْعَازِيَّةُ فِي الجَوِّ تُشْعِلُ ضَوْءًا مُلَوَّنًا. فَنِي بَصَفَتِ الكُرَّةِ الشَّمَالِيَّةِ يَرَى عَرَضُ الْأَصْوَاءِ المُشْعَوَّةِ الْبَهِيَّةِ هَذَا فِي الْمَاطِقِ الْقَرِيبَةِ مِنَ الْقُطْبِ الشَّمَالِيِّ. وَيُدْعَى الشَّقَقُ الشَّمَالِيُّ أَوْ «الشَّقَقُ الشَّمَالِي» أَوْ الْأَصْوَاءُ القُطْبِيَّةُ الشَّمَالِيَّةُ.

وَنَحْدِثُ هَذِهِ الظَّاهِرَةَ فِي نَصْفِ الكُرَّةِ الْجَنُوبِيَّةِ أَيْضًا.

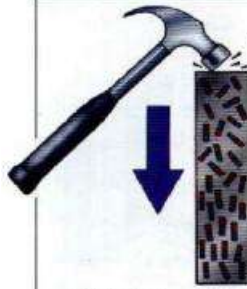


الشُّوَاظُ الشَّمْسِي

يُاسْتِخْدَمُ تِلْكَ الْوَرَقَاتِ خَاصَّةً، يَسْتَعْمِلُ الْفَلَكِّيُّونَ تَصَوِيرَ أَنْدَاقَاتِ هَازِ الْهَيْدُرُوجِينِ الشُّوَاظِيَّةِ عَلَى بُعْدِ مِائَاتِ أَلْفِ الْكِلُومِتَرَاتِ قَرِيبَ سَطْحِ الشَّمْسِ؛ وَتُدْعَى هَذِهِ الشُّوَاظَاتِ الشَّمْسِيَّةُ. وَنَحْوِي الْعَازِ الشَّدِيدُ مِنْ هَذِهِ الشُّوَاظَاتِ حُضُمَاتٍ مُشْحَوَّةٍ مُتَحَرِّكَةٍ تَأْثُرُ بِمَغْنَطِيسِيَّةِ الشَّمْسِ الْهَائِلَةِ. فَالشُّوَاظُ الشَّمْسِي الْهَائِلُ الشَّيْءُ هَذَا يَرْتَفِعُ بِفَعْلِ قُوَّةِ المَغْنَطِيسِيَّةِ.

ماهية المغناطيسية

المعتقد علمياً أنه داخل قطعة من الفولاذ مثلاً، هناك أحوازٌ مُغناطيسية فائقة الدقة تدعى لُفُفاً. تتخذ هذه الُفُفُ المغناطيسية اتجاهاتٍ مُتباينة، فيُبطّل بعضها مفعول البعض الآخر، وتُقللُ قطعة الفولاذ غير مُغناطيسية. أمّا إذا اتّحدت هذه الُفُفُ المغناطيسية اتجاهًا مُوحّداً، فإن قطعة الفولاذ تُصبح مغناطيساً قطبها الشمالي في الطرف الذي نتجّه نحوه الأقطاب الشمالية لتلك الُفُفُ، ويُصبح الطرف الآخر قطباً جنوبياً.



تُؤدّي المغناطيسية بطريقة يزدج الُفُفُ المغناطيسية في اتجاه واحد، فتتبايع أقطابها المتماثلة ويُقلد المغناطيس مغناطيسيته.



تلك الفولاذ يقصّب مغناطيسياً يستجيب الُفُفُ المغناطيسية فيه إلى اتجاه مُوحّد فيصبح مغناطيساً.



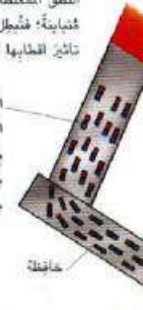
في الفولاذ غير المُغناطيس، تتخذ الُفُفُ المغناطيسية الدقيقة اتجاهاتٍ مُتباينة؛ فتُبطّل أقطابها الشمالية تأثير القطاب الجنوبية.



الدّارات

المغناطيسية

يقف المغناطيس مغناطيسيته لتدريجياً إذا ما تُرك على حاله، لأن لُفُفُ المغناطيسية قد تحرف عن مواقعها (خاصة إذا سخر المغناطيس أو رُجّ بعمد) وتُفقد تماسكها. ويُنتج حدوث ذلك توضع قطعة حديد، تنشئ حافظةً، بين قطبي المغناطيس الجنوبي والشمالي بين كلٍّ من الُفُفُ المغناطيسية لنفسين مغناطيسيتين بحيث تبقى الُفُفُ المغناطيسية في المغناطيس مُشدودة في تماسكها، بعضها إلى بعض في ما يُسمّى دائرة مغناطيسية. هذه الترتيبات بالحافظات تمنع فقدان المغناطيسية.

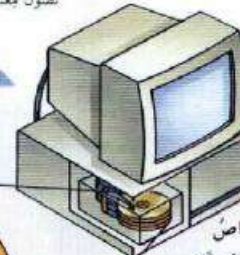


مغناطيسية التّبادلات

تُعدّل على التّبادلات أحياناً بطاقات أو حُرُوفَ، للذكّير أو الزّينة، بمغناطيس صغيرة. فالمغناطيس الصغير يُشدّ البطاقة أو الورقة أو الدّشّية الصغيرة إلى حديد التّبادلات لأنّ تأثير القوّة المغناطيسية يعمل غير الموائمة التي لا تتعكّض. في الوقت نفسه يعمل جدار التّبادلات (أو التّلاجة) كحافظة تصون مغناطيسية المغناطيس.



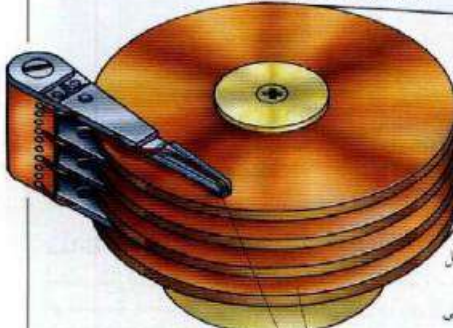
تُخزّن المعلومات على القرص ككتّصات مغناطيسية تُمثّل واحداً (بالزّين) أو صفرًا (بالشّبح).



الأقراص

المغناطيسية

تخزّن الحواسيب مُعطيات شتى على أقراصٍ لدائنية مُطليقة ببطانة قابلة للمُغناط. تُدخّل المُعطيات إلى الحاسوب على شكل إشارات كهربية كما في المُسجّلة الشّريطية. فيدوّم القرص ويُمرّر رأس التسجيل فوق سطحه مُحوّلاً الإشارات الكهربية إلى تَهابت مغناطيسية تُترك المعلومات مُخزّنة على القرص كأشكال مغناطيسية.



تحتوي سُلُوفَةُ الأقراص وَشْطاً من الأقراص المغناطيسية الجاسية المُرَوِّدة برأس قرائة، وتُقاية خاصّة لكل منها، مُقلّلاً ويضيّ التّصلب ذو ريشة حديدية وثلاثي حديد غير موصول (فوق) وثلاثي موصول من معني لا يتعكّض (تحت).

مغناطيس دائمة على الباب يُشدّ الريشة الحديدية إلى الثلاثي الحديدي غير الموصول عندما يكون الباب مُغلقاً.

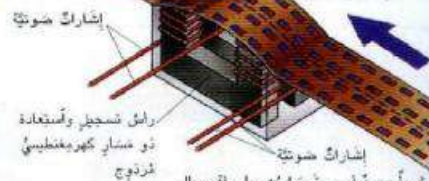
لزيد من المعلومات انظر
الفلّزات الانتقالية ص ٣٦
الكهرمغناطيسية ص ١٥٦
المُحركات الكهربائية ص ١٥٨
المُولدات ص ١٥٩
بُنية الأرض ص ٢١٢
الشّمس ص ٢٨٤
حقائق ومعلومات ص ٤١٠

شريط (تسجيل) مغناطيسي

شريط التسجيل اللدائني مُطلي بطلاء من أكسيد الحديد أو ثاني أكسيد الكروم. يُمكن تسجيل أنماط مغناطيسية على الشريط بواسطة رأس تسجيل (أو استعادة) يُحوّل الإشارات الشّريطية الكهربائية إلى مجال مغناطيسي مُنغمّ يستجيب هذه الأنماط المغناطيسية على الشريط. عند الاستعادة يستجيب الشريط المُغناطيسية إشارات كهربائية في رأس الاستعادة تُعيد إنتاج الأمواج التي سبق تسجيلها.



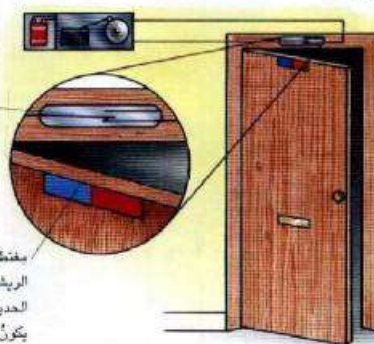
التسجيل يُرتّب الُفُفُ المغناطيسية في أنماط مُعينة تتناوب مع أنماط الإشارات المُشوّنة.



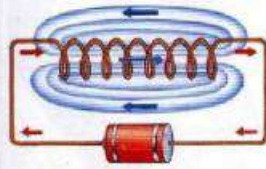
شريط جديد أو سبق شغفه بواسطة مجال مغناطيسي مُتناوب عالي التّردّد يستقبل بالإشارات المُشوّنة سابقاً على الشريط إشارات غير مُسموعة عالية التّردّد.

جرس إنذار ضد السّفلو

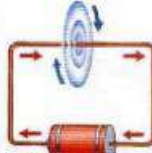
يُركّب على أعلى الباب (من الداخل) مغناطيس دائم ومُقلّاد ويضيّ التّصلب على الإطّار. عندما يكون الباب مُغلقاً، تنضمّ شريحتا الحديد المغناطيسيتان المُعلّوبتان بتأثير المغناطيس. وعند فتح الباب، يتعدّد المغناطيس، فترتدّ الشريحتان المُركّبتان مُخلّاتاً التّصلب الثلاثي المعدنيّ اللامعطين نحتنا، مُكبّلة الدّارة الكهربائية، فيُقرّح جرس الإنذار.



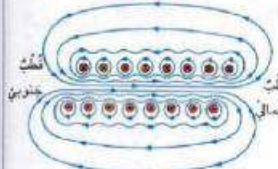
الكهرمغناطيسية



يؤنّد التيار الكهربائي مجالاً مغناطيسياً فإذا كان اتجاه التيار أبشعاً، يكوّن المجال باتجاه عقارب الساعة.

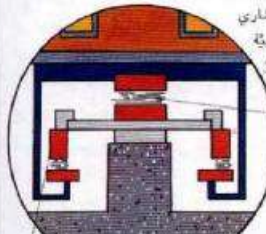


عندما يشري تيار كهربائي في ملف، يكوّن مجالاً مغناطيسياً حول شدة المجال، فخصب المغناطيس.



المجال حول ملف سلكي
تكوّن المجالات المغناطيسية حول لفات الملف. يكون مجالاً أقوى. وللفات السلكي قطبان شمالي وجنوبي كقطب المغناطيس.

المجال حول سلك يحمل تياراً
يؤنّد مجال مغناطيس حول سلك يشري فيه تيار كهربائي. ويمكن الكشف عنه باستخدام برادة الحديد أو البوصلة المغناطيسية.



تُشَبِّدُ شِدَّةُ التَّيَّارِ الشَّارِي غَيْرَ الْمَغْنَطِيسَاتِ الْكَهْرَبِيَّةِ أَوْتَوَمَاتِيًّا لِيَبْقَى الْقِطَارُ سَابِقًا عَلَى الْغُرُو السَّاحِلِ.



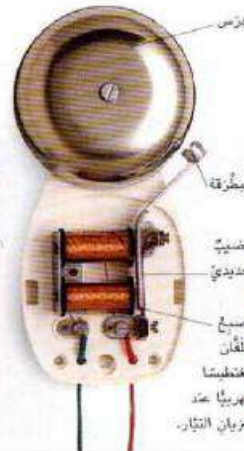
التوسيد المغناطيسي

تُوقَّرُ قِطَارَاتُ التَّوْسِيدِ الْمَغْنَطِيسِيِّ (الطَّاقَةُ مَغْنَطِيسِيَّةً) رَحْلَةً هَادئةً سَلِسَةً. هَذِهِ الْقِطَارَاتُ لَا تَدْرُجُ عَلَى سِكِّكَ حَدِيدِيَّةٍ بَلْ «تَعْلُو» فَوْقَهَا بِالتَّوْسِيدِ الْكَهْرَمَغْنَطِيسِيِّ. يَشْرِي التَّيَّارُ عِزَّ الْمَغْنَطِيسَاتِ الْكَهْرَبِيَّةِ فِي الشَّارِ وَفِي مَغْنَطِيسَاتِ الْقِطَارِ، فَيُؤنِّدُ مَغْنَطِيسِيَّةً تَرْفَعُ الْقِطَارَ عَنِ الْخَطِّ (بِالتَّوْسِيدِ الْمَغْنَطِيسِيِّ).

هانز كريستيان
أورستد

لاحظ الكيميائي والفيزيائي الدانمركي، هانز كريستيان أورستد (1777-1851)، أثناء

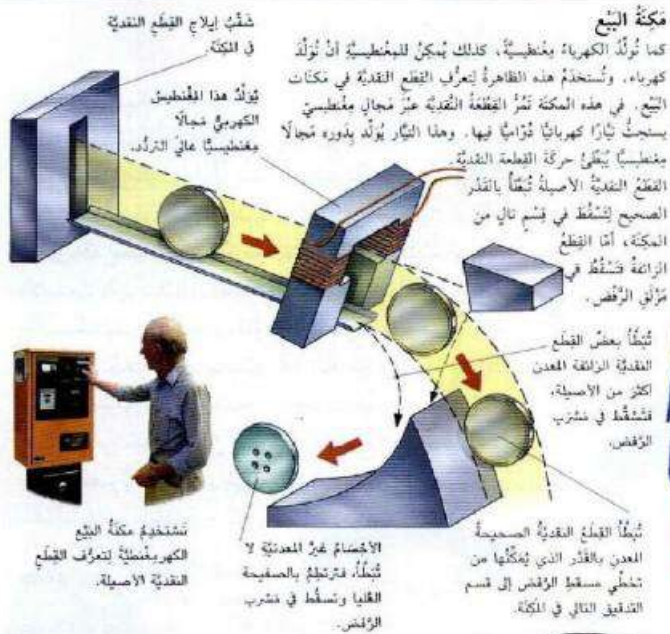
تجاربه على بعض الأجهزة الكهربائية، عام 1820، أنه عند إمرار تيار قوي في سلك انحرفت إبرة البوصلة القريبة منه؛ ولم تعد تشير إلى الشمال. فادرك أن التيار الكهربائي يؤنّد مغناطيسية أثّرت على اتجاه الإبرة. وهكذا اكتشف أورستد العلاقة بين الكهرباء والمغناطيسية (الكهرمغناطيسية).



سَقَاطَةُ (مِزْلَاج) الْبَاب
يُمْكِنُكَ فَتْحُ الْبَابِ الْخَارِجِيِّ مِنْ غَيْرِ مَوْقِعِهِ إِذَا كَانَ مُجَهَّزًا بِسَقَاطَةِ كَهْرَمَغْنَطِيسِيَّةٍ يَتَحَكَّمُ بِهَا مَلْفٌ لَوْلِيٍّ. نَعْنِدُ كَيْسَ زَرْ مِنْ دَاخِلِ الْبَيْتِ، يَشْرِي التَّيَّارُ عِزَّ الْمَلْفِ الْوَلِيِّ، وَيُؤنِّدُ مَغْنَطِيسِيَّةً تُشْحَبُ السَقَاطَةُ الْحَدِيدِيَّةُ إِلَى دَاخِلِ الْمَلْفِ، فَيَتِمَّكَ الْوَارِدُ مِنْ فَتْحِ الْبَابِ. بَعْدَئِذٍ يُعِيدُ نَابِضُ خَاصِّ السَقَاطَةِ لِرَفْعِ الْبَابِ.



جَرَسُ الْبَابِ
جَرَسُ الْبَابِ الْكَهْرَبَائِيِّ يَعْملُ بِالْكَهْرَمَغْنَطِيسِيَّةِ (الْكَهْرَمَغْنَطِيسِيَّةِ). فَعِنْدَمَا يَرُدُّ زَائِرُ الْجَرَسِ، يَشْرِي التَّيَّارُ عِزَّ الْمَغْنَطِيسِ الْكَهْرَبِيِّ، فَيُجَذِّبُ، بِمَحَالِهِ الْمَغْنَطِيسِيَّةِ، قُطْبَ حَدِيدِيٍّ مُتَّصِلٍ بِبَطْرِقَةٍ وَتَرْفَعُ الْخَرَسُ. حَرَكَةُ الْقُطْبِ الْبَطْرِقِيِّ هَذِهِ تَقَطَعُ الدَّارَةَ، فَيَزُولُ تَغْلَةُ الْمَغْنَطِيسِ الْكَهْرَبِيِّ وَيَرْتَدُّ الْقُطْبُ الْحَدِيدِيُّ إِلَى مَوْقِعِهِ مُعِيدًا وَصِلَ الدَّارَةِ. وَتَتَكَوَّنُ هَذِهِ الْعَمَلِيَّةُ بِسُرْعَةٍ بَحِيثٍ يُسَمِعُ زَائِرُ الْخَرَسِ مُنَاصِلًا.



بَلْفُ مِنْ سِلْكٍ
لُحَاسِيٍّ مَعْرُوفٍ
عَلَفُوفٍ حَوْلَ
بَسْمَارٍ حَدِيدِيٍّ

مَغْنَطِيسُ كَهْرَبِيٍّ

تَزْدَادُ قُوَّةُ الْمَجَالِ الْمَغْنَطِيسِيِّ لِلْمَغْلَفِ بِوَضْعِ قَلْبٍ حَدِيدِيٍّ دَاخِلِهِ. فَإِذَا لَفَقْتَ مِثْلًا، عِدَّة لَفَاتٍ مِنْ سِلْكٍ لُحَاسِيٍّ مَعْرُوفٍ حَوْلَ بَسْمَارٍ حَدِيدِيٍّ، تَحْتَلُّ عَلَى مَغْنَطِيسٍ كَهْرَبِيٍّ قَوِيٍّ. وَمِنْ الضَّرُورِيِّ أَنْ يَكُونَ السِّلْكُ مَعْرُوفًا كَيْ لَا يَنْخَبِطَ الْتَارُ اللَّفَاتِ الشَّلَكِيَّةُ وَيَمُرَّ فِي السَّمَارِ. وَصَلَّ مَغْنَطِيسُكَ الْكَهْرَبِيَّ بِتَقَارِيَةِ بَصِيحٍ جَيِّبٍ، وَأَخْبِرْهُ بِالْقَاطِ أَجْسَامٍ حَدِيدِيَّةٍ أَوْ فُولَادِيَّةٍ صَغِيرَةٍ بِهِ.

عِنْدَ وَضْعِ الْمَلْفِ بِالْقَارِيَةِ يَصْبِيحُ الْمَسَامُزُ شَعْنًا وَيَسْتَشَبُّ الْقَاطِ مِثَالًا الْوَرَقَ وَدِيَابِيسَ الرَّسْمِ الْفُولَادِيَّةِ.

جَرَاةُ الْعَيْنِ

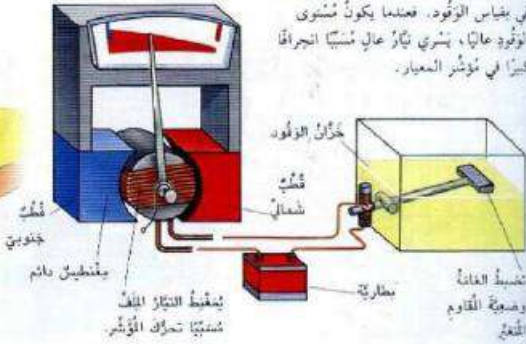
يَسْتَعْدِمُ طَبِيبُ الْعَيْنِ مَغْنَطِيسًا كَهْرَبِيًّا لِإِزَالَةِ شَطِيطَةٍ فُولَادِيَّةٍ مِنْ عَيْنٍ مُصَابَةٍ. فَعِنْدَ تَرْكِيزِ الْمَغْنَطِيسِ الْكَهْرَبِيِّ فِي الْمَوْقِعِ الصَّحِيحِ، يَمُرُّ تَارًا كَهْرَبِيًّا عَظِيمًا، فَتُجَذَّبُ الْمَغْنَطِيسِيَّةُ الشَّطِيطَةُ مِنَ الْعَيْنِ.



بِاسْتِخْدَامِ الْمَغْنَطِيسِ الْكَهْرَبِيِّ يَسْتَعْدِمُ الطَّبِيبُ إِزَالَةَ شَطِيطَةٍ بِسُرْعَةٍ وَبِقُوَّةٍ أَكْثَرَ مِنْ إِزَالَتِهَا بِدَوَائِلَ.

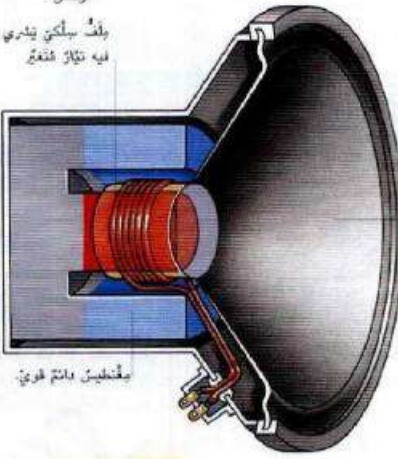
مِقْيَازُ الْوُقُودِ فِي السَّيَّارَةِ

تُقَيِّمُ الْكَهْرِمَغْنَطِيَّةُ إِسْنَانِي السَّيَّارَةِ مَقْدَارَ الْوُقُودِ الشَّيْئِيِّ لَدَيْهِ. فِي مِقْيَازِ الْوُقُودِ يَرْتَكِزُ مَغْنَطِيسُ كَهْرَبِيٍّ دَاخِلُ مَغْنَطِيسٍ دَائِمٍ، وَعِنْدَمَا يَمُرُّ تَارًا عَنِ الْمَغْنَطِيسِ الْكَهْرَبِيِّ يَنْعَطِفُ هَذَا، نَحْوَ الْمَغْنَطِيسِ الدَّائِمِ، بِقُدْرَةٍ تَعْتَدُّ عَلَى قِيْدَةِ التَّيَّارِ. فِي دَاخِلِ خَزَانِ الْوُقُودِ، تَحْرُكُ عَادَةٌ مُقَاوِمًا شَعْنِيًّا بِحَكْمِ سَرِيَانِ التَّيَّارِ فِي مِقْيَازِ الْوُقُودِ. عِنْدَمَا يَكُونُ مُسْتَوًى الْوُقُودُ عَالِيًّا، يَمُرُّ تَارًا عَالِيًّا مُسَبِّبًا انْجِرَافًا كَبِيرًا فِي مُؤَشِّرِ الْمِقْيَازِ.



الْبِجْهَارُ (مُكَبِّرُ الصَّوْتِ)

يُحَوِّلُ الْبِجْهَارُ الْإِشَارَاتِ الْكَهْرَبِيَّةَ إِلَى أَمْوَاجٍ صَوْتِيَّةٍ تَمُرُّ الْإِشَارَاتُ عَنِ بَلْفٍ، حَوْلَ رَقِيعَةٍ بُوتِيٍّ مَخْرُوطَةٍ وَزَقْنٍ، يَعْمَلُ كَمَغْنَطِيسٍ كَهْرَبِيٍّ، عَلَى تَقْرِيبٍ مِنْ مَغْنَطِيسٍ دَائِمٍ قَوِيٍّ. عِنْدَمَا يَمُرُّ التَّيَّارُ فِي اتِّجَاوِ مُعْتَمِنٍ، تَدْفَعُ الْقُوَّةُ الْمَغْنَطِيسِيَّةُ الْبُوتِيَّ الْمَخْرُوطَ وَالْمَغْنَطِيسِ الْكَهْرَبِيَّ إِلَى الْخَاجِءِ. وَعِنْدَمَا يَمُرُّ التَّيَّارُ فِي الْإِتْجَاءِ الْمَعَادِ، يَنْجَذِبُ الْبُوتِيَّ الْمَخْرُوطَ إِلَى الدَّاخِلِ، وَذَبْدَابَاتُ الْبُوتِ الْمَخْرُوطِ هَذِهِ تُولِّدُ أَمْوَاجًا صَوْتِيَّةً.



كَاشِفُ الْفَلَّازَاتِ

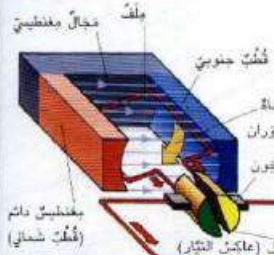
فِي بَعْضِ الْمَطَارَاتِ، قَدْ بُوْجِثَ عَلَيْكَ الْمُرُورُ عَنِ تَحَاوِيٍّ قَطْرِيٍّ كَاشِفٍ لِلْفَلَّازَاتِ فِي طَرِيقِكَ إِلَى الْمَطَارَةِ. تَوْجِدُ دَاخِلَ الْمَجَارِ بَلْقَاتٌ سَلَكِيَّةٌ كَبِيرَةٌ تَحْمِلُ تَارًا كَهْرَبِيًّا. فَإِذَا عَمَرَ شَخْصٌ بِحِجَلٍ مُسْتَسَاةٍ مِثْلًا، يُعَمِّرُ فِلْزُ الشَّدَسِ كَهْرِمَغْنَطِيَّةً الْمَلْفَاتِ، فَيَكْتَشِفُ الْمَجَارُ هَذَا التَّغْيِيرَ وَيُنْطَلِقُ الْإِنْذَارُ.



لَزِيدٍ مِنَ الْمَعْلُومَاتِ الْخَفِيَّةِ
الْكَهْرَبَاءُ التَّيَّارِيَّةُ ص ١٤٨
الْمَغْنَطِيسِيَّةُ ص ١٥٤
الصَّوْتُ ص ١٧٨
حَقَائِقُ وَمَعْلُومَاتُ ص ٤١٠

المحركات الكهربائية

تشديد الإبهام إلى
اتجاه حركة الملف.



١. تدرى التيار في الملف،
فيشغّل خبائه الأيمن إلى أسفل
وجانبه الأيسر إلى أعلى، يفتتح المجال المغناطيسي
للمغناطيس الدائم وفقًا لقاعدة اليد اليسرى للمصنّع.

قاعدة اليد اليسرى

يمكنك تحديد اتجاه الحركة لملف
يحمل تيارًا كهربائيًا في مجال
مغناطيسي بتطبيق قاعدة اليد اليسرى
للمصنّع. لجعل الإبهام والسبابة
والوسطى من أصابعك يذكّر اليسرى في
وضع متعامد إحداها مع الآخرين،
كما هو مبين في الشكل.



جوزيف هنري

الفيزيائي الأمريكي جوزيف هنري (1794-1848)
قام باكتشافات مهمة في مجالات الكهرومغناطيسية.
فحص تصميم المغناطيس الكهربائي، وصنع أول
محرك كهربائي عام 1829. استطاع



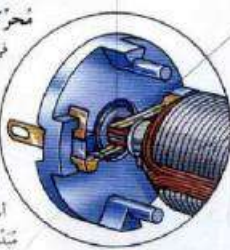
محرك بسيط

في المحرك الكهربائي البسيط يتم إمداد الملف
بتيار مستمر من قضيبين كربون قصيرين هما
الفرشونان. يقع الملف بين قطبي مغناطيس
دائم شمالي وجنوبي، حيث يعمل تيار مجالي
الملف والمغناطيس الدائم على دفع الملف
للدوران. ولتوصلة الدوران، يُمكنش اتجاه
التيار في الملف كل نصف دورة بواسطة
عاكس للتيار يدعى المُبدّل. ويُدور الملف
المُستدير، يُدار المحرك.

ينقل المُبدّل الكهرباء من الفرشونين فيجعل
الملفات المتحركة تتابع دوراتها في الاتجاه الصحيح.

محركات متعددة الأقطاب

في المحرك البسيط، تكون قوة التدوير لمُلف
بحجم تيار هي الأشد عندما تكون لفاته
مُستقيمة مع المجال المغناطيسي.
ولاحظت عندما تكون لفاته مُستقيمة مع
هذا المجال. لكن معظم المحركات
الكهربائية تحوي عدّة ملفات تنتج قوة تدوير
أسلى. ويُعدّل التيار إلى الملفات بواسطة
مُبدّل متعدد القطع.



الملفات المتحركة حول
قلوب حديدية تعمل
كمغناطيس كهربائية، وهي
موصولة بملف المحرك.



دواليب القاطرة النموذج
تتلقى المذد الكهربائي من خط الشبكة الكهربائي.

القطار النموذج

يُستعمل محرك كهربائي هذه القاطرة النموذج. تتلقى
دواليبها الكهربائية من خط الشبكة الكهربائي بواسطة
أسلاك تغذي الدواليب بشرايح فلتريّة لئلا يسبب التيار
الشح. هناك وحدة تحكم يمكنها تغيير القطعة
التي يغذي بها خط الشبكة. ويأثر ارتفاع القطعة بشدة
المجال المغناطيسي لملفات المحرك، وهذا يعني
دورانًا أسرع للمحرك وزيادة في سرعة القاطرة.



لزيد من المعلومات انظر

- الفيزياء والحركة ص ١٢٠
- المحركات ص ١٢٣
- الكهرباء والتيار ص ١٢٨
- الكهرومغناطيسية ص ١٥٦
- حقائق ومعلومات ص ٤١٠

المُولِّدات

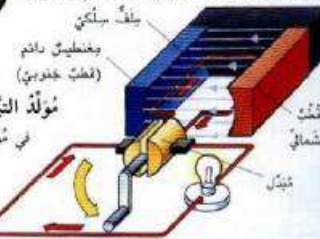
تُشير الإبهام إلى
اتجاه الحركة.

تُشير السبابة إلى
اتجاه المجال
المغناطيسي.

تُشير الوشطى إلى اتجاه
تدوير التيار المُتولد.

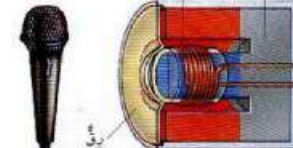
قاعدة اليد اليمنى

يمكنك تحديد اتجاه تدوير التيار المُتولد في موصل عندما يتحرك عبر مجال مغناطيسي بتطبيق قاعدة اليد اليمنى للتمنج. فلي وضع العاظم الثلاثي لأصابع اليد اليمنى كما هو مبين. تُشير الإبهام إلى اتجاه الحركة، والسبابة إلى اتجاه المجال، والوشطى إلى اتجاه التيار المُتولد.



مُولِّد التيار المستمر

في مُولِّد التيار المستمر هذا، يُدار الملف بين قطبي مغناطيس دائم. فيمكن أنجاه التيار المُتولد في الملف كل نصف دورة، لأن كل جانب منه يمر بالتناوب صعودًا ثم هبوطًا عبر المجال المغناطيسي. وهكذا فإن التيار الشاري في البُنية هو تيار مستمر، لأن السيل يتبدل التوصيلات كل نصف دورة.



ميكروفون ذو ملف متحرك

يُولِّد الميكروفون إشارات كهربائية من الأمواج الصوتية. في الميكروفون ذي الملف المتحرك، تصبم الأمواج الصوتية الرق فتتحرك ملفًا متوصلاً بين قطبي مغناطيس دائم. وهكذا فإن القاطبة المُستحثة في الملف تتغير بسرعة وترددًا تمامًا وتتردّد الأمواج الصوتية.

مايكل فارادي

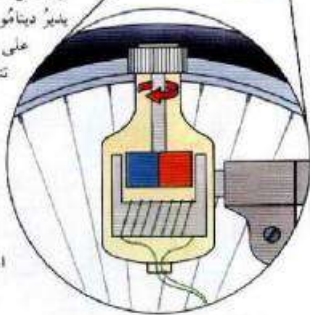
مايكل فارادي (1791-1867) ابن خدّاء إنكليزي. عُول في صباه كسجلد كُتب، فاستهوت الكتب العلمية التي كان يُجلدها، ودفعته إلى دراسة الفيزياء، فألجز فيها اكتشافات عدّة. في عام 1821، اكتشف فارادي إمكانية إنتاج حركة دورانية بالكهرباء - وهي المبدأ الذي تقوم عليه المُحرّكات الكهربائية اليوم. وفي عام 1831، بيّن أنّ الحركة النسبية بين مغناطيس وملف يمكنها أن تُستحث الكهرباء في الملف - وهي الفكرة التي أدت إلى إنتاج المُولِّدات الكهربائية الحديثة.



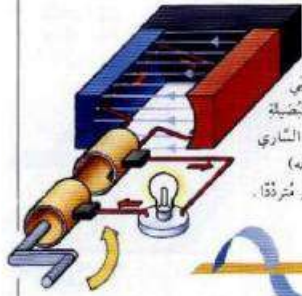
الكهرباء التي نستخدمها يوميًا تُولِّدها مَكينات قويّة تُدعى مُولِّدات؛ وهي تعمل بطريقة مُعاكسة لعمل المُحرّكات - إذ تُحوّل الحركة إلى كهرباء. يعتمد عمل المُولِّدات على مبدأ الحثّ الكهرومغناطيسي، الذي مفاده أنّ الكهرباء تُولِّد في موصل يتحرك عبر مجال مغناطيسي، أو عندما يتحرك مجال مغناطيسي أو تتغير شدته على مقربة من موصل. وتُستخدم المُولِّدات الكبيرة في محطات توليد القدرة لإنتاج الإمداد الرئيسي الذي يُوزع على المنازل والمصانع. وتُدار المُولِّدات بوسائل مختلفة كالتربينات البخارية أو المائية أو الهوائية. أما المُولِّدات الصغيرة المعروفة بالديناموات فتستخدم لتزويد مصابيح الدراجات بالقدرة.

دينامو الدراجة

يدور دينامو الدراجة دولاب صغير مُضرس يُضخّط على إطار عجلة الدراجة الخلفية. فعندما تتحرك الدراجة، تدور العجلة وتدور معها دولاب الدينامو المُضرس مُدوّماً يغنطيساً دائماً قرب ملف مُلفوف حول قلب حديدي. وبفعل تغير المجال المغناطيسي للمغناطيس الدائم، تتولّد الكهرباء في أسلاك الملف - أي إن التيار الكهرومغناطيسي استحثّ قلعة في الملف.



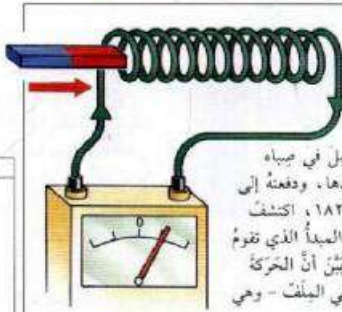
المُتَوَب



المُولِّد الذي يُنتج تياراً مُتردداً يُدعى المُتَوَب. ففي التحوّل البسيط المُقابل، يُدوّم ملفّ سلووي بين قطبي مغناطيس دائم، فيتولّد تيار في السلك يُحوّل إلى البُنية بواسطة مرجولي التحويل. ويتناوب التيار الشاري في الملف والبُنية (مُتَوَباً اتجاهه) باستمرار، فيسبب تياراً مُتَوَباً أو مُتردداً.

يتولّد التيار المُستحث في سلكيات شري بآلية واحدة فقط.

يتولّد التيار المُستحث في تَوَلِّجات شري أولاً بالآلية، ثم في الاتجاه المُعاكس.



لمزيد من المعلومات انظر

- الطاقة النووية ص 136
- المُحرّكات ص 123
- الكهرومغناطيسية ص 106
- إحداثيات الضوء وشعاعه ص 182
- التيّات الكهرومغناطيسية ص 192

الإمداد الكهربائي

المفاتيح الجدارية في البيت أو المكتب أو المصنع تزودنا بالكهرباء لأنها
موصولة بشبكة الإمداد من محطات القدرة الكهربائية. في محطة القدرة ندار
الثريبات بالقدرة البخارية أو المائية أو بقدرة الرياح. وهذه الثريبات تُدير
المولدات الكهربائية، مُحولة طاقة الحركة إلى طاقة كهربائية. معظم المولدات
هي من نوع المتناوبات التي تُنتج تياراً كهربائياً متناوباً. التيار المتناوب أكثر
ملاءمة لمختلف الاستعمالات من التيار المستمر لأنَّ فُلطَيْته يمكن تغييرها
بالمحولات رُفْعاً أو خُفْضاً. وهكذا يمكن إمداد المصانع والمكاتب والمنازل
بفُلطَاتٍ مُختلفة حسب الحاجة.

أبراج القدرة

طريقة الأفل تخلفه لتوزيع الكحول
الكهربائي في طول البلاد وعرضها
هي تعليلها من أعمدة برجيته.
وأعزل الكحول عن محالها جيداً
لمنع سُروب التباير إلى الأبراج.
وفي المُدن يجري توزيع الكحول
عالمياً في أنابيب مطبورة.

إِلْمَاعَاتِ النَّقْبَةِ تُحْفَضُ
الْقَلْبِيَّةُ مِنْ ١٢٢.٠٠٠ قَلْبًا
إِلَى ٢٢.٠٠٠ قَلْبًا.

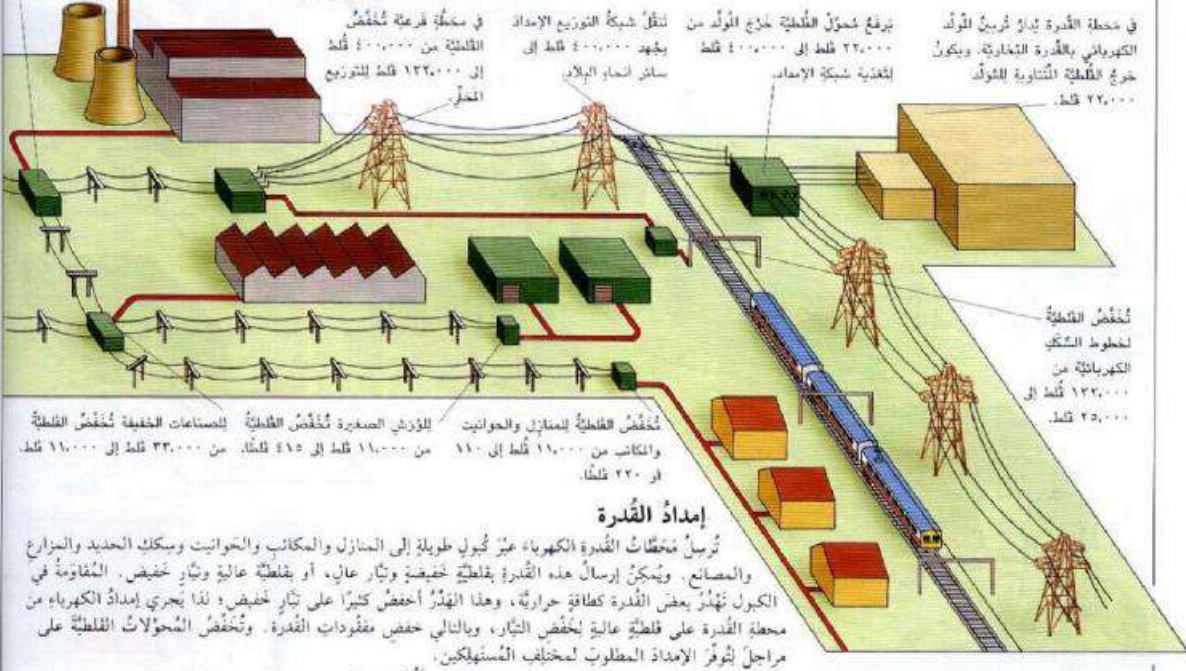


في مسجلة قرعنة مُحَقَّصُ
القلبية من ١٠٠,٠٠٠ قُلُط
إلى ١٢٢,٠٠٠ قُلُط للتوزيع
المحلي.

تُنفَّذُ شبكةُ التوزيعِ الإمدادِ
بجهد ٤٠٠,٠٠٠ فلف إلى
سائر أنحاء البلاد

تبرقع شحول القملية حراج المولد من
٢٢٠٠٠ قلط إلى ٤٠٠٠٠ قلط
لتغذية شبكة الامداد

في مخططة القُدرة يُدعى مُرمِزُ المُؤنِّدِ
الكهرومائي بِالْقُدرةِ المُخاوِنة. ويكوُنُ
خارجَ المُعلَنةِ المُساويةِ لِلشَوَدِ
٢٢٠١٠٠ قُلُط.



إمداد القدرة

تُربط مخفضات القدرة الكهربائية معًا كيول طويلًا إلى المنازل والمكاتب والحدائق وسيارات الحديد والمواد والمصانع. ويمكن إرسال هذه القدرة بقليل خفيف وتيار عالٍ، أو بقليل عالٍ وتيار خفيف. المقاومة في الكبر تهدر بعض القدرة كطاقة حرارية، وهذا الهدر أخفض كثيرًا على تيار خفيف، لذا يجري إمداد الكهرباء من محطة القدرة على قُلَيْلٍ على بعض القدرة. وبالتالي، تخفض مفقدات القدرة. وتُخفّض الشحولات القلقلية على مراحل لتوفر الإمداد المطلوب لمختلف المستهلكين.



المُحوَّلَات

يتوَّخَّطُ خِطُّهُ الْفَلَقَاتِ الْعَالِيَةِ مِنَ الْكُورِ بِالْمُحَوَّلَاتِ إِلَى
مُتَوَاتِرَاتِ الْأَسْتِخْدَامِ فِي الْبُيُوتِ. يَنْأَلُ الْمُحَوَّلُ الْبَسِيطَ مِنْ
مَقْلَقٍ سَلَكِيٍّ مَشْهُورٍ خَوَّلَ الْقَلْبَ الْحَدِيدِيَّ نَفْسَهُ. الْفَلَقَةُ
الْمُتَوَاتِرَةُ الْمُسَلَّطَةُ عَلَى الْخِلْفَتِ الْإِبْتِهَائِي فِي الْمُحَوَّلِ تُؤَلِّدُ
مَجَالًا مَغْنَطِيئِيًّا مُتَغَيِّرًا فِي الْقَلْبِ الْحَدِيدِيِّ؛ وَهَذَا يَسْتَعِثُّ
خِلْفَتَهُ مُتَوَاتِرَةً فِي الْخِلْفَتِ الْتَائِي.

نَقُولَا تَسْلَا

عام ١٨٨٧، سقى المشترع
 الأمريكي بُولُو تَيْسَلَا (١٨٥٦-
 ١٩٤٣) مراقة اختراع المنظومة توليد
 وتوزيع للتيار المتردد فوقت على
 منظومة رئيسه السابق توماس اديسون
 بتوليد التيار المتردد. وكان الرجلان
 مؤسسين بُنَيِل جائزة نوبل لمشاركة بينهما عام
 ١٩١٢؛ لكن تَيْسَلَا رفض ان يكون له أية علاقة بأديسون -
 فلم تُمنح الجائزة لأي منهما.



لزيادة من المعلومات أنظر

الفهرست الموضوعية ص ٣٨
الشغل والطاقة ص ١٣٢
مصادر الطاقة ص ١٣٤
الخلايا والبطاريات ص ١٥٠
المولدات ص ١٥٩
حافلات وتعليلات ص ٤١٠

الكهرباء في البيت

صَمَجَةُ النُّورِ الكهربائي

تضمُّ مُعْظَمَ الصَّمَجَاتِ الكهربائيَّةِ سِلْكًا رَيفِيًّا من التَّنْجِشْتين يُدْعَى الفِئِلَةُ، مُرَكَّبًا دَاخِلَ بَصْلَةٍ زَاجِيَّةٍ مُحْكَمَةِ السِّدِّ. فعندما يَسْرِي التَّيَّارُ فِيهَا تَتَوَلَّجُ الفِئِلَةُ بِدَرَجَةِ الْإِبْضَاضِ وَتُسْطَعُ بالنُّورِ. والفِئِلَةُ تَدُومُ طَوِيلًا دُونَ أَنْ تَحْتَرِقَ، لِأَنَّ السَّمَكَةَ لَا تَحْوِي الْأَكْسِجِينَ (الَّذِي يَلْزَمُ لِلْحَرِيقِ).



الَّذِينَ تُنَاجِ لَهُمُ الْكِهْرِبَاءُ بِكَيْسَةٍ زُرُّ أَوْ بِإِدَارَةِ مَقْلَادٍ (مِفْتَاح) قَدْ يَتَنَاسَوْنَ مِقْدَارَ اعْتِمَادِ الْإِنْسَانِ الْمُعَاصِرِ عَلَى الْكِهْرِبَاءِ. فالإِمْدَادُ الْكِهْرِبَائِي، الْآتِي مِنْ مَحْطَّةٍ قُدْرَةُ نَائِيَّةٍ، يُسَيِّرُ أُمُورَ يَوْمِنَا، وَإِذَا مَا طَرَأَ غُطْلٌ يَوْفِقُهُ، نَشْعُرُ كَمَ هِيَ الْحَيَاةُ صَعْبَةٌ بِدُونِهِ. فالعَدِيدُ مِنْ وَسَائِلِ الْعِيشِ وَأَجْزَاءِ الْمَنْزِلِ يَتَعَطَّلُ - تَتَطَفَّئُ الْأَنْوَارُ، فَتَلْتَمَسُ الشَّمُوعُ؛ التَّلْفَازُ لَا يَعْمَلُ، فَتَلْجَأُ إِلَى رَادِيوِ بَطَارِيَّةٍ لِتَتَّبَعَ الْأَحْدَاثَ؛ وَالدَّقَائِيَّاتُ وَالْبَرَادَاتُ وَالْمَكَيِّمَاتُ وَالْغَسَّالَاتُ وَالْجَلَّالِيَّاتُ وَالْمُجَفِّفَاتُ وَالْأَفْرَانُ الْكِهْرِبَائِيَّةُ تَعْجُزُ عَنْ أَدَاءِ وُظَائِفِهَا؛ وَالْكَُلُّ يَنْتَظِرُونَ الْفَرَجَ بِعُودَةِ التَّيَّارِ الْكِهْرِبَائِيِّ إِلَى الْبَيْتِ!

الدَّارَاتُ الْكِهْرِبَائِيَّةُ الْمَنْزِلِيَّةُ

الْإِنْسَانُ الْكِهْرِبَائِيُّ الْوَارِدُ إِلَى مَنْزِلِنَا يَمُرُّ أَوَّلًا بِمِزْرٍ مَضَاهِرٍ رَاسِيٍّ؛ وَهِيَ بِسَرِيٍّ إِلَى عِدَادٍ يَقيِسُ كَيْثُ الْكِهْرِبَاءِ الَّتِي نَسْتَهْلِكُهَا. وَتُوصَلُ وَخْدَةُ اسْتِهْلَاكِهَا فِي الْجَانِبِ الْآخَرَ مِنَ الْعِدَادِ تَحْرِي مَضَاهِرٍ (أَوْ قَوَاعِصَ دَارَاتٍ) نَقِي دَارَاتِ الْمَنْزِلِ.

أَجْزَاءٌ مُخْتَلِفَةٌ تُغْنِي مِنَ الْمَقَاسِ الْجِدَارِيَّةِ.

الْقَوَاسِ وَالْمَقَاسِ

تُغْنِي الْأَجْزَاءُ الْكِهْرِبَائِيَّةُ مِنْ مَاحِلِ الْإِمْدَادِ الْكِهْرِبَائِيِّ. وَتَسْمُو ذَلِكَ بِإِبْلَاجِ قَاسٍ مِنَ الْجِهَازِ، مُتَوَافِقٍ السَّطْحِ، فِي مَقَاسِهِ يَتَصَلُّ بِمَاحِلِ الْإِمْدَادِ، وَتُسْتَعْمَلُ الْبُلْدَانُ الْمُخْتَلِفَةُ الْوَأَنَ زَمَرَةً مُخْتَلِفَةً لِأَسْلَاقِ التَّيْدِيدَاتِ الْكِهْرِبَائِيَّةِ.

فِي أَسْهَبِ أَنْظِمَةِ الْإِمْدَادِ الرَّاسِيَّةِ، يُسْتَعْمَلُ سِلْكٌ لِنَا يُكْتَفَى بِالْقَوَاسِ ثَلَاثَ الْبُشَارَتَيْنِ وَخَفَاسِهَا.

فِي الْعَدِيدِ مِنْ قِسْمَةِ الْإِمْدَادِ الرَّاسِيَّةِ هُنَاكَ سِلْكٌ ثَلَاثٌ يُدْعَى سِلْكُ الْفَازِيضِ. وَيُوصَلُ هَذَا بِقَصْبَةٍ مَعُونَةٍ مُؤَوَّضَةٍ، لِضَمَانِ عَدَمِ حُصُولِ صَدْمَةٍ كِهْرِبَائِيَّةٍ يُمْكِنُ أَنْ تُحْدِثَهَا أَجْزَاءُ مَكْتَشِفَةٌ شَكْرِيَّةٌ فِي الْجِهَازِ.

بَعْضُ الْقَوَاسِ شَرُودٌ بِمَضَاهِرٍ، فَإِذَا رَأَى التَّيَّارُ السَّارِي فِي الْجِهَازِ غِنَى السَّطْحِ الْمَقَرِّ، يَنْصَهَرُ بِمِزْرٍ مَقَاسِيٍّ، وَيَسْلُمُ الْمِزْرُ (أَوْ قَوَاعِصَ الدَّارَةِ) الرَّاسِيَّةِ فِي وَخْدَةِ اسْتِهْلَاكِهَا، فَيَتَّبَعِي الْقُدْرَةَ مُنَاجَاةً فِي الْمَقَاسِ الْآخَرِي.

لِزَيْدٍ مِنَ الْعُلُومَاتِ أَنْظُرْ

- الشُّعْلُ وَالطَّاقَةُ ص ١٢٢
- الْكِهْرِبَاءُ الْبَارِئَةُ ص ١٤٨
- الْخَلَايا وَالْقَوَارِيَّاتُ ص ١٥٠
- الدَّارَاتُ الْكِهْرِبَائِيَّةُ ص ١٥٢
- مَضَاهِرُ الشُّعْلِ ص ١٩٣
- حَقَائِقُ وَمَعْلُومَاتُ ص ٤١٠

يَنْصَهَرُ هَذَا السِّلْكُ فَتُطْلَعُ الدَّارَةُ الْكِهْرِبَائِيَّةُ.

الْمِزْرُ سِلْكٌ، دَاخِلٌ غِلَافٍ عَازِلٍ، يُؤَلَّفُ الْخَلْفَةُ الْأَسْفَلُ فِي الدَّارَةِ الْكِهْرِبَائِيَّةِ. وَهُوَ يَنْصَهَرُ أَوْ يَحْتَرِقُ بِإِمَانٍ عِنْدَ الارتفاعِ الْمَقَرِّ لِلتَّيَّارِ. وَالْمَضَاهِرُ شُؤْغُورَةٌ بِقِيَاسَاتٍ مُخْتَلِفَةٍ لِاحْتِمَالِ تَيَّارَاتٍ مُخْتَلِفَةِ الشَّدَّةِ.

وَقَايَةُ النَّارَةِ الْكِهْرِبَائِيَّةِ

قَدْ تَسَبَّبَ الْكِهْرِبَاءُ غَرَسًا بِالْحَرَارَتِ لِفَرْطِ إِجْمَاعِهِ أَحَدِ الْأَسْلَاقِ حَتَّى دَرَجَةِ الْإِحْجَارِ. وَبِحَدِّثِ هَذَا غَاثٌ يَسَبِّبُ غُطْلًا يُقْطِرُ الدَّارَةَ فَيَتَجَاوَزُ التَّيَّارُ الشَّارِي الْحَدَّ الْمُسَمُوحَ بِهِ. وَلِيَمْنَعِ حَدُوثَ ذَلِكَ تُوفَّى الدَّارَاتُ الْمَنْزِلِيَّةُ بِالْمَضَاهِرِ أَوْ الْقَوَاعِصِ الَّتِي تَقْطَعُ التَّيَّارَ إِذَا مَا بَلَغَتْ شِدَّتُهُ حَدَّ الْخَطَرِ.



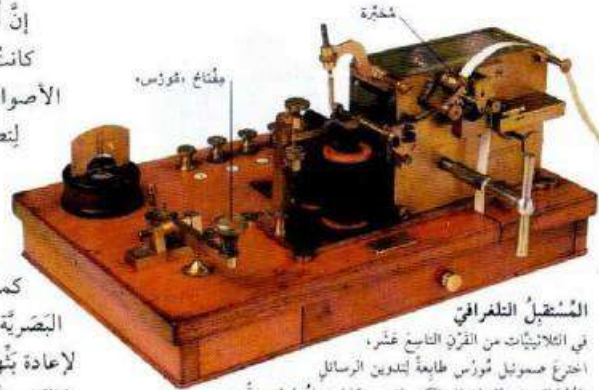
الْقُدْرَةُ وَالطَّاقَةُ

الْقُدْرَةُ، أَيْ مُعْدَلُ اسْتِخْدَامِ الطَّاقَةِ، تُقَاسُ بِالْوَاطِ. فعندما يَسْرِي الْكِهْرِبَاءُ فِي مُقَاوِمٍ، يُحْسَبُ احْتِسَابًا الْقُدْرَةُ بِضَرْبِ الْفَاصِلَةِ فِي شِدَّةِ التَّيَّارِ. فَإِذَا كَانَتْ شِدَّةُ التَّيَّارِ ٤ أَمْبِيرٍ فِي دَارَةٍ مَوْقِيَّ يَعْملُ عَلَى قِطْعَةٍ ٢٢٠ فُطْلًا، تَكُونُ الْقُدْرَةُ ٨٨٠ وَاط. أَمَّا لِحْصَلُ الطَّاقَةِ الَّتِي تُسْتَهْلَكُ، فَهُوَ حَاصِلُ ضَرْبِ الْقُدْرَةِ فِي زَمَنِ تَشْغِيلِ التَّوْفِدِ. فَمَنْ شُدَّةُ سَاعَتَيْنِ مَثَلًا، يَسْتَهْلِكُ الْمَوْقِدَ ٢ × ٨٨٠ = ١٧٦٠ وَاط سَاعَةً، أَيْ ١,٧٦ كيلوواط سَاعَةً.

قَاطِعُ النَّارَةِ وَقْلَادُ كِهْرِبَائِيَّةٌ يَقْطَعُ التَّيَّارَ عِنْدَمَا تَتَجَاوَزُ شِدَّتُهُ الْحَدَّ الْمُسَمُوحَ بِهِ.

الاتصالات البُعادية

إنَّ أعجوبة التَّكَلُّمِ معَ شَخْصٍ يَبعُدُ عَنكَ أُلُوفَ الكيلومتراتِ ما كانتَ تَحَقِّقُ بِدُونِ الكَهرباءِ. فالأجهزةُ الإلكترونيَّةُ تَحَوِّلُ الأصواتَ والصُّوَرُ إلى كَهرباءٍ تَقطَعُ المَساساتِ الطويلةَ بِسرعةِ البرقِ لِتَصِلَ إلى مَكانٍ آخَرَ حَيْثُ يُعادُ تحويلُها إلى أصواتٍ وصُورٍ بِواسطةِ مُعدَّاتٍ أخرى كَهربائيَّةٍ التَّشغيلِ. وَتَنقُلُ يَومياً كَمَيَّاتٍ ضَخِمةً مِنَ المَعلُومَاتِ دَعايا وإِياها عَبرَ الخُطوطِ التِّلغُويَّةِ كَرسائلٍ ناسِخيَّةٍ (بالفاكس) أو كَمِكالِماتٍ هاتِفِيَّةٍ. كما يُمكنُ إرسالَ المَعلُومَاتِ أيضًا كَصَوَرٍ في كُيُولٍ مِنَ الأليافِ البَصَريَّةِ، أو كَأمواجٍ رادِيوِيَّةٍ إلى سائِلِ مُواصلاتٍ في أعالي الفِضاءِ لِإِعادةِ بَناها إلى طَريقِ مُستَقبِلٍ. هذا ويُمكنُ تَواصُلِ الحَواسِبِ والمَكاناتِ الإلكترونيَّةِ عَبرَ خُطوطِ التِّلغونِ. إنَّ جَمِيعَ أنواعِ الاتِصالاتِ هَذِهِ يَلزِمُها عَناءٌ ثَلاثَةٌ: مُرسِلٌ لِإِرسالِ المَعلُومَاتِ، وَوسيطٌ يَحِوِلُ الإِشاراتِ، وَمُستَقبِلٌ يُحَوِّلُ الإِشاراتِ ثَانيَّةً إلى شَكلٍ يَمكنُ فَهْمُها.



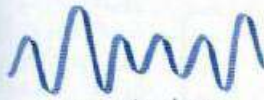
المُستقبِلُ التِّلغرافي

في التَلاثينِياتِ مِنَ القَرنِ الثَاني عَشَرَ، اختَرعَ صموئيل مَورس طَابعةً لِتَحويلِ الرِسائِلِ المُرسَلَةِ بِواسطةِ تَلِغرافِ الكَهربائي. وكانَ عَمادُها شَريطَةً مِنَ الورقِ العاديِّ تَتحَرِّكُ بِطَءٍ عَبرَ المَكنةِ لِتَستَقبِلَ عليها شَعرَةً مَورسَ، المُؤَلَّفةُ مِنْ قُطْبٍ وَشَريطٍ. عَندَ تَقلُّبِ شَريطٍ مِنَ تَضاوُتِ التَّيارِ المُستَقبِلِ بِواسطةِ دَولابٍ مُخَيَّرٍ يَحرِّكُهُ مِغناطِيسٌ كَهرَبِيٌّ. وكانَ العالِمونَ يَستَخدِمونَ مَفتاحَ مَورسَ لِإِرسالِ الإِشاراتِ، فَكانَ ضَغطُ المَفتاحِ في مَخلَّةِ الإِرسالِ أَذِيًا بِسَريانِ التَّيارِ لِتَشغيلِ الدَولابِ المُخَيَّرِ (أو المَراجِ التَّكاليك) في مَحلةِ الاستِقبالِ لِتَقلُّ الرِسائِلِ أيضًا.



ثلاثة وثلاث شَريطٍ لِمَثلِ العددِ ٧.

أربعة شَريطٍ وَشَريطَةً لِمَثلِ العددِ ٤.



تَغلُّفٌ شَعرَةً (شَعرَةً) إشارةِ الصَوْتِ التِّلغُويَّةِ وَتَترُكُها (عددِ الأمواجِ المُتَمتعةِ في الثَانيةِ) لِتَتناسَقَ معَ صَوْتِ المُتَكلِّمِ.

ميكروفون الهاتف

كثيرٌ مِنَ أَجهزةِ التِّلغونِ يَحوي ميكروفونًا كَربونيًّا (يُدعى أيضًا المُرسِلُ) يُحَوِّلُ أمواجَ الصَوْتِ إلى إشاراتٍ كَهرَبِيَّةٍ. وَتَوجدُ داخلَ المُرسِلِ عُشَّةٌ تُحوي خُشَيَّاتٍ كَربونيَّةٍ. عَندَما تَنتَكلِّمُ، يَهتَزُّ رَقٌّ لَعاثِيٌّ بِفعلِ الأمواجِ الصَوْتِيَّةِ، فَيَبدُلُ تلكَ الخُشَيَّاتِ بَعضُها بِآخرٍ بَعضٍ فَتَختَفِضُ مُقاوِمَتُها. وَهَكَذا يَتَغيَّرُ التَّيارُ السَّارِي عَبرَها بِالتَّغَيُّرِ نَفسِهِ الَّذِي تَحدُثُ فِيهِ تَغيَّراتُ الضَّوْثِ المُستَقبِلِ لِذلكَ الاِختِلافاتِ. وَهذا التَّيارُ المَنتَهِرُ يَحوِلُ الإِشاراتِ الصَوْتِيَّةَ إلى المُستَقبِلِ في الجَهازِ التِّلغونِيِّ الأَخرى.

جهاز التِّلغون

عَندَما تُدبِلُ مُرْسِلُ التِّلغونِ أو تَضَغطُ أَزرارَهُ، تُرْسَلُ سَلسَلَةٌ مِنَ الإِشاراتِ الكَهرَبِيَّةِ إلى أَجهزةٍ أوتَوماتِيَّةٍ تَوصِلُكُ بِالخَطِّ المُساوِي. فَتُرسَلُ جِرسُ التِّلغونِ في الطَرفِ الأَخرى. وَعَندَما تَنتَكلِّمُ، يُحَوِّلُ ميكروفونُ الإِرسالِ في هاتِفِكَ أمواجَ الصَوْتِ إلى إشاراتٍ كَهرَبِيَّةٍ تُرْسَلُ إلى مُستَقبِلِ الهاتِفِ المُساوِي عَلى الطَرفِ الأَخرى مِنَ الخَطِّ. وَالمُستَقبِلُ فِيهِ يَعبُدُ تَحويلُ الإِشاراتِ الكَهرَبِيَّةِ إلى أمواجٍ صَوْتِيَّةٍ.

مِغناطِيسٌ كَهرَبِيٌّ وَرَقٌّ



المُستقبِلُ التِّلغوني

يُحَوِّلُ المُستقبِلُ التِّلغونيَّ الإِشاراتِ الكَهرَبِيَّةَ المُواردةَ إلى أصواتٍ. تُرسَلُ الإِشارةُ عَبرَ مِغناطِيسٍ كَهرَبِيٍّ فِيهِ يَجتَذِبُ قَرمَشا حَديدِيًّا يَنتَهِى الرَقُّ. وَمعَ تَغيُّرِ شِدَّةِ الإِشارةِ، يَتَغيَّرُ جَذَبُ المِغناطِيسِ لِلمَرسَلِ فِيهِزُّ، وَتَنقَلِبُ الاِختِلافاتُ عَبرَ الهَواءِ كَأمواجٍ صَوْتِيَّةٍ تَسمَعُها كَلامًا واضعًا.

الإِشارة

الإِشاراتُ المُساوِيَّةُ هِيَ بَناياتُ كَهرَبِيَّةٌ سَيطَرةٌ أو مُزَيَّجٌ مِنَ التَّغَمَّاتِ. وَالْأَجهزةُ الإلكترونيَّةُ في مُقسِمِ التَناوُلِ (المُستَقبِلِ) تَعدُّ التَضاوُتِ أو تَعرُفُ التَّغَمَّاتِ فَتَصلُكُ بِالخَطِّ الهاتِفِيِّ المُطلَوبِ.



نَظْمًا لِمَثلِ رَفقًا تَعملُ المَفتاحُ المُبايَنة

فَورًا عَلى إِرسالِ التَّضاوُتِ إلى مُقسِمِ التَناوُلِ.



بَعضُ أَجهزةِ التِّلغونِ ذاتِ الأَزرارِ الاِستَخدَامَ طَريقةً مُزيَّجاً مِنَ التَّغَمَّاتِ المُتَبدِّلَةِ بِكُلِّ رَدٍّ - وَهِيَ كَذلكَ سَماخُها عَندَ ضَغطِ كُلِّ رَدٍّ عَلى جِذَّةِ.

شبكة الاتصالات

عندما نُجري مُكالمةً تلفونية، تُسري بُصَبات الإِداة في الأشلاك إلى مُركز التبادل (المُقسم) المُحلّي، حيث تُمَيَّر أجهزته الإلكترونية شُفرة تلك البُصَبات. فإذا كانت مُكالمتك مُحلّية يُؤوّل توصيلها مُركزُ التبادل المُحلّي؛ أمّا إذا كانت إلى مِنطَقة أخرى، فإنّها تُحوّل إلى مُركز تبادل تلك المِنطقة، حيث تُؤوّل أجهزته توصيلك بالرقم المُطلوب. أمّا المُكالمات الدوليّة فُرسَل إلى مُراكز التبادل الدوليّة. وتؤلّف مُختلف منظومات الاتصال هذه شبكة اتصالات.

هذا المُقدّم يستقبل الأصوات ويرسل المعلومات إلى مُركز التبادل.

مُركز تبادل دولي

مُركز تبادل محلي

مُراكز التبادل في المناطق المُختلفة تُصِل بعضها بعضاً بواسطة الكَبول، أو شبكات الأمواج الصُغرى، أو بِمُعلّومات السَّوَاتِل. وشبكات الاتصالات هذه تُنكِّثُ الناس في مِنطَقة عن اتصالات بالآخرين في مناطق أخرى.

شبكة الأمواج الصُغرى تُستخدم شبكات الأمواج الصُغرى أمواجاً راديوية (تُدعى أمواجاً صُغرى) لِتحلّل الإشارات التُلفونية وغيرها. وتُسري هذه الأمواج في عِدّة مُستقيمات من هَوَاتِل مُنقَر مُرسِل إلى هَوَاتِل مُستَقبِل.

تُستخدم مكائن التَّاسُوع (الفاكس) لِإرسال المادّة المكتوبة أو المطبوعة. المَكينة التَّاسُوع تُحوّل صُور الوثيقة إلى شُفرة من الإشارات الكهربيّة وتُرسلها عبر خطّ التُلفون. وتُستخدم المَكينة المُستَقبِلَة تلك الإشارات لِاستنساخ الوثيقة الأصليّة.

تُستخدم مكائن التَّاسُوع الشَّبكة التُلفونية لِإرسال المادّة المكتوبة أو المطبوعة. المَكينة التَّاسُوع تُحوّل صُور الوثيقة إلى شُفرة من الإشارات الكهربيّة وتُرسلها عبر خطّ التُلفون. وتُستخدم المَكينة المُستَقبِلَة تلك الإشارات لِاستنساخ الوثيقة الأصليّة.

مُركز تبادل محلي

مُركز تبادل دولي

لِمزيد من المعلومات انظر
الخلايا والبطاريات ص ١٥٠
الحواشيب ص ١٧٣
الشووت والضوء ص ١٧٧
الانكسار ص ١٩٦
السَّوَاتِل (الأقمار الصناعيّة) ص ٣٠٠
حقائق وتعلّومات ص ٤١٠

السَّوَاتِل (الأقمار الصناعيّة)

المُكالمات المُرسلة عن طريق سَّوَاتِل الاتصالات، في مداراتها حوّل الأرض، تُرسَل بالتراديو من هَوَاتِل مُنقَره صُغرى على الأرض. فيقوم السَّاتِل، الذي يعمل بالخلايا الشمسيّة، بإعادة بث تلك الإشارات إلى هَوَاتِل تالٍ في جُزء آخر من العالم.

عَلَّ لَاحَظَتْ تَاحِةً خَفيَفاً وَانْت تَظَنُّ هَاتِفًا شَخْصًا فِي عَا وَراءَ الْبَحَارِ. قَدْ يَكُونُ سَبَبُ ذَلِكَ أَنَّ مَكَانَكَ تُجْرِي عَنْ طَرِيقِ سَّاتِلٍ فَخْصَانِي. فَلَإِشَارَاتِ الرَّادِيَوِيَّةِ تَأْخُذُ بَعْضَ الْوَقْتِ لِتَجْتَازَ الْمَسَافَةَ بَيْنَ الْأَرْضِ وَالسَّاتِلِ ذَهَابًا وَإِيَابًا.

مُحَقَّقات السَّوَاتِل تُحوّل مَحلَّة السَّاتِلِ لِلاتِّصَالِاتِ التَّادِيَةِ هَوَاتِلًا مُنقَرًا، كَالطَّيِّقِ، تُؤَلِّجُهَا نَحْوَ السَّاتِلِ. وَالْأَجْهَزةُ الْإِلِكْترونيّةُ الْمُوصِلَةُ بِالْهَوَاتِلِ تُصَحِّمُ الْإِشَارَاتِ المُرسلة مِنْهُ وَالْمُسْتَجِيبَةَ بِهِ. وَنَتِيْجَةُ تَوْصِيلِ بَنَلٍ هَذِهِ الْمَحَقَّقاتِ بِمُراكزِ التَّبادلِ التُلفونيّةِ الْمُحَلِّيَةِ.

شُكْلُ إِرسالٍ وَمُسْتَقْبَالٍ إِلَى وَمِنْ سَّاتِلِ اتِّصَالَاتٍ.

مُركز تبادل دولي

مُركز تبادل محلي

مُركز تبادل دولي

مُركز تبادل محلي

مُركز تبادل دولي

مُركز تبادل محلي

مُركز تبادل دولي

مُركز تبادل محلي

مُركز تبادل دولي

الْكُنتَر غراهام بل

الْكُنتَر غراهام بل (١٨٤٧-١٩٢٢) معلّم ومُخترع أمريكي اسكتلندي المولّد، اخترع التُلفون عام ١٨٧٦. اهتم بل، كوالده، بتعليم الصُغرى منذ صباه، ودرس أنواعًا الأصوات من الأجسام المُهتزة فعلم الصُغرى الكلام بِجهاز الاهتزازات المربّية. ثم اخترع شكلًا من التُلفون الكهربائي، تمكّن به من إرسال الإشارات ككتّابات موسيقيّة تُحدِثها أرباشٌ قصيّة مُهتزة. وفادته هذه الفكرة إلى استنباط طريقة لِإرسال واستقبال تَرَدُّدات الأصوات البشريّة، فكان التُلفون!



تُوصَلُ أسلاكُ جِهازِ التُلفونِ في البيتِ كَسائرِ الأسلاكِ التُلفونيّةِ مِنْ مَنَازِلٍ أُخرى، بِمُركزِ التَّبادلِ المُحَلّي.

مُركز تبادل محلي

مُركز تبادل دولي

مُركز تبادل محلي

مُركز تبادل دولي

مُركز تبادل محلي

مُركز تبادل دولي

مُركز تبادل محلي

مُركز تبادل دولي

مُركز تبادل محلي

مُركز تبادل دولي

الطول الموجي أقصر من
الترددات العالية.

الراديو

الطول الموجي أطول من الترددات
المنخفضة، ويمكن قياسه بالمدى
بين دروتي موجتين.

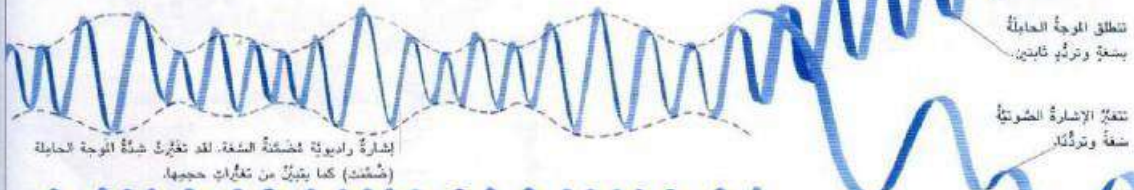
أمواج طويلة من ١٠٠٠ إلى ١٠ آلاف متر، التردد ٣٠٠ إلى ٣ ميغاهرتز	أمواج متوسطة من ١٠٠٠ متر التردد ٣ ميغاهرتز إلى ٣٠٠ كيلوهرتز	أمواج قصيرة الطول ١٠ إلى ١٠٠ متر، التردد ٣٠ إلى ٣ ميغاهرتز	أمواج عالية التردد، الطول من ١ إلى ١٠ أمتار، التردد من ٣٠٠٠ إلى ٣٠٠ ميغاهرتز	أمواج فائقة التردد، الطول من ١٠ سم إلى حتر، التردد من ٣٠٠٠ إلى ٣٠٠ ميغاهرتز
-------------------------------------------------------------------	----------------------------------------------------------------	---------------------------------------------------------------	------------------------------------------------------------------------------------	-----------------------------------------------------------------------------------

غوليلمو ماركوني

كان المهندس الإيطالي غوليلمو ماركوني (١٨٧٤-
١٩٣٧) أول من استخدم الأمواج الراديوية في
منظومة عملية لإرسال الإشارات. ففي العام
١٨٩٦، سجل ماركوني براءة
اختراع نظام تلفرافي يرسل
الإشارات عبر الهواء
كثفقات من الأمواج
الراديوية. ولما لم يكن
هناك أسلاك بين الأجهزة
المرسلة والمستقبلة،
عرفت هذه التقنية
بالتلفرة اللاسلكية.



عندما تستمع إلى الراديو، يلتقط جهازك المحطة المختارة من بين ألوف المحطات
الإذاعية التي تصله. تنتقل الإشارات الراديوية كأموح غير مرئية عبر الهواء أو
عبر مواد أخرى أو في الفراغ بسرعة تعادل سرعة الضوء (٣٠٠ ألف كيلومتر في
الثانية في الفراغ). تستخدم الأمواج الراديوية بصورة رئيسية في حمل الأصوات
والصور للبث الإذاعي أو للاتصالات الخاصة. فالأخبار التي كانت تستغرق
أشهرًا لتبلغ الأماكن النائية في العالم، تنتقل اليوم بأقل من ثانية بواسطة الأمواج
الراديوية المرتدة من سواحل الاتصالات في الفضاء. تؤكد الأمواج الراديوية
بواسطة دارة تحمل تيارًا سريع الذبذبة، ويجري بثها الأفضل من
هوائيات إرسال مقامة على أماكن عالية أو على التلال.



إشارة راديوية تشعشع الشعة. لقد تغيرت شدة الموجة الحاملة
(شفتت) كما يتغير من تغيرات حجمها.



إشارة راديوية (إف إم) هنا تغير (ضمن)
تردد الأمواج الراديوية.

التضمين

التضمين هو تحميل الأمواج
الراديوية أصواتًا (أو إشارات
أخرى). فالإشارة الصوتية تجعل الإشارة الراديوية
المطرودة (الموجة الحاملة) تتغير بشكل ما. ففي
تضمين السعة (إي إم) تتغير سعة (أي شدة)
الموجة الحاملة، أما في تضمين التردد (إف إم)،
فتردد الموجة هو الذي يتغير. والمعروف أن
الإرسال بتضمين التردد (إف إم) أقل تأثرًا
بالعقبات والتداخلات الأخرى.



صمام ثنائي
(دايود)
بلوري

كثف

استقبلة سعة

الأذن الإشارة
الصوتية.

يؤلف الملف والكثف
المتغير دارة متوافقة
لاختيار محطة
الإنارة
المتوقعة.

ملف

ملف ثنائي

موصول

بالبوب المياه

جهاز بلوري

حتى عهد قريب، كان كثير من الهواء يلتقطون البث الإذاعي بأجهزة ذات
مكتشف بلوري. وكان نمط الجهاز البلوري الشائع في جبهه ذا بلورة من
الغالبية (كبريتيد الزنك)، وملابس سلكي مستطيل القزف (يدعى شارب
الهر). فالملامس والبلورة يعملان كدايود في دارة مكتشف الجهاز لتبين
الذبذبات الصوتية واستخلاصها من الإشارة الراديوية المرشدة.

صمام



التضخيم

منظم أجهزة الراديو القديمة كانت
تحتوي صمامات لتضخيم الإشارات
المستقبلة. ثم حلت الترانزستورات
محل الصمامات، فأصبحت بالإمكان
إنتاج أجهزة راديو بالغة الصغر.

الراديو

١٨٦٣ جنيس كلاذك ماسويل يقترح
تفسيرًا على أسس رياضية لظواهر
الأمواج الكهرومغناطية.
١٨٨٧ هريك هرز يرسل ويستقبل
أمواجًا راديوية في مختبره.
١٨٩٦ غوليلمو ماركوني يسجل براءة
اختراع أول منظومة عملية للتلفرة
اللاسلكية.
١٩٠١ إرسال أول إشارة لتلفرة عبر
الأطلسي.

١٩٠٦ ريجند فاندن يذيع أول بث
إذاعي، يذيع عاملي التلفراف
اللاسلكي بإسماهم الموسيقي بدلًا
من شفرة هورس المتعادلة.

المُرْسِلُ الرادِيَوِيّ (اللاسلكي)

في المُرْسِلِ الرادِيَوِيّ، تُؤَلَّدُ دَاوَةُ الْمُغَلِّبِ قُلْعِيَّةً شَاوِيَةً سَرِيعَةً تُدْعَى الْإِشَارَةُ الْحَاجِلَةُ، تَنْتَقِلُ إِلَى دَاوَةٍ أُخْرَى تُدْعَى السُّمُومَةُ. كَمَا تُغَذَّى السُّمُومَةُ أَيْضًا بِالْإِشَارَةِ الصَّوْتِيَّةِ مِنْ مَسْتَوْدِ الْإِذَاعَةِ. فِي مُرْسِلِ تَصْمِينِ التَّرْدُدِ (إف إم) الشَّبِيهِ هُنَا، تُضَمَّنُ (تَعْبَرُ) الْإِشَارَةُ الصَّوْتِيَّةُ تَرْدُدَ الْإِشَارَةِ الْحَاجِلَةِ، كَمَا يَقُوِي الْمَضْمُنُ الْإِشَارَةَ الْحَاجِلَةَ السُّمُومَةُ؛ ثُمَّ تُبَثُّ الْإِشَارَةُ الْمُعَزَّزَةُ هَذِهِ، كَأَسْوَاجٍ رَادِيَوِيَّةٍ، مِنْ هَوَاتِي الْإِرْسَالِ.

بَيْتُ هَوَاتِي الْإِرْسَالِ
إِشَارَةُ الْمُرْسِلِ
كَأَسْوَاجٍ رَادِيَوِيَّةٍ.



المُسْتَقْبِلُ الرادِيَوِيّ (اللاسلكي)

يَسْتَقْبِلُ هَوَاتِي جِهَازِ الرَادِيَوِ الْأَسْوَاجِ الرَادِيَوِيَّةِ مِنْ عَدَّةٍ مُرْسِلَاتِهِ، فَيُحَوِّلُ مَا يَلْتَقِطُ مِنْهَا إِلَى إِشَارَاتٍ كَهْرَبَائِيَّةٍ دَقِيقَةٍ. ثُمَّ تَنْتَقِلُ هَذِهِ الْإِشَارَاتُ إِلَى دَارَاتٍ مُوَالِفَةٍ وَتُضَخَّمُ، حَيْثُ تَنْتَقِلُ إِشَارَةُ الْحَقْلَةِ الْإِذَاعِيَّةِ الْمَطْلُوبَةِ وَتُضَخَّمُ. بَعْدَ ذَلِكَ تَفْصِلُ دَاوَةُ الْمُسْتَقْبِلِ الْإِشَارَةَ الصَّوْتِيَّةَ عَنِ الْمَوْجَةِ الْحَاجِلَةِ، وَتُعَدِّلُ قُوَّةَ هَذِهِ الْإِشَارَةِ بِاسْتِخْدَامِ مَضْطَبِّ الْجَهَّازَةِ. ثُمَّ تَنْتَقِلُ الْإِشَارَةُ الصَّوْتِيَّةُ إِلَى مَضْطَبِّ الْخَرَجِ، حَيْثُ تُضَخَّمُ بِمَا فِيهِ الْكُنَافَةُ لِتَشْغِيلِ الْمِجْهَارِ الَّذِي يُعَبِّدُ تَحْوِيلَ الْإِشَارَةِ ثَانِيَةً إِلَى أَصْوَابِ كِتْلِكَ الَّتِي بُثَّتْ أَوَّلًا مِنْ مَسْتَوْدِ الْإِذَاعَةِ.

يُسْتَعْمَلُ مَضْطَبُّ الْمُوَالِفَةِ، وَهُوَ مُنْتَظَفٌ مُتَعَمَّرٌ، لاختِيارِ الْحَقْلَةِ الْإِذَاعِيَّةِ.



يُسْطَبُّ الْجَهَّازَةِ، وَهُوَ
الْخَرَجُ نَتِيجًا نَوْبًا عَمَرُ
الْمِجْهَارِ لاسْتِعَادَةِ
الْمَسْمُوتِ.

الْإِشَارَاتُ الصَّوْتِيَّةُ

فِي مَسْتَوْدِ الْإِذَاعَةِ، يُحَوِّلُ الْمِكْرُوفُونُ أَصْوَابَ الْمَسْمُوتِينَ إِلَى إِشَارَاتٍ صَوْتِيَّةٍ، كَمَا تُؤَلَّدُ أَجْهَرَةٌ أُخْرَى إِشَارَاتٍ صَوْتِيَّةٍ عِنْدَ تَدْوِيرِ أَشْرَطَةِ التَّشْغِيلِ أَوْ الْأَسْطُوْنَاتِ. وَيُمْكِنُ مُزَاجَ هَذِهِ الْإِشَارَاتِ مَعًا ثُمَّ تُرْسَلُ الْإِشَارَةُ الْمُوَالِفَةُ إِلَى الْمُرْسِلِ.



التَّضَخُّمُ يُلَاقِي الْمَوْجَةَ
الْحَاجِلَةَ الْمَضْمُنَةَ لِمَلَلِ
انْتِقَالِهَا إِلَى الْهَوَاتِي.

يُضَخَّمُ تَرْدُدُ الْمَوْجَةِ
الْحَاجِلَةِ بِوَاسِطَةِ
الْإِشَارَةِ الصَّوْتِيَّةِ.

تَرْدُدُ الْإِشَارَةِ الْحَاجِلَةِ
حَوَالِي ١٠٠٠ مِلْيُونِ مَوْجَةٍ فِي
الثَّانِيَةِ (١٠٠ مِيْغَاهِرْتِزْ)

إِشَارَةُ صَوْتِيَّةٌ



الْأَيُونُوسْفِيرُ

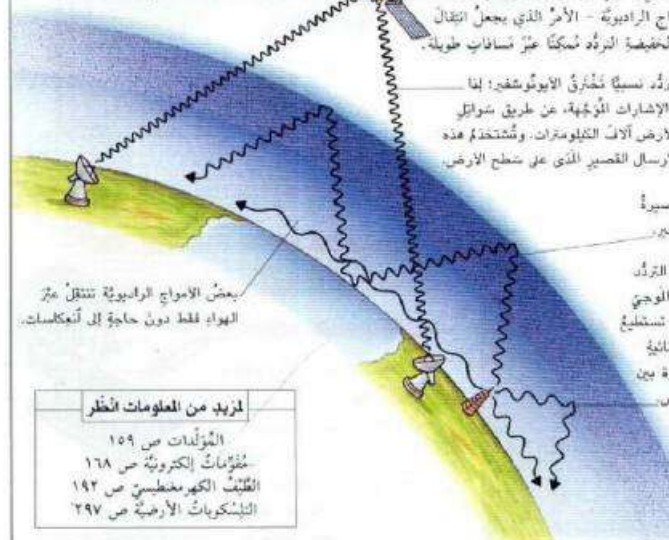
الْأَيُونُوسْفِيرُ مِطْلَقَةٌ جَوِّيَّةٌ فَوْقَ الْأَرْضِ عَلَى أَرْفَاقٍ يَمْتَدُّ مِنْ ٥٠ إِلَى ٢٠٠ كِيلُومِتَرٍ. وَهِيَ تَحْوِي أَيُونَاتٍ وَكَتْرُونَاتٍ طَلِيقَةً تَجْعَلُهَا تَعَكُّسُ بَعْضِ الْأَسْوَاجِ الرَادِيَوِيَّةِ - الْأَمْرُ الَّذِي يُجْعَلُ انْتِقَالَ الْأَسْوَاجِ الرَادِيَوِيَّةِ الْخَفِيفَةِ التَّرْدُدِ مُمَكِّنًا عَمَرُ مَسَافَاتٍ طَوِيلَةٍ.

الْإِشَارَاتُ الْعَالِيَةِ التَّرْدُدِ نَسِيبًا تُخَفَّرُ الْأَيُونُوسْفِيرُ؛ لِمَا تُسْتَعْمَلُ فِي إِرْسَالِ الْإِشَارَاتِ الْمُؤَهَّجَةِ، عَنْ طَرِيقِ سَوَاتِلِ اتِّصَالَاتٍ تَبْعُدُ عَنِ الْأَرْضِ آَلَفَ الْكِيلُومِتَرَاتِ. وَتُسْتَعْمَلُ هَذِهِ التَّرْدِيَّاتُ أَيْضًا فِي الْإِرْسَالِ الْقَصِيرِ الْمَدَى عَلَى سَطْحِ الْأَرْضِ.

تُعَكِّسُ الْأَسْوَاجِ الْقَصِيرَةِ
عَنِ اعَالِي الْأَيُونُوسْفِيرِ.

الْإِشَارَاتُ الْخَفِيفَةِ التَّرْدُدِ
نَسِيبًا (ذَاتُ الطُّوْلِ الْمَوْجِي الطَوِيلِ) مِنْ مُرْسِلِي تَسْتَقْبِلِ الْوَسْطَى إِلَى امْكِنَةِ نَائِيَةٍ بِالْإِنْكَسَاسَاتِ الْمُتَكَوِّنَةِ بَيْنَ الْأَيُونُوسْفِيرِ وَالْأَرْضِ.

يُسْتَقْبَلُ سَائِلُ الْأَسْوَاجَاتِ إِشَارَاتٍ رَادِيَوِيَّةٍ مِنْ مَكَانٍ مَا عَلَى الْأَرْضِ وَيُعَبِّدُ إِرْسَالَهَا إِلَى مِثْلَةِ أُخْرَى وَالْإِرْسَالِ عَمَرُ الْأَسْطُوْنَةِ بِمِثْلِ هَذِهِ الطَّرِيقَةِ.



بَعْضُ الْأَسْوَاجِ الرَادِيَوِيَّةِ تَنْتَقِلُ عَمَرُ الْهَوَاءِ لِمَط دُونَ حَاجَةٍ إِلَى اُنْكَسَاسَاتٍ.

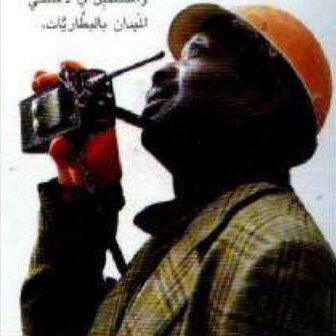
لِمَزِيدٍ مِنَ الْمَعْلُومَاتِ انْظُرْ

- الْمُوَالِفَاتُ ص ١٥٩
- مُتَوَالِفَاتُ الْكِتْرُونِيَّةِ ص ١٦٨
- الْقُلْعِيَّةُ الْكَهْرَبَيْسِيَّةُ ص ١٩٢
- الْتِكْشِيَّاتُ الْأَرْضِيَّةُ ص ٢٩٧

لَاسَلْكِي الْمَوَاقِعُ

يُسْتَعْمَلُ الْمُرْسِلُ الْمُسْتَقْبِلُ الصَّغِيرُ (لَاسَلْكِي التَّيْدَانِ) فِي مَوَاقِعَ الْبِنَاءِ، مِثْلًا، لِيَسْتَقْبِلَ الْعَامِلُونَ عَلَى الْأَرْضِ التَّحَدُّثَ بِسَهُولَةٍ مَعَ الْعَمَالِ فِي الطَّوَارِقِ الْعُلْيَا مِنَ الْمَنْشَى؛ كَمَا تُسْتَعْمَلُ الشَّرْطَةُ فِي ضَبْطِ الْأَمْنِ وَتُكَافِحَةِ الْخَرِيبَةِ.

يَعْمَلُ الْمُرْسِلُ
وَالْمُسْتَقْبِلُ فِي لَاسَلْكِي
الْمَبْنِيَّاتِ بِالْمِطَارَاتِ.



التلفزيون



ترسل تلفزيوني

أصبح التلفزيون عاملاً مهماً في حياتنا - نتعرف به أماكن لم نرها سابقاً وربما لن نراها مستقبلاً، ونرى عبره الأحداث حال وقوعها، وأحياناً كثيرة نشاهد بعض برامجهم لمجرد التسلية والمتعة. لقد شاع استخدام التلفزيون في المنازل منذ الخمسينيات من القرن العشرين، لكن فكرة إرسال الصور عبر مسافات بعيدة راودت العلماء والمخترعين منذ القرن التاسع عشر. ونحن نعلم اليوم بأنظمة تلفزة عالية النوعية بفضل مخترعات متعددة لعل أهمها الصمامات والترانزستورات وأنابيب الأشعة الكاثودية. في الكثير من البلدان ثبتت الصور والأصوات التلفزيونية محلياً باستخدام الأمواج الراديوية الفائقة التردد، أو كإشارات كهربائية عبر الكابلات كما ترسل على نطاق دولي بواسطة السوايل. وتستخدم التلفزة المغلقة الدارة في مراقبة أمن المصارف والمؤسسات حيث تنقل الصور من الكاميرا إلى الشاشة مباشرة.



ستوديو تلفزيوني

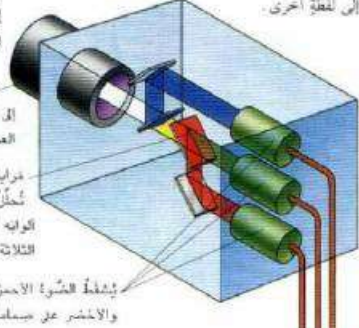
تنتقل إشارات الصور، من الكاميرات، وإشارات الصوت، من الميكروفونات، إلى غرفة المراقبة المشرفة على الاستوديو، حيث تظهر جميع الصور على شاشات متعددة. ويتولى مخرج البرنامج بإبقاء الصورة المراد بثها وتوقيت الانتقال إلى لقطة أخرى.

البث التلفزيوني الحي

في البث التلفزيوني الحي تُحول الكاميرا التلفزيونية أعضاء المشاهد إلى إشارات كهربائية تُرسل لاسلكياً فتنحدر شواراً في التلفاز (جهاز التلفزيون).



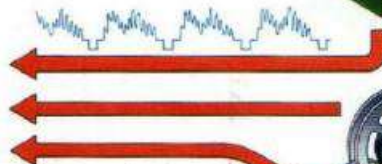
يدخل الضوء إلى الكاميرا عبر العدسة الأولى. فتراها حاضراً لتحلل الضوء إلى ألوانه الرئيسية الثلاثة.



يُشكّل الضوء الأحمر والأزرق والأخضر على صيغيات منفصلة.

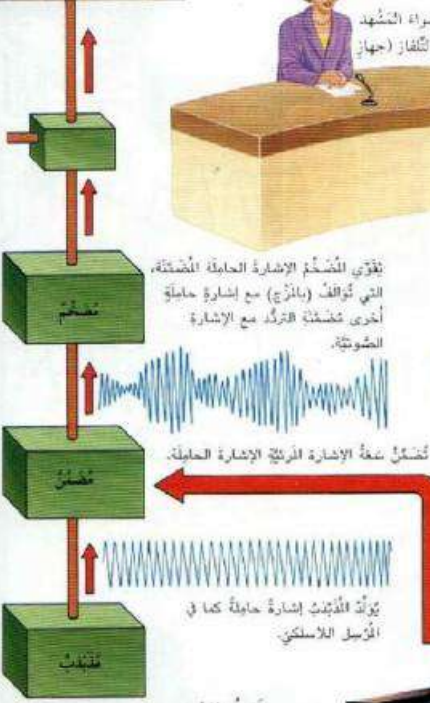
الكاميرا التلفزيونية

في نوع تخطيط من كاميرات التلفزة الملونة، يمر الضوء من المشهد عبر فتراها حاضراً لتحلل الضوء إلى ألوانه الأولية - الأحمر والأخضر والأزرق. فتتكون للمشاهد شوار بثلث الألوان على صيغيات الكاميرا الثلاثة التي تسمع الصور حطاً عفاً. ثم يبعث كل صيغار إشارة كهربائية تتناسب شدتها مع تألق كل خط من الصورة.



الأفلام والأشرطة المسجلة

يُدار العالم السينمائي في مكانة السينما تلفزيونية فتكون إشارات كهربائية من الأصوات والصور المسجلة على الفيلم. أما البرامج المسجلة على أشرطة فتستخدم بواسطة جهاز فيديو. وتنتقل جميع الإشارات الصوتية والمرئية من مصادرها المختلفة إلى قاعة العرض، وهي قاعة مراقبة تُحاور ستوديو المذيعين.



يقوّي المُضخّم الإشارة الحاملة المُضخّعة، التي تُؤلف (بالمزج) مع إشارة حاملة أخرى مُضخّعة لتردد مع الإشارة الصوتية.

تُشكّل سعة الإشارة المرئية الإشارة الحاملة.

يؤدّد المذبذب إشارة حاملة كما في المرسل اللاسلكي.

قاعة العرض

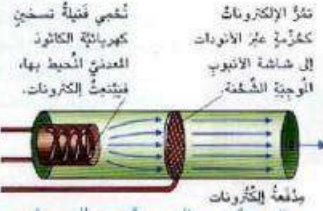
في هذه القاعة، تُخار وتُرَقَّب جميع الإشارات المُستقبلة من مصادرها حيّة أو مسجلة، وتعرض الصور على شاشات عدّة أجهزة مراقبة. ومن قاعة العرض هذه، تُرسل، إلى المرسل التلفزيوني، إشارة الصوت وإشارة مرئية واحدة تحوي جميع المعلومات المرئية مع بيانات المزامنة التي تُمكن جهاز الاستقبال من استعادة الصورة على الوجه الصحيح.



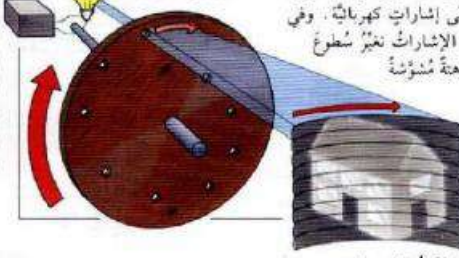
قوائد الاشتقبال

المستقبلات التلفزيونية

تستقبل إشارات الشّربيل التلفزيوني عبر الهواء بسرعة الضوء كأموح لاسلكية، فيحولها هوائي الاستقبال، الموصول بجهاز التلفزيون، ثانية إلى إشارات كهربائية. وباستخدام دارات الموافقة الإلكترونية في المستقبل يمكنك استقبال المحطة التلفزيونية التي تريدّها. أمّا في التلفزة الشّوئية، فتعمل دارات أخرى على قرّز المَقومات اللّوئية الثلاثة في الإشارة المرئية؛ فيستخدمها صمام الطّور (أنبوب الأشعة الكاثودية) لاستعادة الصورة بألوانها الكاملة - في حين تستعيد المِخْجَار الإشارة الصوتية.



قُرّض بيرد المذّوم كلّ من اختراع
بول نيكول (١٨٦٠-١٩٤٠)، وبيتر
المخلّط أدناه كيف إنّ قرّضا تصاميم
التقريب يُنتج صورة عندما تجعل
الإشارة المدبّنة الضّخمة
الكهربائية ترتعش.



مبدّعة إلكترونات

تُطلّق مبدّعة الإلكترونات داخل أنبوب (صمام) الأشعة الكاثودية حرّما
إلكترونية على شاشة العرض - في حين تُصدّر صمامات الألوان حرّما
منفصلة لكلّ لون من الألوان الثلاثة. وتتميّز بشدّة
هذه الحرّما وفقا لسطوع مَقومات الألوان في المشّهد
الأصلي.

كلّ مبدّعة إلكترونات تُنتج لونا واحدا
- أحمر أو أخضر أو أزرق.

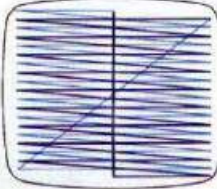
إشارة الصورة

يلتقط هوائي الاستقبال الإشارة التي يبثّها
الشّربيل ويحوّلها إلى إشارة كهربائية تسري
تزوّل عبر سلك خاصّ إلى المستقبل.



منحّ متشابك

تُعرّض على الشاشة في كلّ ثانية ٢٥ أو ٣٠ صورة
كاملة - علما أنّ الخطوط الوترية تُعرّض مُتداوية
مع الخطوط الشّعبيّة جاعلة هذه الصور ٥٠ أو
٦٠ صورة في الثانية. والمعروف أنّ زيادة مُعدّل
الطّور على هذا النحو يُكفّل رغبانها.

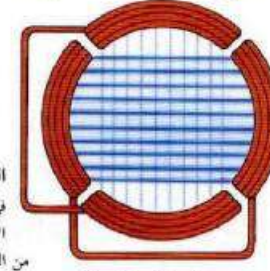


لزياد من المعلومات أنظر

التيّة الدّويّة من ٢٤
الزّاد من ١٦٤
القيّفت الكهربائيّة من ١٩٢
الألوان من ٢٠٢
السبنا من ٢٠٨

المشّح

في المستقبل التلفزيوني، تُحرّك الحرّما
الإلكترونية بسرعة عبر الشاشة بواسطة زوّجين
من المغنيسات الكهربائيّة تُعرّف بالليّقات الحارقة
للخطوط والمجالّات. فيتميّز النّيّات عبر هذه
البدلّات تُعرّز مجالاتها بالمغناطيسية حارقة الحرّما
الإلكترونية أفقيّا وعموديا على شاشة العرض.



تُسلّط إشارة المُشّح الألفي على
المغنيسات الكهربائيّة الكرويّة والسّليّنيّة.

جون لوجي بيرد

عام ١٩٢٦، غرّس رائد التلفزيون، الإسكتلندي
جون لوجي بيرد (١٨٨٨-١٩٤٦) أوّل منظومة
تلفزيونيّة مُستخدما قرّضا مُطّيا دَوّارا، لتحويل ضوء
الشّهد إلى خطوط، وخليّة كهروضوئية لتحويل
تعبّرات الشّطوع إلى إشارات كهربائية. وفي
مُستقبل بيرد كانت الإشارات تُعرّز سُطوع



ضّخمة كهربائية، فيرى المُشّاهد صورة باهتة مُشوّهة
عبر تقريب قرّص مُدوم آخر. وسرعان
ما أُستبدلت منظومة بيرد ليحلّ
محلّها منظومة إلكترونية بالكامل
من نوعيّة أفضل.

الصّور المُلوّنة

تتميّز بشدّة الحرّما
الإلكترونية خلال
شّحها الشاشة، مُغيّرة
بذلك سطوع المُشّفات
(تقع الكاميرات
المُستفردة عليها.
وهكذا «ترسم» الحرّما
الإلكترونية ثلاث صُور
مُلوّنة مُطابقة على
الشّاشة تبدو لعيّن الناظر
صورة واحدة بكامل
الألوان.



شاشة التلفزيون

تُغني شاشة التلفزيون بقاط المُشّفات التي
تتوقّع باللون الأحمر أو الأخضر أو الأزرق
عندما تصبغها الحرّما الإلكترونية. بعض
أنابيب الصورة، في التلفزيون المُلوّن،
تحتوي حارّما مُتّكّا خلف الشاشة، تؤمّن
قوّمة أنّ تصبغ الحرّما الإلكترونية الواحدة
لونا واحدا من المُشّفات فقط. وهكذا
تكوّن كلّ حرّما صورة من لون واحد.

مَقَوِّمَاتُ إِيْلِكْتُرُونِيَّة

الإِلِكْتُرُونِيَّاتُ كانت الأَكْثَرُ أَمْرًا فِي حَيَاتِنَا مِنْ بَيْنِ فُرُوعِ الثَّقَانَةِ (التَكْنُولُوجِيَّةِ) الْحَدِيثَةِ الْمُتَعَدِّدَةِ. وَكَانَتْ أَجْهَرَةُ الرَادِيُو وَالتَلْفِزِيُونِ وَمَعَارِفُ الْأَسْطُورَانَاتِ وَالْمُسْجَلَاتِ الشَّرِيطِيَّةِ أَوَّلَ هَذِهِ النَّبَاطِطِ الْإِلِكْتُرُونِيَّةِ تَوَافُرًا وَشُيُوعًا. وَيَعْتَمِدُ عَمَلُ هَذِهِ النَّبَاطِطِ عَلَى مَقَوِّمَاتِ الْكُتْرُونِيَّةِ لَا غَنَى عَنْهَا لِلنَّحْكَمِ فِي الْإِشَارَاتِ الْكَهْرِبَائِيَّةِ أَوْ تَغْيِيرِهَا بِشَكْلِ مَا، نَذْكُرُ مِنْهَا الْمَقَوِّمَاتِ وَالْمُكْتَفَاتِ وَالتَرَانْزِيسْتُورَاتِ (الْمُحَوِّزَاتِ) وَالدَّايُودَاتِ (الصَّمَامَاتِ النَّائِيَّةِ). وَاليَوْمَ تُصَنِّعُ هَذِهِ الْمَقَوِّمَاتُ صُغْرِيَّةً مُتَنَمِّةً بَحِثٌ يُكِنُّ اسْتِخْدَامَهَا فِي نَبَاطِطٍ أُخْرَى. فَبَعْضُ السَّاعَاتِ، مَثَلًا، يَحْوِي دَارَاتِ الْكُتْرُونِيَّةِ مُعَقَّدَةً تَبَيَّنَ لَكَ الْوَقْتُ فِي مُخْتَلَفِ بُلْدَانِ الْعَالَمِ، وَبَعْضُ الْكَامِيرَاتِ مُزَوَّدٌ بِمَقَوِّمٍ إِلِكْتُرُونِيٍّ يَضْبِطُ وَضْعَ الْعَدْسَةِ وَسُرْعَةَ الْغُلُقِ (لِلتَعْرِيزِ الصَّحِيحِ) يَلْقَانِيَا.

الرَّادِيُو النَّقَال

تَحْوِي الرَادِيُوَاتِ الثَّقُولَةُ مَقَوِّمَاتِ إِلِكْتُرُونِيَّةٍ مُتَعَدِّدَةً مِتَابِيَةً يُؤَدِّي مَهَامَ مُخْتَلِفَةً. فَالْهَوَانِيَّاتُ يَلْقِظُ إِشَارَاتِ مَخْطَطَاتِ الْإِذَاعَةِ وَالتَرَانْزِيسْتُورَاتُ تَضْبَحُ هَذِهِ الْإِشَارَاتِ. وَبِاسْتِطَاعَتِكَ أَنْتَاقَ الْمُحِطَةِ الَّتِي تُرِيدُ بِاسْتِخْدَامِ دَارَةِ الْمَوَالِفَةِ الْمُوَلَّفَةِ مِنْ بِلْفٍ وَمُكْتَفٍ مُنْعَبِرٍ، وَيَتِمُّ النَّحْكَمُ فِي الْخَبْرَةِ بِوَسْطَةِ مَقَاوِمٍ مُنْعَبِرٍ يَضْبِطُ مَسْتَوَى الْإِشَارَاتِ الضَّوْنِيَّةِ الَّتِي تُغْذِي الْمَصْحَفَ النَّهَائِيَّ وَالْبِجْهَارَ.



الإِلِكْتُرُونَاتُ فِي التَرَابُودِ (الصَّمَامِ الثَّلَاثِي) مُثَبَّتَةٌ فِي أَنْبُوبِ زُجَاجِيٍّ مُفْرَغٍ مِنَ الْهَوَاءِ.

يَتَنَبَّهُ التَّكْنُولُ الْإِلِكْتُرُونِيَّاتُ عِنْدَ إِصْحَابَتِهِ بِغَيْبَتِهِ سَلَكَةٍ مُتَوَلِّجَةٍ.

الشَّعْطَةُ السَّالِيَّةُ عَلَى الشَّبَكَةِ تَلْتَحَمُ فِي سَرِيحَتِ الْإِلِكْتُرُونَاتِ إِلَى الْأَنْوَدِ.

الْأَنْوَدُ الْمَوْجِبَةُ الشَّعْطَةُ يَجْذِبُ الْإِلِكْتُرُونَاتِ السَّالِيَّةَ الشَّعْطَةُ.

التَرَابُودُ (الصَّمَامُ الثَّلَاثِي)

يَتَأَلَّفُ التَرَابُودُ مِنْ كَاتُودٍ وَأَنْوَدٍ وَشَبَكَةٍ سَلَكَةٍ بَيْنَهُمَا. وَيُسْتَعْمَلُ فِي تَضْخِيمِ (تَقْوِيَةِ) الْإِشَارَاتِ الْكَهْرِبَائِيَّةِ. عِنْدَمَا تُغْذَى الشَّبَكَةُ بِإِشَارَةٍ صَغِيرَةٍ تَتَغَيَّرُ شِدَّتُهَا مُحَدَّدَةً تَغْيِيرَاتٍ كَبِيرَةٍ فِي سَرِيحَتِ الْإِلِكْتُرُونَاتِ إِلَى الْأَنْوَدِ. لِذَا فَلِلْإِشَارَةِ الْمُنْجَمَةِ إِلَى الْأَنْوَدِ هِيَ لَشِدَّةٌ مُضَاعَفَةٌ عَنِ الْإِشَارَةِ عَلَى الشَّبَكَةِ. وَقَدْ خُلِصَ التَرَانْزِيسْتُورَاتُ مُؤَخَّرًا مَحَلِّ الصَّمَامَاتِ فِي الرَادِيُوَاتِ. فَظَهَرَتْ رَادِيُوَاتُ التَرَانْزِيسْتُورِ الصَّغِيرَةِ الْحَجْمِ جَدًّا.

تَلَايِيْسُ الْبِطَارِيَّةِ

مُجْهَرٌ

الْقَابِلُودَاتُ تُحَوِّلُ الْإِشَارَاتِ الْمَتَابِيَةَ إِلَى نَبْضَاتٍ تَتَبَّارُ شَسْتِيْن. وَبِذَلِكَ يُعْطَى إِعَادَةُ تَكْوِينِ الْإِشَارَةِ الصَّوْتِيَّةِ.

يُحَوِّلُ الْمُكْتَفُ نَبْضَاتِ التَّبَارِ الْمَسْتَبْرَكِ مِنَ الْمُسْتَعْلِصِ إِلَى إِشَارَةٍ صَوْتِيَّةٍ سَلِيْمَةٍ بِإِلْقَائِهِ الشَّبَكَةَ بَيْنَ الْبُيْضَاتِ.

شَكْلُ الْإِشَارَةِ الصَّوْتِيَّةِ الْمَقْصُورَةِ بِالْأَمَوَاجِ الرَادِيُوِيَّةِ الْمُنْشَعَةِ الشَّعْطَةِ

صُورَةُ كَهْرِبَائِيَّةٍ لِلْأَمَوَاجِ الرَادِيُوِيَّةِ الْمُنْشَعَةِ الشَّعْطَةِ

إِشَارَةُ الضَّوْتِ الْمُنْشَعَةِ بِالْقَابِلُودِ

إِشَارَةُ الضَّوْتِ الْمُنْشَعَةِ بِالْقَابِلُودِ

إِشَارَةُ الضَّوْتِ الْمُنْشَعَةِ بِالْقَابِلُودِ

إِشَارَةُ الضَّوْتِ الْمُنْشَعَةِ بِالْقَابِلُودِ

إِشَارَةُ الضَّوْتِ الْمُنْشَعَةِ بِالْقَابِلُودِ



شَكْلُ

شَكْلُ

شَكْلُ

شَكْلُ

شَكْلُ

شَكْلُ

شَكْلُ

شَكْلُ

شَكْلُ

شَكْلُ

شَكْلُ

شَكْلُ

شَكْلُ

شَكْلُ

شَكْلُ

شَكْلُ

شَكْلُ

شَكْلُ

شَكْلُ

شَكْلُ

شَكْلُ

شَكْلُ

شَكْلُ

شَكْلُ

شَكْلُ

شَكْلُ

شَكْلُ

شَكْلُ

شَكْلُ

شَكْلُ

الاسْتِقْبَالُ

الْإِشَارَاتُ الْمُنْشَعَةُ الشَّعْطَةُ (إِي إم) الَّتِي يَتَلَبَّسُ الْمُرْسِلُ الرَّادِيُوِيَّ هِيَ أَمَوَاجٌ لَا سَلَكِيَّةٌ مُتَغَيِّرَةٌ الشَّعْطَةُ. هَوَانِيَّ الْمُسْتَقْبَلِ يَحْوِي تَحْلُ هَذِهِ الْأَمَوَاجِ إِلَى إِشَارَاتٍ كَهْرِبَائِيَّةٍ مُضَاعَفَةٍ تَلْتَقِي مِنْهَا دَارَةُ الْمَوَالِفَةِ الْإِشَارَةِ الْبَطْلُورَةِ.

الْكُتْفُ (الاسْتِخْلَاصُ)

تَتَلَبَّسُ الْإِشَارَةُ الْمُنْشَعَةُ مِنْ دَارَةِ الْمَوَالِفَةِ إِلَى الْمَاقِلُودِ، الَّتِي يُحَوِّلُ الْأَمَوَاجِ إِلَى نَبْضَاتٍ كَهْرِبَائِيَّةٍ تَلْتَقِي الْمُكْتَفُ. وَحَيْثُ إِنَّ الْمُكْتَفَ يَحْفَظُ مُعْظَمَ الشَّعْطَةِ بَيْنَ النَّبْضَاتِ، فَإِنَّ الْإِشَارَةَ عِزَّةً شَبِيهَةً بِإِشَارَةِ الضَّوْتِ الْأَصْلِي.

تَتَحَكَّمُ الْمَقَوِّمَاتُ فِي شِدَّةِ تَبَارِيزِ الدَّارَةِ. فَالْمَقَوِّمُ الْعَالِي الْمَقَاوِمَةُ يَمُرُّ نَبْضًا خَفِيفٌ الشَّدَّةُ يَسْبِيحُ.



مُكْتَفٍ مُنْعَبِرٍ

عِنْدَمَا تَوَالَّفَ الرَّادِيُو عَلَى مَحَلَّةِ إِذَاعَةٍ لَتَسْتَحْدِمُ مُكْتَفًا مُنْعَبِرًا يَحْوِي مَجْمُوعَةً أَوْ أَكْثَرَ مِنَ الصَّفَالِحِ الثَّابِتَةِ وَالْمُتَحَرِّكَةِ الَّتِي يُحْكِمُهَا النِّقَاطُوعُ مَقَاوِدُونَ أَنْ تَتَصَاسَّ. وَتَكُونُ مُوَاسِعَةً الْمُكْتَفُ فِي خَدْعَا الْأَفْصَى عِنْدَمَا يَكُونُ تَقَاطُعُ الصَّفَالِحِ الثَّابِتَةِ وَالْمُتَحَرِّكَةِ كَامِلًا. وَبِغْيَرِ الْمَوَاسِعَةِ يَنْتَقِي الرَّادِيُو إِشَارَاتٍ تَرْدُو مُخْتَلِفَةً.

مُقَوِّمَاتٌ حَدِيثَةٌ

منذ العام ١٩٥٠ وتواليه بدأ تصنيع العديد من المُقَوِّمَاتِ الإلكترونية بحجمٍ أصغر بكثير، كما طُوِّرت مُقَوِّمَاتٌ جديدة، وكُلُّها من الصُّغَرِ بحيث أصبحت المعدَّات المصمَّمة جدًّا شيئا مألوفًا. حاليًّا تتواجد هذه المُقَوِّمَاتُ، بين ترانزستورات ومُقاومات ودائورات ومكثِّفات، في العديد من الأدوات الإلكترونية الشائعة. كما حقَّقت التكنولوجيا الحديثة مُقَوِّمَاتٍ أكثرَ موثوقَةً، كالدائورات الضوئية (الصمامات الشائبة الباعثة للضوء) التي أحدثت نُحْلًا محلَّ الصُّمَامَاتِ الدَّائِلِيَّةِ لأنها تكادُ لا تتعطلُ أبدًا.



مقاومٌ ضوئيٌّ
الاعتمادية.



تتصنَّفُ وحدةُ الوُضْعِ
مُكثِّفًا يَمْتَلِئُ سِجْنَةً كَهْرِبَائِيَّةً، فعندما تُنطَلَقُ
السَّيْرَةُ إلى حِصَانٍ خَاصٍ، يَتَوَلَّدُ وَيُخْزَنُ سَامِعٌ.

المُكثِّفَاتُ

المُكثِّفَاتُ تَبْنِيَةُ تَحْمِيلٍ سِجْنَةٍ كَهْرِبَائِيَّةٍ وَلِغَلْبِهَا عِنْدَ الْحَاجَةِ. وَيَتَأَلَّفُ الْمَكثِّفُ مِنْ طَبَقَتَيْنِ فَرْزَتَيْنِ تُفَصَّلُ بَيْنَهُمَا طَبَقَةٌ عَازِلَةٌ، كَاللَّحْدَانِ مَقْلًا. أَمَّا الْمَكثِّفَاتُ الْكَهْرِبَائِيَّةُ فَتُصَنِّعُ بِتَرْسِيبِ طَبَقَةٍ عَازِلَةٍ بِالْكَهْرَلَةِ عَلَى صَفَائِحٍ مِنَ الْأَلُومِينِيُومِ. وَتُخْزَنُ الْمَكثِّفَاتُ الْمَخْتَلِفَةُ الْقِيَمَةُ السَّيْرَةَ كَمُتَابٍ مُخْتَلَفَةٍ مِنَ السَّيْرَةِ عِنْدَمَا تُغْمَرُ الْطَبَقَةُ بِسُفْهِاءٍ غَيْرِ صَفَائِحِيٍّ.

مُكثِّفَاتُ



مُقاومات

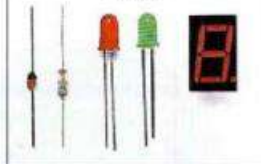


في واجهة المصباح اللبني الأوتوماتي أعلام،
يُوجَدُ مُقاومٌ خَاصٌّ لِلضَّوءِ، تَتَرَدَّدُ مُقاومَتُهُ
فِي الْعَمَلَةِ وَتَتَأَلَّفُ مَادَّةٌ إلكترونيَّةٌ بِهَذَا التَّعْيِيرِ
عَلَيْهِ الْقَبَارِ الْفَنِيَّةِ لِبَلَاءِ.

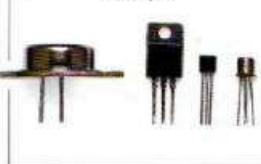
المُقاوماتُ

يجري التَّحَكُّمُ فِي شِدَّةِ الْبَيَّارِ الشَّارِي فِي دَارَةِ
كَهْرِبَائِيَّةٍ بِالْمُقاوماتِ، فَالْمُقاومُ الْعَالِي
الْمُقاومةُ يَبْرُؤُ ثَبَارًا صَغِيرًا بَسِيًّا. وَالْمُقاوماتُ
الْمَتَغَيِّرَةُ الْمَصْنُوعَةُ مِنَ الْكَرْبُونِ أَوْ الْأَسْلَاكِ
دَائِمٌ مُلَاسِسٌ إِنْ لَاقِيَ لَمْ يَكُنْ يَهْ تَغْيِيرُ الْمَقاومةِ،
أَمَّا الْمُقاوماتُ الضَّوئيةُ الْاعْتِمَادِيَّةُ فَتُظَلُّ
مُقاومَتُهَا بِانْتِهَاةٍ الضَّوءِ، كَمَا إِنْ مُعْظَمُ
الْمُقاوماتِ الْحَرَارِيَّةِ الْاعْتِمَادِيَّةِ (الترانزستورات)
تُظَلُّ مُقاومَتُهَا بِارْتِفَاعِ دَرَجَةِ (الحرارة).

دائورات



ترانزستورات



الدَّائِرَاتُ (الصُّمَامَاتُ الشَّائِبَةُ)

الدَّائِرَاتُ فِي دَارَةِ الْكَرْبُونِيَّةِ، تُسَمَّى بِسَرِيَانِ
الْبَيَّارِ الْكَهْرِبَائِيِّ فِي آتِجٍ وَاحِدٍ فَقَطْ. وَهَكَذَا
فِيهِ تَحَوُّلُ الْبَيَّارِ الْمَتَوَاتِلِ إِلَى تَغْيِيرَاتٍ مِنَ الْبَيَّارِ
الْمُسْتَوِيَّةِ. تُصَنِّعُ بَعْضُ الدَّائِرَاتِ لِلْاضْطِلَاعِ
بِالْبَيَّارَاتِ الضَّعِيفَةِ، يَتِمَّا تُسْتَطِيعُ أَكْثَرُ دَائِرَاتٍ
الْبَيَّارَاتِ الْعَالِيَةِ جَدًّا. وَمِنَ الدَّائِرَاتِ مَا هُوَ
ضَوْاءٌ (بَاعَثَ لِلضَّوءِ) تُسْتَخْدَمُ كَصَمَامٍ دَلِيلِيٍّ.

الترانزستورات (المُحَوِّزَاتُ)

الترانزستورات مُقَوِّمَاتُ تَحْمِيلِ الْبَيَّارِ الْكَهْرِبَائِيِّ،
وَتُكْمَلُهَا أَيْضًا وَضْعَةٌ وَقَفْعَةٌ. وَتُخْلِفُ
الترانزستورات لِيَمَّا لَمْ يَكُنْ تَرْجُمُ الْإِشَارَاتِ الَّتِي
تُسْتَطِيعُ تَدَاوُلُهَا. مُعْظَمُ التَّرانزستورات لَا
تُسْتَطِيعُ سَوِيَّ بَضْعَةٍ مِلِّيْ أَمِيرَاتٍ فَقَطْ مِنْ تَوَرُّدٍ
قُلُوبَةٍ ١٢ هَلْكًَا أَوْ أَقَلَّ، وَالتَّرانزستورات الَّتِي
تَدَاوُلُ قُدْرَاتٍ عَالِيَةً تُسَمَّى، لِمَا فِيهِ تَوَرُّدٌ بِسَاطِ
فَلَوْنِيَّةٍ مُزَعَّةً، تَدْعَى بِوَالِيَّةٍ حَرَارِيَّةٍ، لِإِسْعَاجِ



مُقَوِّمَاتُ الدَّائِرَاتِ

الضَّوَاءُ

تَبْنِيَةُ الدَّائِرَاتِ الْبَاعِثَةِ
لِلضَّوءِ مِنْ مَوْجِلٍ شَيْءٍ مُوَضَّلٍ فِي كَسُولَةٍ
لَدَائِيَّةٍ. يَتِمَّتُ الدَّائِرَةُ تَوَرُّدًا عِنْدَمَا يَتَرَدَّدُ
غَيْرُهُ. وَالدَّائِرَاتُ الضَّوئيةُ نَادِرَةٌ الْعَمَلِ جَدًّا
لِذَا تُسْتَخْدَمُ بِذَلَا مِنَ الصُّمَامَاتِ.



المُضْحَكُ

يجري التَّحَكُّمُ دَارَةً تَكْرِيْرَ الْإِشَارَةِ
الْكَهْرِبَائِيَّةِ الصَّغِيرَةِ، وَتُعْزِزُ التَّرانزستورات
الْإِشَارَةَ الْمَضْعُومَةَ (الْمُفَوِّزَةَ) إِلَى الْجَهِّازِ.

الْمُبْنِيَّةُ



مُقَوِّمَاتُ التَّرانزستور

بِأَلْفِ هَذَا التَّرانزستور مِنْ طَبَقَةٍ شَيْءٍ مُوَضَّلٍ مِنْ
النَّطْمِ (النَّطْمُ الْإِنْجَائِي) مُخَصَّصَةٌ بَيْنَ طَبَقَتَيْ
شَيْءٍ مُوَضَّلٍ مِنَ النَّطْمِ (النَّطْمُ الْمَلِينِ).
الطَّبَقَةُ الْإِسْطِي فِي قَاعَةِ التَّرانزستور. أَمَّا
الضَّيْقَانِ الْخَارِجِيَّانِ فَتَوَلَّيَا الْمُبْنِيَّةِ وَالْمُضْحَكِ.



الدَّائِرَاتُ الضَّوئيةُ

تُسْتَخْدَمُ الدَّائِرَاتُ الضَّوئيةُ لِإِثَارَةِ الْأَرْقَامِ
فِي بَعْضِ الْحَاسِبَاتِ، أَوْ كَمُؤَشِّرَاتٍ عَلَى
الْوُجُوهِ الْإلكترونيَّةِ. وَتَتَأَلَّفُ مُؤَشِّرَاتُ
مُسْتَوِيَّ الضَّوْتِ فِي بَعْضِ الصُّمَامَاتِ مِنْ
أَعْمَدَةٍ مِنْ هَذِهِ الدَّائِرَاتِ، إِذْ يَزْدَادُ عَدَدُ
الدَّائِرَاتِ الشَّيْرَةِ بِأَزْيَادٍ مُسْتَوِيَّاتٍ الضَّوْتِ.

لَمزيد من المعلومات انظر

- الكهربية (التحليل بالكهرباء) ص ٦٧
- الكهرباء الشائبة ص ١٤٨
- الدائرات الكهربائية ص ١٥٢
- الترانزستور ص ١٦٤
- الدائرات المتكاملة ص ١٧٠
- الحاسبات ص ١٧٢
- حقائق ومعلومات ص ٢١٠

الدَّارَاتُ الْمُتَكَامِلَةُ

هناك جزء صغير داخل اللعبة الإلكترونية يتحكم في سائر أنشطتها - يُحرك الأحرف أو الرموز على الشاشة، يُسجل الإصابات، ويصدر الظنين إذا ربح أو خسر. هذا الجزء الصغير هو دائرة متكاملة (أو رقاقة سليكونية) دقيقة لا تتجاوز مساحتها بضعة مليمترات مربعة. الرقاقة تضم المقومات الإلكترونية كلها؛ وهناك الآلاف منها على الرقاقة السليكونية الدقيقة. تؤدي الدارات المتكاملة مختلف المهمات نفسها التي تقوم بها الدارات المصنوعة من مقومات إلكترونية منفصلة. والرقاقات تكونها قليلة كلفة التصنيع وعالية الموثوقية، أسهمت في جعل المعدات الإلكترونية أرخص ثمنًا وأصغر حجمًا وأكثر كفاءة وفعالية.

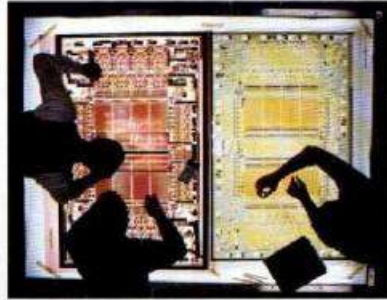


لَعِبَةُ الْكُتْرُونِيَّةِ

اللعبة الإلكترونية البدوية هي حاسبات
مكرسة مبرمجة لأداء عمل معين فقط.
فاللعبة أعلاه تعرض على شاشتها مشهداً
فضائياً يقوم فيه اللاعبون بإطلاق النار
على الشمس الفضائية المتعاقبة.

تَضْمِيْمُ الدَّارَةِ

قِيلَ أَنْ تُصَنَعَ الدَّائِرَةُ الْمُتَكَامِلَةُ يُرْسَمُ مُحَقَّقٌ كَثِيرٌ لَهَا بِالْكَامِلِ وَيُرَاجَعُ لِلدَّقَّةِ وَحَيْثُ إِنَّ الدَّائِرَاتِ الْمُتَكَامِلَةَ تَرْتَبُ مِنْ طَبَقَاتٍ، فَإِنَّهُ يُسَارُّ إِلَى تَصْمِيمِ كُلِّ طَبَقَةٍ عَلَى حَذْوِ زُرْسِيهَا، ثُمَّ يُصَنَعُ مِنْ هَذِهِ التَّصَامِيمِ نُسَخَةٌ بِحُجْمِهَا الْوَقَائِدُ تُدْعَى الْفِتَاحُ.



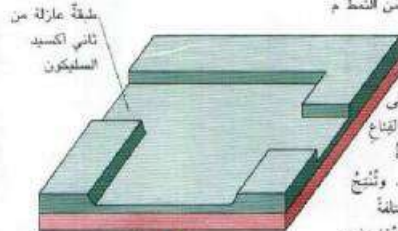
الذَّارَاتُ الْمُصَغَّرَةُ

تُفَعِّلُ دَارَاتُ مُكَابَلَةٍ مُتَعَدِّدَةً فِي
الْوَقْتُ نَفْسِهِ عَلَى الرُّقَاقَةِ
السَّابِكُونَةِ، وَهِيَ شَرِيعَةٌ مِنْ بِلُورَةٍ
سِيلِيكونِيَّةٍ نَفْصٍ بَعْدَ التَّصْنِيعِ تُخْتَبَرُ
كُلُّ دَارَةٍ بِمَقْدُوعِهَا الْكَتْرُونِيَّةِ، ثُمَّ
تُرَقَّبُ الدَّارَاتُ الَّتِي تَحْتَازُ كُلَّ
الْإِخْطَارَاتِ بِنَجَاحٍ فِي كِسْفَةٍ
لَدَائِمَةٍ أَوْ خَزِينَةٍ وَاقِعَةٍ.



لَوْحَةُ الدَّارَةِ

بعض النماذج البسيطة تحتوي زخرفة رئيسية واحدة وضعة مقومات أخرى. لكن الأجهزة الأكثر تعقيداً، كالحاسوب، قد تحتوي زخارف عديدة مرتجة على لوحة دارن مطبوعة، حيث التوصلات بين الزخارف والمقومات الأخرى «مطبوعة» النحاس.



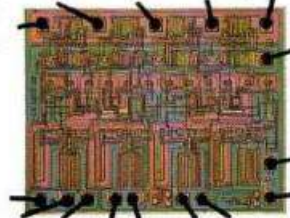
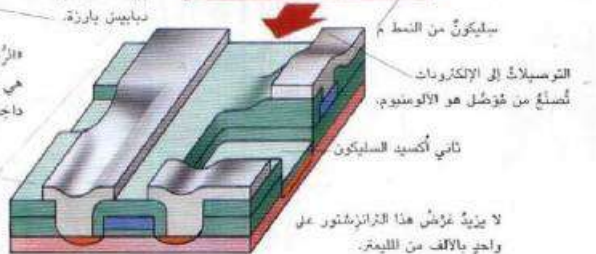
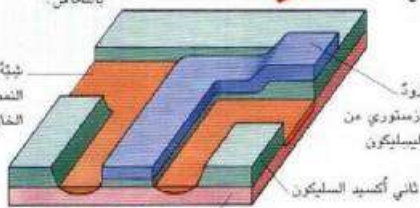
صُنِعَ الرَّقَاقُ

تُصنع مُقَوِّمَاتُ الرِّقَافَةِ
من بَيْتِ مُطَوَّلَاتٍ مِنْ
مِنْ مِزْجٍ مِنْ قَوَادٍ أُخْرَى عَلَى
بَعْدَةِ السَّيْكُوِيَّةِ، بِأَسْبَاحِمِ الرِّقَافِ
مِنْ دِلَالَةٍ وَتُشَدُّ مِنَ الْحَرَارَةِ
كِمَاوِيَّاتٍ فِي تَشْكِيلِ الْمَوَادِّ، وَتُشَدُّ
لِغَايَاتِ الْمَخْطِطَةِ مُقَوِّمَاتٍ مُجْتَمِعَةٍ
الْمُتَنَوِّرَاتِ وَالْمُتَوِّدَاتِ وَالْمُغَامَاتِ
لِكُلِّهَا الْخِصَصَةِ السَّعَى
رَاحِلِ الْمُتَوِّدَةِ السَّعَى عَلَيْهِ إِتَاقُ مُقَوِّمٍ
مِنْ عَلَى الرِّقَافَةِ - هُوَ فِي هَذِهِ الْحَالِ تَرَانِسْتُونِ
نوع خاص ذو الكروم مركزي مغزول.



رُقَاةٌ كَبُولِيَّةٌ

الرِّقَاقَةُ التي تُشَاهِدُهَا عَلَى أَوْحَةٍ دَارَةٍ
هي في الحقيقة كَيْسُولَةٌ تحمي رَقَاقَةً في
دَاجِلِهَا. وَتَتِمُّ التَّوَحُّيْلَاتُ بَيْنَ الرِّقَاقَةِ
وَلَوْحَةِ الدَّارَةِ بِوَسَائِلَةٍ أَهْلَاكِكَ مِنْ
التَّذْهِبِ مُتَّصِلَةً بِمَسَامِيرَ فَرْيَاقَةٍ تَبْرُؤُ
مِنَ الْكَيْسُولَةِ. وَهَذِهِ الْمَسَامِيرُ
تَلْعَمُ بِلَوْحَةِ الدَّارَةِ أَوْ تَوَسِّلُ
بِالْقَبَسِ فِي مَقَاسٍ خَاصَّةٍ.



في داخل الرقاقة

هذا جزء من سطح رافعة سليكونية (دائرة متكاملة) مكوّن ٤٠ مرّة. وتتم التوصيلات بدارات أخرى عبر أملاك رقيقة تلصق بمسببات حول أطراف الرافعة.

استخدام الدارات المتكاملة

تستخدم لغة الكرات (المُنْتَجَرَجَة) والمسامير هذه دائرة متكاملة بسيطة تحوي عدة بوابات منطقية - تتألف الواحدة منها من بضعة ترانزستورات ومُغَوِّمَاتٍ أخرى. وتشتجِبُ البَوَابَةُ المُسَطَّيَّةُ لِنَواْجِدٍ أَوْ غِيَابِ الإشارات الواردة، وتُضَيِّدُ الخُرْجَ الملائم. وتُفَعِّلُ الرُّفَاعَةَ دَائِرَاتٍ شَوَاهِدَ مُلَوَّنَةٍ تُبَيِّنُ الشُّبُوبَ التي تَدْخُلُهَا الكُرَاتُ (المُزَيَّنَةُ)، وتُحَدِّدُ الرِّيحَ أَوْ الحَسَارَةَ. ولكي يَرِيحَ اللاعبُ، عليه إدخالُ كُرَّةٍ واحدةٍ على الأقل في كُلِّ مِنَ الشُّبُوبِ الأزرق والأصفر، على ألا يُدْخِلُ أَيْضاً الشُّبَّ الأحمر. وفي حالة الرِّيح، يُضَيِّدُ الدَّائِرَةُ الأخضرُ كما يُضَيِّدُ الأحمرُ في حالة الحَسَارَةِ.

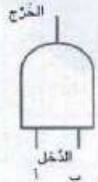
عالم قد دخل كُرَّةُ الشُّبَّ الأحمر ج، لا يحصل دخل في بَوَابَةِ «لا». وفي هذه الحال تُرْسَلُ إشارة الخُرْجَ إلى بَوَابَةِ «و».

المُزَيَّنَةُ ضوءاً

تُعْطِي بَوَابَةُ «و» الثلاثية الدَّخْلَ إشارة خُرْجٍ فقط عندما تتواجد إشارة في كُلِّ من مَوَاقِعِ الدَّخْلِ الثلاثة. وهكذا تُعْطِي بَوَابَةُ «و» خُرْجاً عندما تتواجد كُرَّةٌ في أَحَدِ الشُّبُوبِ الأزرقين، وفي أَحَدِ الشُّبُوبِ الأصفرين ولا كُرَاتٍ في الشُّبَّ الأحمر. والخُرْجُ من بَوَابَةِ «و» يُضَيِّدُ المُزَيَّنَةَ الأخضرَ دليلاً على الرِّيح.

بَوَابَةُ «و»

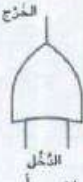
تُعْطِي بَوَابَةُ «و» المُزَيَّنَةَ الدَّخْلَ خُرْجاً عندما تُسَلِّطُ إشارة إلى كلا مَوَاقِعِ الدَّخْلِ.



الخروج	الدخول ب	الدخول ا
0	0	0
1	0	1
0	1	0
1	1	1

بَوَابَةُ «أو»

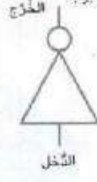
تُعْطِي بَوَابَةُ «أو» المُزَيَّنَةَ الدَّخْلَ خُرْجاً عندما تُسَلِّطُ إشارة إلى أَحَدِ مَوَاقِعِ الدَّخْلِ أو كليهما.



الخروج	الدخول ب	الدخول ا
0	0	0
1	0	1
0	1	0
1	1	1

بَوَابَةُ «لا»

تُعْطِي بَوَابَةُ «لا» خُرْجاً عندما لا تُسَلِّطُ إشارة إلى دُخْلِهَا. كما لا تُعْطِي إشارة خُرْجٍ بوجود إشارة دخل. أحياناً تُدعى بَوَابَةُ «لا» عاكسُ المُقَوَّرِ.



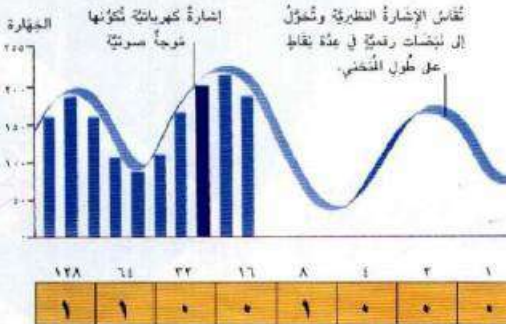
الخروج	الدخول
1	0
0	1

قياس الإشارة

لتحويل الإشارة النظرية (القياسية) إلى إشارة رقمية، نقيس دائرة متكاملة شدة الإشارة النظرية آلاف المرات كُلِّ ثانية. ثُمَّ تُتَوَلَّى هذه القياسات إلى الشَّعْبِ الصحيح من الإشارات الرُّقْمِيَّةِ.

لمزيد من المعلومات انظر

- مُؤَمَّراتُ إلكترونية ص ١٦٨
- الغابيات ص ١٧٢
- تسجيل الشُّبُوبِ ص ١٨٨
- حقائق ومعلومات ص ٤١٠



القيمة ٢٥٥ يُعَبِّرُ عنها في الترميز الرقمي الثنائي بالعدد ١١٠٠٠٠٠٠ الذي يُسَمَّى ١٢٨ + ٦٤ + ٣٢ + ١٦ + ٨ + ٤ + ٢ + ١ = ٢٥٥. الإشارة الرُّقْمِيَّةُ ثنائية الترميز، يُعَبِّرُ عنها بثلاثين من الوُضَلِ (٠) والقطعة (١).

البوابات المنطقية

تُعْمَلُ البَوَابَاتُ المنطقية بإشارات رقمية - غالباً بوجود أو غياب قطعة موجبة ضعيفة. وتُسَمَّى جَدَاوِلُ الشُّبُوبِ نتاج تسليط الإشارات المنطقية على هذه البَوَابَاتِ. في جَدْوِلِ الشُّبُوبِ يُدَوَّنُ وجود الإشارة بالرقم ١ وعدم وجودها بالصفر (٠).

من النظري (القياسي) إلى الرقمي

تُستخدَمُ دوائر متكاملة مُصمَّمة خصيصاً لتحويل الإشارات النظرية، كالإشارة الصوتية، إلى أشكال رقمية يمكن تخزينها في أسطوانات مُدْمَجَةٍ (مُزَيَّنَةٍ) مثلاً. وهذا يَكْبِتُ الصوت نوعاً أفضل بكثير لأنه لا يُفْزَعُ بالتضخم ولا يُفْعَلُ الأصوات الدخيلة. كَتَبِيسُ البِلِّي في الأسطوانات المُسَجَّلَةِ والإشارات الرُّقْمِيَّةُ يُعَادُ تحويلها عند الاستقبال أو الاستماع إلى إشارات نظرية (قياسية) هي، في الواقع، نَسْجَ كهرَبائية نظرية للصوت أو الرؤية أو لإشارات أخرى، فتُتَبَيَّنُ باستمرار. أمَّا الإشارات الرُّقْمِيَّةُ فتتألف من كِبَيات بسيطة من الوُضَلِ والقطعة.

الحاسبات



مَكِينَةُ الفُرُوقِ

هذه الحاسبة البدائية المُعَدَّلة كانت أولى الحاسبات التي صممها شارل باباج؛ وفيها أكثر من ٢٠٠٠ قطعة متحركة.

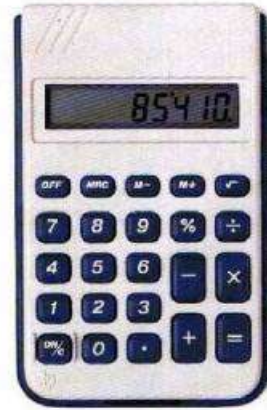
شارل باباج

في مطلع الثلاثينيات من القرن التاسع عشر، صمَّم الرياضي الإنكليزي شارل باباج (١٧٢٩-١٨٧١) حاسبة ميكانيكية سُمِّيت المَكِينَةُ التحليلية، وكان مُفَرِّدًا لها أن

تحتوي مُخَزَّنًا أو ذاكرة، للأرقام، وتُخَدِّد حاسبة لإجراء العمليات الحسابية حسب التعليمات الواردة من وحدة التحكم. وكان من ضمن التصميم أن تُعَدِّل المَكِينَةُ بالعمليات (البرامج) مُوَزَّعة كاتمامات من القرب في بطاقات مُخَرَّمة - بحيث تكون قابلة للبرمجة (على عكس مَكِينَات الفُرُوق)، كما هي الحال في الحواسيب الحديثة التي أَعتمدت أساسًا هذه الأفكار. لقد كُرس باباج عدَّة سنوات من حياته وأفق الكثير من ثروته على هذه المَكِينَةُ التي لم تَر النور.



بعض الناس يستخدمون أصابعهم للعد والحساب، ولعلَّ هذا هو سبب اعتمادنا النظام العشري أساسًا لحساباتنا. يُستخدم نظام العد العشري الأرقام العشرة من ٠ (صفر) إلى ٩ (تسعة). أمَّا الحاسبات الإلكترونية الحديثة فتستخدم نظام العد الثنائي ذا الرُّقْعَيْن ٠ (صفر) و ١ (واحد). ذلك لأن الدارات الإلكترونية المُصمَّمة لتعرِّف مُستويين إشارتين فقط تُمثِّلان الصفر (٠) والواحد (١). هي أبسط وأكثر موثوقية من الدارات المُصمَّمة لتعرِّف مُستويات عشر إشارات.



حاسبة الجيب

حاسبة الجيب، أعلاه، تحتوي ذاكرة إضافية لتخزين الأعداد التي يُخْتار إليها في الحسبة لاحقًا. كما يُمكنها إيجاد الجذور التربيعية للأعداد، والنسب المئليَّة للزوايا.



فلاسل بقلادة
تُشَبِّه عند ضغط
أزرار مُوَزَّعة المفاتيح.

النظام الثنائي

يُمثِّل العدد العشري ٢٥ مثالًا، في النظام الثنائي - ١١٠٠١ أي ١ × ١٦ + ٠ زائد ٠ × ٨ + ٠ زائد ٠ × ٤ + ٠ زائد ٠ × ٢ + ١. وقد يبدو هذا لنا مُعَقَّدًا، لكنه من السهل جدًا للحاسبة تمثيل وأعتراض وتعرِّف كُل من الصفر ٠ أو الواحد ١ كاتخدام أو وجود مُلَطِّط كهربائي. والحاسبة تُسرِّع ما تُعرِّف العدد الثنائي المُحسَب كِلَّا إلى عددٍ عشري يظهر على إطار العرض.

لُوحَةُ المفاتيح

تُعلِّل الثقليات حلف لُوحَةِ المفاتيح لفترة وجيزة عند ضغط مفاتيح الأرقام والتعليمات الأخرى (مثل +، -، ×، ÷، أو =). وتُكَيِّف الثَّابِتَات الإلكترونية المُتَدخِّلَات إلى الحاسبة فتُخزِّنُها بشكلٍ ثنائي. ثُمَّ تقوم دارات أخرى بالعمليات الحسابية.

المزيد من المعلومات أنظر
المُعَدَّات - كيف وماذا يعملون؟ ص ١٤
الخلايا والبطاريات ص ١٥٠
مُفَرِّمَات إلكترونية ص ١٦٨
الدارات المُتَكَمِّلَة ص ١٧٠
الحواسيب ص ١٧٣
حقائق ومعلومات ص ٤١٠

الحواسيب



الحاسوب المُصنَّر

الحاسوب المُصنَّر الحقيقي يُمكنُ الناس من العمل أثناء السفر. بعض هذه الحواسيب يخزن المعلومات في ذاكرة مُداومة القدرة بينما يخزن بعضها الآخر المعلومات في وحدة تخزين مُرسلة.



نُيَاطَةُ الإِخْرَاج

يُمكنك عادة مُشاهدة عمل الحاسوب بِسرعة شائبة، كما يُمكنك الحصول على تسجيل دائم له في نُسخة مطبوعة، بإرسال المعلومات في الحاسوب إلى الطابعة. أحياناً يُمكنُ خَرُج الحاسوب إلى حاسوب آخر عبر خطٍ تَلَفُونِي بِاستخدام التلويح (النُسخة الشخْصِيَّة). وتستطيع الحواسيب أيضاً نقل توجيهاً إلى الروبوتات لتحرك حسب رغبنا.

تستطيع الحواسيب مُساعدتك في كتابة الرسائل ورسم الصور والسُّلُوى بالألعاب وإجراء العمليات الحسابية بِسرعة، وفي القيام بِمُهمَّات عديدة أخرى. فقد يَلْزَمُك مثلاً، ساعاتٍ لاحتساب وتدوين جَدُول ضَرْب العَدَد ١٢ حتى ٣٠٠٠ ضَرْب ١٢؛ لكنَّ الحاسوب يستطيع إنجاز ذلك في جدولٍ أُنِيَق الطباعة خالٍ من الأخطاء ضِمْنَ دقائق معدودات. يتناول الحاسوب النُصوص المُختلفة بتخزينها رُموزاً تُشكِّل حُرُوف الأبجدية والفُصحى وعلامات الترقيم؛ وأستخدام الحاسوب في كتابة النُصوص وتحريرها يُسمَّى مُعالجة الكلمات. ويُساعد الحاسوب أيضاً في إنتاج المُخططات والرُّسوم البَيانيَّة دون الحاجة إلى ورق وأقلام. وفي أعمال النشر التُّصْدِي يَجْمَع الحاسوب الكلمات والصور لإنتاج الجرائد والكُتُب والمجلات في المكتب. فيتواجد البرامج والمُعَدَّات (العُتاد) الحاسوبية الملائمة يُمكنك القيام بجميع هذه الأشياء وكثير غيرها.

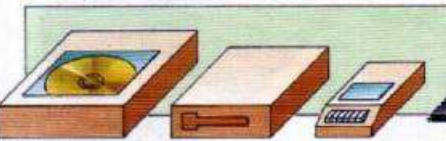
الحاسوب البَيِّن

الحاسوب المُتَزَلُّج النموذجي مُزوَّد بِنُيَاطَةٍ لإدخال البيانات (المعلومات) والبرامج. وفي داخله دارات إلكترونية تقوم بالعمليات وتُرسل النتائج إلى نِباطِ الخُرُج. وتُغذِّي الحاسوب بالبرامج المُسجَّلة على أشرطة مغناطيسية أو أقراص مباشرة أو بِاستخدامها في وَحْدَةٍ خَاصَّة، كما يُمكنُ تغذية المعلومات بِاستخدام لوحة مفاتيح أو أُنْ نِباطَةٍ لإدخال أخرى. أما خُرُج الحاسوب فهو عادة على شكل كلمات أو أرقام أو صور تُعرَض على شاشة أو تُنْصَب على وَرَقٍ أو تُنْتِج أصواتاً عبر المُجهَّز. ويمكن تخزين هذا الخُرُج على شريط أو قرص.



التخزين

الكثيرات الضخمة من المعلومات والتعليمات التي يتناولها الحاسوب لا يَد لها من تخزين. والتعليمات التي تولَّد البرامج تُخزن عادة كُتَبات على أشرطة مغناطيسية أو أقراص؛ فتُغذِّي هذه التعليمات إلى الحاسوب وتُخزن مُؤَقَّتاً في رُفائق الذاكرة. وهناك رُفائق أخرى في الحاسوب تُخزن التعليمات على الدوام - كبعض الرسائل التي تُعرَض على الشاشة تُنْشِ السنتخيم ماذا يفعل تالياً. وكثيراً ما تُستخدم الأشرطة المغناطيسية والأقراص أيضاً لتخزين ما أنتج من أعمال على الحاسوب.



تستطيع الأسطوانة المُدْجِجَة الواحدة، ذاك التلويح القُرْطِيَّة فقط، تخزين كُتَبٍ ضخمة من المعلومات - ككتيبات عدَّة كُتُب مثلاً. الأقراص الرقْطِيَّة يمكنُ أستخدم الكاسيتات في تخزين البرامج والمعلومات. كُتَبات إلكترونية.

نُيَاطَةُ الإِدْخَال الحواسيب المُعَدَّة الأجزاء لها لوحة مفاتيح تُشَمُّ جميع حُرُوف وأرقام الآلة الكاتبة، بالإضافة إلى بضعة مفاتيح أخرى. وتُستخدم لوحة المفاتيح في تغذية الحاسوب بالكلمات والأرقام، كما أيضاً في طباعة التوجيهات وهي تحريك اللابيز أو الأشياء هنا وهناك على الشاشة في اللَّيْب. لكن هناك نُيَاطَةُ إُدْخَال أخرى قد تكون أحياناً أكثر إداة، ففراغ التلويح مثلاً أفضل من لوحة المفاتيح في تَوجِية الأشياء المُتحركة في الألعاب، كما إنَّ مُدْجِج الحاسوب يمكنُ تحريكها على الطاولة لتحريك مُؤَشِّر على الشاشة. ويُمكنُ أستخدم مُدْجِج الحاسوب أيضاً في رسم الصور، لكنَّ لوحة المُخططات أيسر استعمالاً في ذلك. والعلامات الموسيقية يمكنُ إدخالها بلوحة مفاتيح كما الآلة الكاتبة، لكن من الأسير والأفضل أستخدم لوحة مفاتيح موسيقية مُصمَّمة بِطَبْعٍ لهذا الغرض.

المِرْقَاب

بحسب الحاجة الحاسوب إلى مُعدَّات (عتاد مادي)
نظم معلومات وتعليمات (برمجيات)،
بالإضافة إلى برامج نظم تشغيلها، كي يُجرى
أعمالاً مفيدة، يتعامل الحاسوب بالمعلومات
والتعليمات على شكل إشارات إلكترونية مُعدَّة
أماماً وأخيراً النظام الثاني. إن كتابة البرامج
في هذا الشكل تستغرق وقتاً طويلاً، لذا
يجري كتابتها بلغات برمجية خاصة تُسمى
الإنكليزية نوعاً، وهذه اللغات تتحوَّل أوتوماتيًّا
إلى شكل يفهمه الحاسوب.

المراقبة التوفيرية

الحواشيت الرحيصة تحوي مضمناً
مؤلفاً إشارات الحاسوب إلى إشارات
شبيهة بالإشارات التي تحلّل البرامج
الطفرية. وهذا يمكن من مؤلف هذه
الإشارات وتعرّضها على جهاز
تلفزيوني هادي، غير أن نوعية الصورة
لا تعفي تلك التي تؤثرها المراقب
المصنعة بالحاسوب، وقد تعرّض
قراءة الكلمات عليها.

الحاسوب الشخصي صندوق يحوي الوحدات الإلكترونية الرئيسة، ونحوها بمقاييس لتوصيل فأخذ الأعداد وأوحة المفاتيح والعُرَاقب والقاعدة وأجهزة أخرى. تُركَّب وحدات الأقراص (المُسَمَّاة سَوَاقَات) عادةً داخل الصندوق لكن الجهاز يُرَوَّد غالباً بمقاييس توصيل سَوَاقَات أقراص أخرى.

تُوجد هذه المقاليـة
(المفاتيح) الخـمسة تحت
لوحـة المفاتيح.

لَوْحَةُ الْمَفَاتِيحِ

لَوْ أَنَّ الْمَالِيَةَ نَفَسُ الْكَثِيرِ
مِنْ مَقَالِدِ انْصِعَابِ الْأَرْوَاحِ
مُؤَسَّسَةٌ بِالْحُرُوفِ وَزُجَرُ أُخْرَى،
وَالَّذِي يَحْدُثُ عَنْ كَيْسٍ يَفْتَحُ
مُعَيَّنٍ مِنْهَا يُوَفَّقُ عَلَى كَيْفَةٍ بِرُغْبَةٍ
الْحَاسِبِ: فَقَدْ نَفَسُ مِنْ سَفْطَةِ الْفَتْحِ حَرْفًا
هَجَائِيًّا عَلَى الشَّائَةِ، أَوْ نُحْرَكُ شَخْصِيَّةً فِي
أَحَدِ الْعَابِ الْمُغَارِقِ، بِاتِّجَاعٍ مُعَيَّنٍ.

يُحَوِّى الْكَثِيرُ مِنَ الْحَوَاسِبِ
سُرْعَةَ اقْرَاصِ يَفْتَمِيسَةٍ
ضَلْبَةٍ (جَاسِمَةٍ) فَمَيْتَةٍ
فِيهَا لِتُخْزِنَ الرَّمَجِ
وَالْمُعْطِيَّاتِ وَالْأَقْرَاصِ
الصَّالِحَةِ فِي مَعْطَلِهَا لَا
يُمْكِنُ نَزْلُهَا مِنَ الْمَكَلَةِ.

وَحَدَّةُ الْمُعَالَجَةِ الْمَرْكَزِيَّةُ

وخذتُ العلاجَ المَرْكُوبِيَّ مِنْ مَرْكَزِ عَمَلِيَّاتِ الْحَاسِبِ؛
وَتَوَاتَفَتْ مِنْ أَعْدَادٍ كَبِيرَةٍ مِنَ الدَّائِرَاتِ الْإِلِكْتْرُونِيَّةِ الْمُتَعَدِّيةِ
فِي وَاقِعَةٍ وَاحِدَةٍ تُشَمُّ الْعَالِجَ الصُّغْرِيَّ. تَتَلَقَّى هَذِهِ
الرَّخْدَةُ الْعَطِيَّاتِ مِنَ لَوْحَةِ الْمُنَاقِشَةِ وَمِنْ أَفْكَارِ الْفَرَاغِ
فَقَطَّةً كَمَا مِنْ أَفْكَارِ الرُّشُودِ الْعَشَوْنِيَّةِ، وَبُيُوتِكُنَا أَيْضًا
إِسْكَاتُ الْبَيِّنَاتِ أَوْ الْعَطِيَّاتِ لِلتَّخْزِينِ فِي
مِزَاجَةِ الرُّشُودِ الْعَبَسَوْنِيَّةِ؛ وَرِوَايَاتِ الْبَيِّنَاتِ
إِلَى الْمَقَامِ (فِي نَاطِقِ الْكُرْسِيِّ الْآخَرِ)

فاکرات الحاسوب

فَحَرَّوْهُ وَقَاتْنِي «فائزَةُ القُرْآنَةِ»
فَقَطَّهَ الْمَعْلُومَاتِ الَّتِي يَحْتَاجُهَا
الْحَاسُوبُ عَلَى الدَّرَامِ، وَتَوَلَّفَتْ وَقَاتْنِي
أُخْرَى «فَائِزَةُ الوُضُوءِ الْعُثْمَانِيَّةِ» «فَائِزَةُ»
فَقَطَّهَ نُصْبَ الْكِتَابِ يَسْتَفِي مِنْهَا الْحَاسُوبُ
عَلَيْهَا شَيْئًا، فِيمَا «فَائِزَةُ الوُضُوءِ الْعُثْمَانِيَّةِ» نُصِبَ
لِاسْتِخْدَامِ مَعْلُومَاتٍ يَسْتَطِيعُ اسْتِخْدَامُهَا وَتَغْيِيرُهَا عَنْ نُصْبِ
مَعْلُومَاتٍ تَقَدُّدَ عَنْ وَقْتُتِ الْحَاسُوبِ، وَالْأَقْرَبُ أَيْضًا
الْمُرَادَةُ مِنْهَا فِي نَقْلِ الْمَعْلُومَاتِ بَيْنَ الْحَاسُوبِ

الأقراص الخرسية، في أغلقها اللدائنية
الواقية، وكنائك الأقراص الصلبة
تُمكن نزعها من الحاسوب.

الحواشي

١٦٤٢ قبل ميلاد (١٦٦٢-١٦٦٣) سكر ملكة
حاسة ميكانكة
١٦٥٥ جوزيف جاكرا (١٧٥٢-١٨٣٩) شيخ
نولاً وروماناً يُنشط نشاطه لثوبه بطاقات
مُتعة وقد استخدم مثل هذه البطاقات في
الحساب لاحقاً
١٨٣٣ شارل راباج يُعدهم المكنة التحليلية
أولاً وحاسوب عام للأرقام قابل للبرمجة
١٨٩٠ فرنس هولرث (١٨٦١-١٩٢٩)
يُستخدم نظام البطاقات المثقبة، مُفرداً لخصاء
السكان في الولايات المتحدة الأمريكية عنان
الزمن
١٩٤٩ الهيليوس في الولايات المتحدة
يصنع أول حاسوب إلكتروني وقوي
١٩٥١ فريق الهيدس دانة يُصنعون بتيك ١
أول حاسوب يُصنع على نطاق واسع
شجرة مصغرة تُدار لستامبا

استخدام الحواسيب

الحواسيب البيئية، في معظمها، ذات برامج متعددة، فيمكن استخدامها بطرق مختلفة في الألعاب الحاسوبية مثلا، أو في معالجة الكلمات. لكن الكثير من الحواسيب هي مكائن مكرسة تخصص بعمل واحد فقط، وتختلف شكلا عن سواها. فممكن صرف النقد في المصارف مثلا، تستخدم التقنية الحاسوبية لتدقيق حسابات الزبائن وتمكنهم من سحب النقود. والممكن المصروف هذه هي مطراف حاسوبي

متصل بحاسوب المصريف المركزي حيث تُخزن تفاصيل حسابات الزبائن.

وتستخدم الحواسيب المتخصصة أيضا في التحكم بالعمليات الصناعية وأنظمة النقل، أو في محاكاة أوضاع الحياة الواقعية (كقيادة الطائرات مثلا) لأغراض البحث والتدريب.

المحاكاة

يُدرَّب الطيارون ليصبحوا خبراء في قيادة الطائرات الحديثة المعقدة، حتى قبل أن يركبوا طائرة حقيقية. وذلك بفضل تركبة المحاكاة المتحكم بها حاسوبيا، فالحاسوب يجعل تركبة المحاكاة تستجيب لمختلف التأثيرات كما الطائرة الحقيقية، من تحريك وميل في مختلف الاتجاهات. وتعرض لوحات التحكم قراءات وأرقامًا واقعية لقياسات كالارتفاع والسرعة ومقدار الوقود المتبقي في كل حُرّان.



نوافذ حقيقية

تستخدم لحفظ الرسوم الحاسوبية لخلق مناظر واقعية، في النوافذ جهاز محاكاة الطيران، تتميز تمامًا كما تتميز المشاهد الحقيقية في طائرة سارة. وهذا أمر بالغ الأهمية لإعطاء الطيار المُنذَر واقعا حسيًا بما يشعُر به قائد طائرة حقيقية.

الطيارون المُنذَرين يسجلون بكافة القوى والمشاعر كما لو أنهم في طائرة حقيقية لأن أجهزة التحكم في مقصورة القيادة تُشغّل مكابس ضخمة تُعيد بالتركية كأي طائرة.

ذكاء الحواسيب

هل الحواسيب ذكية؟ بعض حواسيب الشطرنج تستطيع التعلُّب على معظم الناس لأن ذاكرتها الإلكترونية الشاسعة تسمح لها بحساب جميع التحركات المحتملة مسبقًا. والخبراء غير متفقين إن كان هذا ذكاء أم لا. والشكلا الرئيسية هي عدم توانيهم على مامية الذكاء. والشكلا الجوهرية هي أن الحواسيب لا تفهم ما نقوم به!



يُختَر تصميم السيارة هذا لقائمة الهواء باستخدام حاسوب «كراي» الفائت.



التصميم

المعمان حاسوبيًا

طريقة تصميم الأبنية باستخدام مخططات الرسم الحاسوبية، فتُعد المعلومات كاملة إلى الحاسوب الذي يقرض مخططات الشيء المطلوب على الشاشة، ثم يُعد الحاسوب بطرق تشغيل مختلفة لاختيار التصميم. فتتخذ بذلك أجزاء التصميم الركيزة، وتجري التحسينات عليها.

الواقع المُتَوَقَّع

وسيلة لإلتفات إلى عالم توهوم تحيئه لك الحاسوب كواقع، فيخلق الحاسوب صورًا ثلاثية الأبعاد أمام عينك وأصواتًا مُصنعة في بنية خفية تُشغل برحمة بطرية. وكل حركة من حركات الوحدة البدوية تُنقل مُترجمة إلى مجموعة المنظر وسنارة الرأس بحيث حين يُحرك الشخص ذراعه يبدو كأنه يُلعب شارة تنس على الشاشة. حتى أنه يسمع خفلة الكرة بالمضرب.



يتشع اللاعب عبر حُولته الأصوات ويُشاهد ما قد يفعله فيما لو كان يُلعب التنس.

لترتيب من المعلومات الطَّوَر

العلماء - كيف وماذا يعملون؟ ص ١٤
الحواسيب ص ١٧٣
الربوطات ص ١٧٦
الأصوات الإلكترونية ص ١٨٩



الآن تورنغ

أسهم عالم الرياضيات البريطاني الآن تورنغ (١٩١٢-١٩٥٤) بشكل رئيسي في وضع النظريات المستخدمة في الحوسبة الحديثة. وقد ساعد في تطوير البايك الإلكترونية والأفكار التي استُخدمت في فك رموز الرسائل الشريفة الألمانية خلال الحرب العالمية الثانية (١٩٣٩-١٩٤٥). وكان أول من أشار إلى إشكاليات «الذكاء» في الحواسيب.

الرُّبُوطَات

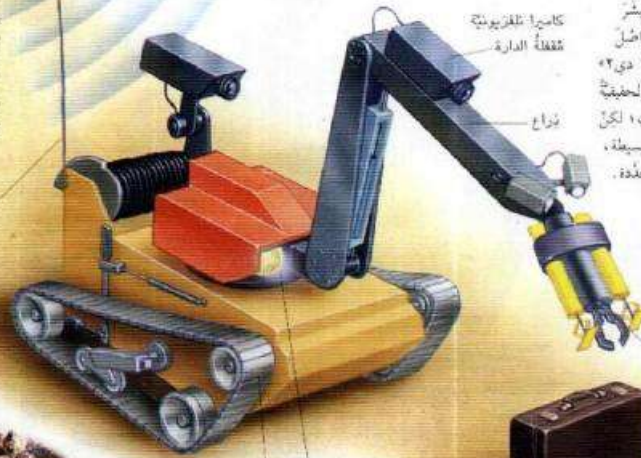
مُعْظَمُ الرُّبُوطَات التي نشاهدها في الأفلام تُشبهُ البَشَرَ إلى حَدٍّ - فهي تمشي وتتكلم وتعالج ما قد يترسُّها من مشاكل. الحقيقة أن مُعْظَمَ الرُّبُوطَات لا تُشبهُها، وأكثرها يتواجد في المصانع. ورُّبُوطُ المصانع في الغالب أحاديّ الدَّراع عديمُ الرِّجلين، ويتولَّى مُهمَّةً واحدة فقط. تتحكَّم الحواسيبُ في رُّبُوطَات الصَّنَاعَةِ عِزَّ التعليمات المُخْتَرَنَةِ في ذاكرتها الإلكترونيَّة. ولعلَّ السَّيْلَ الأفضلَ لتسجيل الحركات والتعليمات المطلوبة للشُّغْلَةِ إيكالُ عاملٍ بشريٍّ ماهِرٍ بأداء المُهمَّةِ أوَّلًا. فيُخْتَرَنُ ما يقومُ به العاملُ من حركاتٍ كإشاراتٍ إلكترونيَّةٍ يعملُ الحاسوبُ على جعلِ الرُّبُوطِ يُحاكيها بِدِقَّةٍ. والرُّبُوطَاتُ المُخْتَلَفَةُ تُؤدِّي مُهمَّاتٌ مُخْتَلَفَةً كتنقل البضائع واللحام وأسيتكشاف الكواكب.



التخلُّص من القنابل

يستطيع خُبراء التخلُّص من القنابل فحص الأشياء المشبوهة بأمان، بشل هذا الرُّبُوط المُتحرِّك، فكاميرات التلقُّفِ المُتعلِّقة بالدَّراع تُرسلُ إليهم، وهم على بُعدٍ مأمون، صورًا تُعْاينُ للأجسام المُشْكَكَةِ بها ومُحتوياتها. والرُّبُوطُ مُجهَّزٌ بأنوارٍ كشافةٍ للحصول على صورٍ واضحةٍ ليلاً. ويُسْتَخْدَمُ التَّكْنِيقُ البَاحِثُ التحكُّمَ في طرف الدَّراع المُدَّادَ لالتقاط الأجسام المُشْكَكَةِ بها وإبعادها.

قواتهِ الاتِّصال
مع خبير القنابل



كاميرا تلفزيونية
مُتعلِّقة الدَّراع

دَّراع



الرُّبُوط في الحكايات

في فيلم «حرب النجوم» الرُّبُوطَات تُشبهُ البَشَرَ نوعًا. فأحدها (سي ٣٧ بي أو) يستطيع التواشُل بثلاثة ملايين طريقة مُختلفة، والرُّبُوط «آر ٢ دي ٢» يُجيدُ تصلُّعُ الشَّعْرِ المُصْاَنَةِ، والرُّبُوطَاتُ الحَفِيَّةُ ليست طبعًا على هذا القَدْرِ من تعدُّد المهارات، لكنَّ منها، حاليًا، ما يُمكنه القيامُ بالترجمات البسيطة، وأخرُ يستطيعُ إجراء بعض التصلُّلات المُتَّحِدة.

التغذية المُرتَنَّة

الأجسامُ الشَّهْدَةُ التحكُّم قد تُشغِّلُها قوايِمُ كِبَارِي الرُّبُوط عند انقضاءها، فبعضُها يَحْشَا الضَّغْطَ، عِزَّ إشارة مُرتَنَّة إلى فارة التحكُّم، على تحديد مقدار الشدِّ اللازم للقبض الوظيف ووقلب أيِّ لُصْاعِدٍ في الضَّغْطِ المُتَّحِدة عليها.

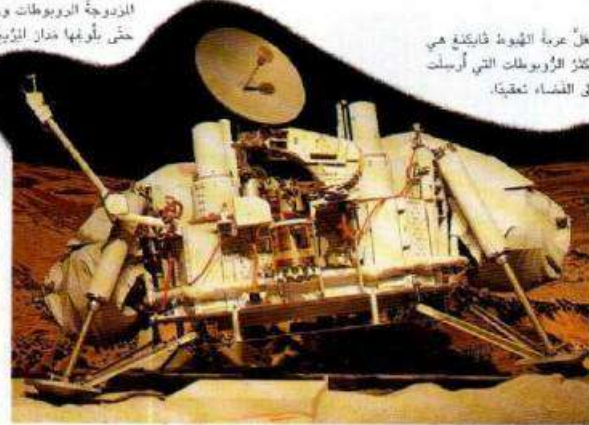
الحَقِيْقَةُ قَدْ
الْفَحْصُ

شِدَّةُ كَشَاف
أُزْجَاجُ شُغْلٍ من الحركة
فوق أرضٍ ومُحرَّك

تألَّفَ مشروعُ فَايَكِنغ إلى كوكب المريخ مِن عِزْمَتَيْنِ: العِزْمَةُ الدَّارِيَّةُ حَلَّتْ عِزْمَةُ الهبوط المزدوجة الرُّبُوطَات وَحَفْظُهَا حَتَّى يَلْجُأَها فِئَارُ المَرْيَخِ.

بَعْدَ إلى المَرْيَخِ

حَلَّتْ على سَطْحِ المَرْيَخِ عام ١٩٧٦ عِزْمَةُ فَايَكِنغ المُزدوجَةُ الرُّبُوطَات في نَظْمِي تَقْطِيعِ المُعْطَاة لِتَوَاجِدِ الحَيَاةِ في المَرْيَخِ. الرُّبُوطَاتَانِ عَرَفَا القُرَابَ وَالْجُزْأَ أَعْيَانِزَاتٍ لِلْكَشْفِ عَن وُجُودِ مُنْطَبِياتٍ خِزَّ قَدْ، اسْتَخْدَمَتَيْنِ مُخْتَرَتَيْنِ بِيُولُوجِيًّا أَعْدَّ حَقِيْقَةً لِهَذَا الغرضِ! وَكَانَتِ النَتَائِجُ سَلْبِيَّةً، لَكِنْ رُشْمًا تُوجَدُ خِزَّةً في مَوْجِعٍ آخَرَ مِن هَذَا الكوكبِ الأحمر. وَلَعَلَّهَا تَكُونُ بِأَشْكَالٍ مُخْتَلَفَةٍ عِندَ نَعْرِفِهِ - فَرُوبُوطَا فَايَكِنغ تَلْصِقُ فَقط الحَيَاةَ المُضْوَئِيَّةَ الكِيمِيَاءَ كما نَعْرِفُهَا على الأَرْضِ!



لَعَلَّ عِزْمَةَ الهبوط فَايَكِنغ هي أَكْثَرُ الرُّبُوطَات التي أُرْسِلَتْ إلى الفَضاء مُتَحَفَةً.



الرُّبُوطَات الصَّنَاعِيَّة

يقوم الرُّبُوطُ هنا بإلحام الأجزاء المعدنيَّة في مصنعٍ لِبَاصِيَّاتٍ في حين يقومُ غَيْرُهُ بِرَشِّ هِيَاكِلِ السَّيَّارَاتِ بِالْمَعْدَانِ. فالرُّبُوطَاتُ لا تُصَبِّقُ ذُرْعًا بِأداة الوظيفَةِ نَفْسِهَا يَوْمِيًّا، كما البَشَر. وهي تستطيعُ مَوَاضِعَ العملِ دونَ تَلَلٍ أو تَوَقُّفٍ لِغُزَاتٍ أَطْوَل.

لَمَرْبِيعِ مِنَ المَعْلُومَاتِ انْظُرْ

الكربون ص ٤٠
الحواسيب ص ١٧٣
المَرْيَخِ ص ٢٨٩
الشوَارِيزُ الفَضَائِي ص ٣٠١

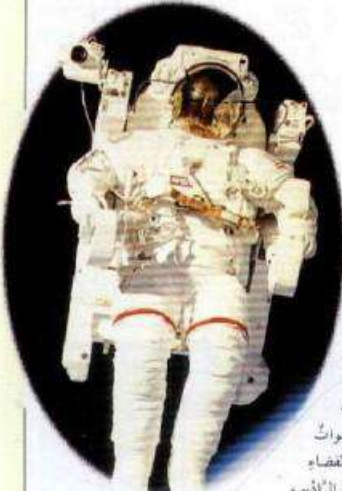
الصَّوْتُ والضَّوء

الصَّوْتُ والضَّوء مُتَمَايِلَانِ فِي بَعْضِ خَوَاصِمَهُمَا وَمُخْتَلِفَانِ فِي خَوَاصِّ أُخْرَى. فَالْأَصْوَاتُ الَّتِي نَسْمَعُهَا وَالْمَشَاهِدُ الَّتِي نَرَاهَا تَصِلُنَا كطَاقَةٍ صَوْتِيَّةٍ أَوْ ضَوِيَّةٍ عَلَى شَكْلِ تَمَوُّجَاتٍ تَخْتَلِفُ نَوْعًا وَتَرَدُّدًا. طَاقَةُ الضَّوءِ مِنَ الشَّمْسِ تُدْفِئُ الْأَرْضَ وَتُسَمِّرُ بَيَاضَ الْجِلْدِ وَتَنْمِي الزَّرْعَ. وَطَاقَةُ الصَّوْتِ تُدْبِذُ الْأَشْيَاءَ بِرِقَّةِ النِّعَمِ أَوْ تَهْزِئُهَا بِعُنفٍ قَدْ يُخْطِمُ رُجَاجَ الْمَبَانِي فِي دَوَى أَخْتِرَاقِي نَفَاثَةِ جِدَارِ الصَّوْتِ! لَكِنَّ الصَّوْتُ لَا يَنْتَقِلُ إِلَّا فِي الْمَادَّةِ، غَازِيَّةٍ أَوْ سَائِلَةٍ أَوْ جَامِدَةٍ، فِي حِينٍ يَنْتَقِلُ الضَّوءُ فِي الْمَوَادِّ الشَّفَافَةِ كَمَا فِي الْفَرَاغِ - فَنَحْنُ نَرَى النُّجُومَ السَّحِيقَةَ الْبَعِيدَ بِالنُّورِ الصَّادِرِ مِنْهَا قَبْلَ آلَافِ السَّنِينَ.



الرَّعْدُ وَالْبَرْقُ

صَبْرِيَّةُ الصَّاعِقَةِ تَطْلُقُ تَمَلُّبَاتٍ ضَخْمَةً مِنَ الطَّاقَةِ الضَّوْيِيَّةِ وَالصَّوْتِيَّةِ بَحِثٍ يُمَكِّنُ سَمَاعَ عَزِيمِهَا وَرُؤْيَا وَمِيضِهَا مِنْ تَسْلَفَاتٍ بَعِيدَةٍ جَدًّا. وَنَحْنُ نَرَى الْبَرْقَ قَبْلَ سَمَاعِ الرَّعْدِ لِأَنَّ الضَّوءَ أَسْرَعَ مِنَ الصَّوْتِ بِحَوَالِي بِلْيُونِ مَرَّةٍ - فَتَسَاهَدُ الْبَرْقَ بَعْدَ بَضْعَةِ أَجْزَاءٍ مِنَ الْمَلِيونِ مِنَ الثَّانِيَةِ عَلَى حُدُودِهِ، لَكِنَّهُ قَدْ لَا نَسْمَعُ الرَّعْدَ إِلَّا بَعْدَ بَضْعِ ثَوَانٍ - عَلَمًا أَنَّهُمَا مُتَرَاكِبَانِ الْحُدُوثِ.



الْقَضَاءُ الصَّابِتُ

لَيْسَ فِي الْقَضَاءِ هَوَاةٌ، وَبِالنَّالِ فَلَا تَسْمَعُ أَصْوَاتَ فِيهِ. لَدَا يَصِلُ رُؤَاةُ الْقَضَاءِ بَعْضُهُمْ بِبَعْضٍ بِوَسْطَةِ الرَّادِيَوِ، لِأَنَّ الْأَمْوَاجَ الرَّادِيَوِيَّةَ، بِخِلَافِ الْأَمْوَاجِ الضَّوْيِيَّةِ، تَسْتَطِيعُ الْإِنْتِقَالَ فِي الْفَرَاغِ. وَالرُّوَادُ يَرَوْنَ بَعْضَهُمْ بَعْضًا فِي الْقَضَاءِ لِأَنَّ الضَّوءَ، كَالْأَمْوَاجِ الرَّادِيَوِيَّةِ، يَنْتَقِلُ عَنِ الْفَرَاغِ.

الصُّورُ الصَّوْتِيَّةُ

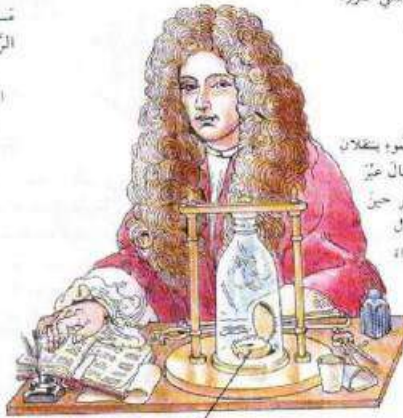
تَجْتَمِعُ الْكَامِيرَاتُ الضَّوْيَ لِكَيَّوْنَ صُورًا عَلَى الْفِلِمِ أَوْ عَلَى شَاشَةِ التِّلْكَزِيُونِ، وَالصَّوْتُ قَادِرٌ عَلَى تَكْوِينِ الصُّورِ أَيْضًا. هُنَا مِثْلًا صُورَةُ لَحْنِي، فِي رَجَمِ أَمَةٍ، بِالْأَصْدَاءِ الصَّوْتِيَّةِ. هَذِهِ الْأَصْدَاءُ الصَّوْتِيَّةُ تُحْدِثُهَا الْأَمْوَاجُ قَوِيَّةُ الشَّعْمَةِ الْعَالِيَةِ التَّرَدُّدِ حَقًّا أَثَاءَ عُبُورِهَا جَسَدِ الْأَمِّ، فَتُشْجَلُ الْأَصْدَاءُ حَاسِبِيَّةً لِتُعْطِيَ صُورَةً لِلْفَلَقِ قَبْلَ أَنْ يُولَدَ.



تَلَوُّنُ الشُّبْرَةِ لِمَسْلَعَاتِهَا.

النَّافُوسُ الصَّامِتُ

كَانَ الْفِيلَسُوفُ الْإِغْرِيقِيُّ الشَّهِيرُ، أَوْسْطُطُوسُ، يَعْتَقِدُ أَنَّ كَيْلَ الصَّوْتِ وَالضَّوْيِ يَنْتَقِلَانِ عَنِ الْهَوَاءِ كَمَا الْأَمْوَاجُ فِي الْبَحْرِ وَأَنَّهَا بِالنَّالِ لَا يَسْتَطِيعَانِ الْإِنْتِقَالَ عَنِ الْفَرَاغِ. وَلَمْ يَكُنْ آخِرَ نَظَرِيَّةٍ أَرْسَلُوهُ مُمَكِّنًا قَبْلَ الْقَرْنِ السَّابِعِ عَشَرَ حِينَ تَمَكَّنَ الْعُلَمَاءُ مِنْ إِحْدَاتِ فَرَاغِ كَامِلٍ. وَالتَّجَرُّبَةُ الْأَشْهُرُ فِي هَذَا الْمَجَالِ أَجْرَاهَا الْعَالِمُ الْإِيرْلَنْدِيُّ، رُوبرْت بُول، عَامَ ١٦٥٨. قَدْ صَنَعَ الْهَوَاءَ يَلْعَمُ مِنَ النَّافُوسِ رُجَاةً يَحْوِي سَاعَةً تَكَاكُفًا، وَلاَحَظَ اخْتِفَاءَ صَوْتِ تَكَاكُفِ السَّاعَةِ تَدْرِيجًا، ثُمَّ تَمَامًا عِنْدَمَا أَرْفَعَ النَّافُوسَ مِنَ الْهَوَاءِ، فَاسْتَفْتَحَ بُولُ أَنَّ الصَّوْتَ يَنْتَقِلُ بِالْهَوَاءِ إِلَى قَاتِنَا، وَأَنَّ مَا نُوَقِّمُهُ أَرْسَطُ صَحِيحٌ بِالنِّسْبَةِ لِلصَّوْتِ.



رُوبرْت بُول.

صَوْتُ تَكَاكُفِ السَّاعَةِ خَفِيَ تَدْرِيجًا حَتَّى انْقَطَعَ أَثَاءَ صَنَعِ الْهَوَاءِ خَارِجَ النَّافُوسِ.

تَتَأَلَّفُ حُمُوسَةُ الْإِلْيَافِ الْمَصْرُوعَةِ هَذِهِ مِنْ ٢٠٠٠ لَيْقَةٍ.

الْإِنْتِصَالَاتُ

الصَّوْتُ وَالضَّوءُ كِلَاهُمَا وَسِيلَةٌ نَوَاسِلُ، فَبِأَصْوَاتِنَا لِنَحَادِثُ، وَبِالضَّوْيِ نَرَى وَاجِدُنَا الْآخَرَ. وَالْأَنْظِمَةُ التِّلْفُزِيَّةُ نَحْوُ الْأَصْوَاتِ إِلَى إِشَارَاتٍ كَهْرَبَائِيَّةٍ تَنْتَقِلُ سِلْكِيًّا أَوْ لَاسِلْكِيًّا عَنِ الشَّوَابِلِ إِلَى جَمِيعِ أَنْحَاءِ الْعَالَمِ. وَتُسْتَخْدَمُ شَكَاكُ الْإِنْتِصَالِ الْحَدِيثَةِ الْآلِيَّاتِ الْبَصَرِيَّةُ لِنَقْلِ الْمَعْلُومَاتِ، فَتَحْبِلُ الْبُيُوتُ الصَّوْتِيَّةُ الْمَكَامِلَاتِ التِّلْفُزِيَّةَ وَالصُّورَ التِّلْفُزِيَّةَ وَالْبَيِّنَاتِ الْحَاسِبِيَّةَ فِي قَوْلِي مِنَ الْآلِيَّاتِ الرَّجَائِيَّةِ الدَّقِيقَةِ.



الصوت



الذبذبات

يتذبذب قرص النافوس عند قرعته - فينتشر بسرعة إلى الأمام وإدباراً دافعاً جزئيات الهواء خوالية جينة وذهاباً، جاعلاً ضغط الهواء يتقلو ويهبط، وتتقلو تعبراً الشَّطْط هذه بتصادمات جزئيات الهواء ناقلة التموجات الصوتية بعيداً عن الجرس كتضاغطات حيث يتزايد ضغط الهواء وتخلخلات حيث ينخفض.

حزك مَرَف الدايض إلى أعلى وإلى أسفل لإرسال موجة شتعية عليه.

نحن نعيش في عالم يعج بالأصوات؛ بعضها يحدث طبيعياً - كقص الرعد، وزمجرة أمواج البحر المنكسرة على الشواطئ، وهزيز الرياح؛ وبعضها الآخر يُنتج لهدف معين - كزققة العاصف لإجذاب الولف، وصري الخفافيش لتحديد موقع الفريسة، وكلام الناس للتواصل فيما بينهم. بعض الأصوات لا يبدو كونه صحيحاً مُزعجاً بلوث البيئة: كضجيج حركة المرور، وهدير الطائرات، وجلبة مكينات المصانع. الأصوات على اختلافها سببها الاهتزاز أو الذبذبة - أي الحركة السريعة للجسيمات المادة يرتطم بعضها ببعض ناقلة الطاقة كنبيض أو موجة متحركة. يمكنك تحسس الذبذبات الصوتية بوضع أطراف أصابعك على حلق أثناء التكلم، أو لمس جرس الدراجة برفق وهو يرن.

أشعة الموجة

شدة طرف التليش نحو الداخل والخارج لإرسال موجة طولية على أمثاله.

أمواج الطاقة

عندما ترمي حجراً في الماء، تنتشر الأمواج من مركز مقاصبه متحركة عبر السطح مع ذبذبة جزئيات الماء ضوفاً وهبوطاً متعامدة مع اتجاه مسار الموجة. ويعرف هذا النوع من الأمواج بالأمواج الشتعية. لكن عندما تنتقل موجة صوتية عبر الهواء، فإن جزئيات الهواء تتذبذب جينة وذهاباً باتجاه مسار الصوت؛ وهذا النوع من الأمواج يُعرف بالأمواج الطولية. ويمكنك إرسال كلا نوعي الأمواج هذين على نابض لولبي.



الأمواج الشتعية

موج الماء مثل جيد على الأمواج الشتعية. تصور العامة فوق الماء جزئياً فقط. فعند مرور موجة مائية حاملة للطاقة، تتذبذب جزئيات الماء ضوفاً وهبوطاً معها، كما العامة الجزئيات ذاتها لا تنتقل مع الموجة - بل تتحرك فقط ضوفاً وهبوطاً في الموقع نفسه.



حركة الموجة ترفع العامة إلى أعلى.



تهبط العامة بقدر شروب موجة الطاقة.

الأصوات المائية

في الماء ينتقل الصوت بسرعة أكثر، ويقتد طاقته بسرعة أقل منها في الهواء؛ لذا تنتقل الأصوات تحت الماء مسافات أطول قبل أن تكبو. تستخدم الحيتان، كما الدلافين، الأصوات للاتصال فيما بينها ولتحديد اتجاهاتها تحت الماء. وبعض الحيتان 'الغنى الحائنا' تصل إلى مئات الكيلومترات عبر المحيطات.

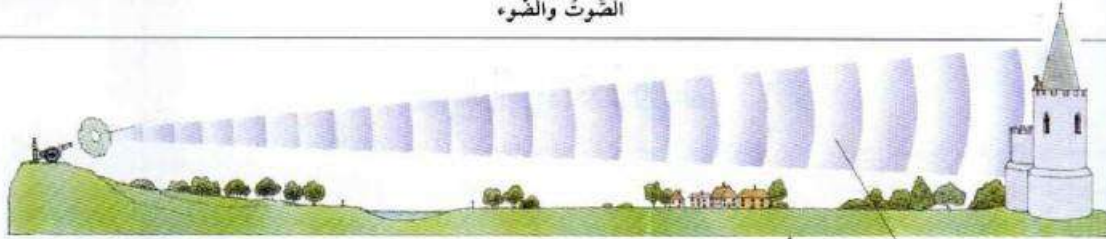


الأمواج الزلزالية

تولد الزلازل والانفجارات أمواجاً زلزالية - هي في الواقع أمواج صوتية تنتقل عبر الأرض؛ وتُسجل أمثارات هذه الأمواج بيوستة الزلازل (السيزموغراف). ومن دراسة هذه الأمواج، يستطيع أخصائيو الزلازل معرفة مركز الزلزال وشدها، كما يمكنهم بواسطتها جمع المعلومات عن باطن الأرض.



ترسم الذبذبات (الاهتزازات) الناتجة عن الزلازل، أو الانفجارات على سجل مقياس الزلزال (الجراف أو السيزموجراف).



سُرْعَةُ الصَّوْتُ

كان وليم دزهام (١٦٥٧-١٧٣٥) أحد أوّل الذين حدّدوا سُرْعَةَ الصَّوْتُ بدقة. ففي عام ١٧٠٨، وقف في مكانٍ مُشرفٍ في إقليم إيسكس بإنكلترا يُراقِبُ إطلاقَ مدفعٍ بعددٍ عنه ١٩ كيلومترًا. ثمّ قاسَ الفترة الزمنية الفاصلة بين وميضِ الطلقة ودويّها. ولكي يلغى تأثيرَ تغيّرات اتجاه الرّيح اعتمدَ مُعدّلَ عدّة تجاربٍ. فكانت نتيجة قريبة من القيمة المُستهدفة حاليًا لسُرْعَةِ الصوت وهي ٣٤٣ م/ث على درجة ٢٠° س.

تتغيّر سُرْعَةُ الصوت في الهواء بتغيّر درجة الحرارة؛ فهي ٣٣٢ م/ث في درجة الصفر المُستويّ (سِتْرُغراد) في ٣٢٥٤ م/ث على درجة ٤٠° س.



٣٤٣ م/ث على درجة ٢٠° س.

سُرْعَاتُ الصَّوْتُ الْمُخْتَلِفَةِ

ينتقلُ الصَّوْتُ في الجوايد والسوائل بسرعة أكبر منها في الغازات. فالجوامد والسوائل أخشَبُ من الغازات لأنّ جزيئاتها أكثر تلاحُرًا فيما بينها. وهي ترتدّ لتستعيد شكلها بسرعة بعد الانضغاط، فتُورِثُ البُصَبات الصوتية سُرْعَةً أكبر. ينتقلُ الصوت في الماء بسرعة تعادل خمسة أضعاف سُرْعته في الهواء تقريبًا. وفي الفولاذ سُرْعَتُهُ تعادل حوالي ٢٠ ضعفًا.

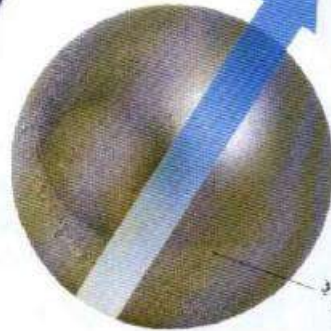


ينتقل الصوت في الماء بسرعة ١٥٠٠ م/ث



الانّصالات بالدقّ

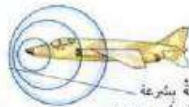
المُتَال الذين شقُّوا الثُقن تحت القنال الإنكليزيّ لربط المملكة المُتحدة بأوروبا كانوا يتواصلون بالدقّ على الأنابيب المُعدنية - فالصوت يقطع مسافات البعد، وينتقل بسرعة أكبر في المعادن منها في الهواء.



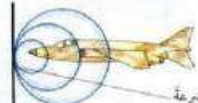
ينتقل الصوت في الفولاذ بسرعة ٦٠٠٠ م/ث

الأمواج الضّمنية

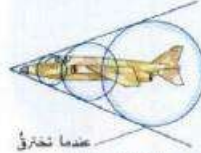
تسيرُ القنّات فوق الصوتية بسرعة تفوق سرعة الصوت، لذا لا يُمكنك سماعها وهي قادمة نحوك - لأنها تتجاوزك قبل وصول صوتها إليك. لكنّ صوتها اللاحق يصلُ فجأةً كموجة صدمية تحدث ما يُسمّى دويّ أحترق جدار الصوت.



عندما تطيرُ القنّاة بسرعة دون الصوتية، تُنتشرُ أمواجها الصوتية أمامها فيمكنك سماعها وهي قادمة نحوك.



عندما تبلغُ سرعة الطائرة سرعة الصوت، تتراكمُ أمواجها الصوتية المتدفقة أمامها شكّونة موجة صدمية كبيرة.



موجة ضّمنية

عندما تخترقُ الطائرة جدار الصوت تُخلّف وراءها موجة ضّمنية تحدث دويًا هائلًا.



فَرْقَةُ السَّوْطِ

قد تكونُ فَرْقَةُ السَّوْطِ ناتجة عن تحرّك طرفه بسرعة تفوق سرعة الصوت - مُؤلِّدةً بذلك موجة صدمية.

إِرْنِسْت مَاح

وصفَ الفيزيائي النمساوي، إرنست مَاح (١٨٣٨-١٩١٦) تكوّن الأمواج الصدمية أكثر من خمسين عامًا قبل تحقيق الطيران بسرعة فوق صوتية. وإكرامًا له تُستخدمُ الأرقام الماخية اليوم لقياس سرعة الطائرات على أساس سرعة الصوت. فالطائرة السائرة بسرعة الصوت سرعتها مَاح واحد (١ مَاح) وسرعة ٢ مَاح تعادل ضعف سرعة الصوت. طائرات الركاب جميعها عند الكونكورد، تطيرُ بسرعة دون الصوتية (أي أقل من مَاح واحد). أمّا الكونكورد فهي فوق صوتية إذ تطيرُ بسرعة ٢ مَاح.



لمزيد من المعلومات انظر

- حالات المادّة ص ١٨
- خصائص المادّة ص ٢٢
- الرابط الكيميائي ص ٢٨
- الاهتزازات ص ١٢٦
- الهزّات الأرضية (الزلازل) ص ٢٢٠

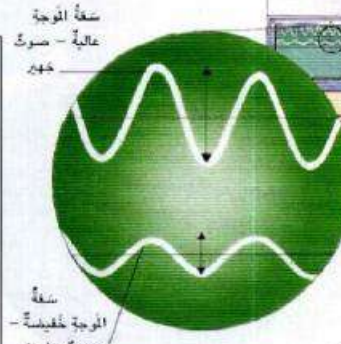
قياسُ الصَّوت

الأصوات قد تكونُ جَهِيرَةً أو هَادئةً، عاليةً دَرَجَةَ النِّعَم كالصَّغَارَةِ، أو خَفِيفَةً كَمُحَرِّكِ السَّيَّارَةِ. بعضُ الأصوات مُنْتَمِعٌ، وبعضُها الآخرُ مُزِجٌ أو حتَّى مُؤَلِمٌ. فما الذي يجعلُ صوتًا ما يَخْتَلِفُ عن آخَرَ؟ واضحٌ أنَّ السَّرعَةَ لا عَلاقَةَ لها بِذلك، فَكُلُّ الأصواتِ تَنْتَقِلُ بِالسَّرعَةِ ذاتِها، وإلَّا لَكَانَتِ أصواتُ آلاَتِ الجَوْفَةِ الموسيقيَّةِ تَصِلُ إلى آذانِنا صَوْتًا بَعْدَ الآخرِ مُخَبِّضَةً مُشَوَّشَةً. الجوابُ هو أنَّ الأصواتِ المُخْتَلَفَةَ متبايئةً شَكْلُ الأمواجِ. فَسَعَةُ المَوْجَةِ الصوتيَّةِ هي التي تجعلُ الصَّوتَ هَادئًا أو جَهِيرًا؛ كما إنَّ تَرَدُّدَ المَوْجَةِ الصوتيَّةِ هو الذي يَتَحَكَّمُ في عُلُوِّ دَرَجَةِ النِّعَمِ (أي طَبَقَةِ الصَّوتِ) أو أنْخِفَاضِها. أما الطُّولُ المَوْجِيّ - وهو المَسَافَةُ بَيْنَ تَضَاعُطَيْنِ مُوجِبَيْنِ (ذُرُوبَيْنِ) - فَعَلاقَتُهُ مُباشِرَةٌ الإِرتِبَاطِ بِالتَّرَدُّدِ بِنِسْبَةٍ عَكْسيَّةٍ.



هينريخ هيرتز

الفيزيائي الألماني، هينريخ هيرتز (1857-1894) كان أول من أنتج أمواجاً راديوية وكشف عن وجودها. وقد سُمِّيت وحدة التردد الهرتز، المُستخدمة لجميع أنواع الأمواج والذبذبات - بما فيها الأمواج الصوتية والراديوية والصوتية، بأسمه. والهرتز يُساوي ذبذبة واحدة في الثانية.



سَعَةُ المَوْجَةِ

يُعرِّضُ كاشِفُ الذَّبْذِبَةِ نَمَطَ المَوْجَةِ الصوتيَّةِ على شاشته مُبيِّنًا ارتفاعَ ضغطِ الهواءِ وهبوطَهُ أثناءَ مُرُورِ المَوْجَةِ الصوتيَّةِ عِبرَ الميكروفون. فإذا أَرْتَفَعَتِ جَهَارَةُ الصَّوتِ زِدَادَتِ تَغْيِيرَاتِ الشَّحْطِ وَازدادت سَعَةُ المَوْجَةِ.

التَرَدُّدُ

تَرَدُّدُ المَوْجَةِ هو عددُ ذبذباتها في الثانية، ويُقاسُ بِعَدَدِ الدَّوَرِ المَوْجِيَّةِ المَارةِ في ثَلَاثِةِ الدَّقِيقَةِ. فالْمَوْجَةُ ذاتُ التَّرَدُّدِ الخَفِيفِ طَوِيلَةُ الطُّولِ المَوْجِيّ؛ وَذاتُ التَّرَدُّدِ العَالِيِ قَصِيرَةُ الطُّولِ المَوْجِيّ. فالأمواجُ العَالِيَةُ التَّرَدُّدِ القَصِيرَةُ الطُّولِ المَوْجِيّ تُعْطِي صَوْتًا عَالِي الطَّبَقَةِ، فِيمَا الصَّوتُ مِنْ الأمواجِ الخَفِيفَةِ التَّرَدُّدِ والطَوِيلَةِ الطُّولِ المَوْجِيّ خَفِيفُ دَرَجَةِ النِّعَمِ.



الأمواجُ العَالِيَةُ التَرَدُّدُ تُعْطِي صَوْتًا عَالِي الطَّبَقَةِ.



بعد أن تَتَجَاوَزَكَ السَّيَّارَةُ شَبِيرَةً، تُصْبِحُ الأمواجُ الصوتيَّةُ طَوِيلَ الطُّولِ والنِّعَمُ أخْفَضَ.

صَفَّارَةُ السَّيَّارَةِ القَادِمَةِ نَحْوَكَ تَلْبَثُ أمواجًا قَصِيرَةً عَالِيَةَ التَّرَدُّدِ.



ظَاهِرَةُ دُوبِلَر

طَبَقَةُ أو دَرَجَةُ نِعمِ الصَّوتِ التي تَسْمَعُها مِنْ صَفَّارَةِ سَيَّارَةِ النُّشْرَةِ المَارةِ بِسَّرعَةٍ مُتغيِّدةٍ على ما إذا كَانَتِ السَّيَّارَةُ قَادِمَةً نَحْوَكَ أو مُتَبَرِّدةً بَعِيدًا عَنْكَ. فَالسَّيَّارَةُ المُتَقَرِّبَةُ تُضَاعِطُ الأمواجُ الصوتيَّةُ أَمَامَها وتُضَاعِطُ تَلْفِظُ أطْوَالُها ويزدادُ تَرَدُّدُها، فَتَقِلُّ طَبَقَةُ الصَّغِيرِ. أمَّا خَلْفَ السَّيَّارَةِ المُتَبَرِّدةِ فَتَمْتَدُّ الأمواجُ الصوتيَّةُ والأَمواجُ الأطْوَلُ ذاتُ تَرَدُّدٍ أخْفَضَ وتَسْمَعُ الصَّغِيرِ المُتَبَرِّدِ أخْفَضَ طَبَقَةَ.

الطُّولُ المَوْجِيّ

الأمواجُ القَصِيرَةُ أو الطَوِيلَةُ تُشْهِلُ مَشَاعِدَها في المَاءِ. فَالطُّولُ المَوْجِيّ لِمَوْجَةٍ مَائِيَّةٍ هو المَسَافَةُ بَيْنَ ذُرُوبَيْنِ مُتَجَاوِزَتَيْنِ كَمَا الطُّولُ المَوْجِيّ لِمَوْجَةٍ صَوْتِيَّةٍ هو المَسَافَةُ بَيْنَ تَضَاعُطَيْنِ مُتَجَاوِزَيْنِ. الأمواجُ مُتَلَقَّةٌ مُتَقَارِنَةٌ في الصَّوتِ ذِي الطُّولِ المَوْجِيّ القَصِيرِ، وَمَتَابَعَةٌ بَعْضُها عَنْ بَعْضٍ فِي الطُّولِ المَوْجِيّ الأطْوَلِ.



لِزْيَدٍ مِنَ المَعْلُومَاتِ أَتُظَرُّ

- الصَّوتُ مِنْ ١٧٨
- إِحْدَاتُ الصَّوتِ وَسَمَاعُهُ مِنْ ١٨٢
- جَهَارَةُ الصَّوتِ مِنْ ١٨١
- الأَصْوَاتُ الموسيقيَّةُ مِنْ ١٨٦
- حَقَائِقُ وَتَعْلُومَاتُ مِنْ ٤١٢

جَهَارَةُ الصَّوت

تعتمد جَهَارَةُ الصَّوت على الشَّدَّة (كميَّة الطاقة) التي تحوِّلها الأمواج الصوتيَّة. فالذبذبات الكبيرة وفيرة كميَّة الطاقة، وتنتج أمواجاً صوتيَّة شديدة كبيرة السَّعة. الأصوات العاليَّة الجَهارة جدًّا، كدويِّ أخترق جدار الصوت أو زُمجرة الأمواج الصدميَّة من الانفجارات، يُمكن أن تكون مُؤلمة وقد تُسبب ضرراً بالغا - فالأمواج الصوتيَّة ترتطم بالمنشآت فتجعلها تتذبذب. ويستخدم مقياس خاص، يُدعى سَلَم ديسيبيل (باسم ألكسندر غراهام بل) لقياس جَهارة الصَّوت.

سَلَم ديسيبيل

فرَّق السَّعة الموجيَّة بين أهدأ الأصوات وبين الأصوات العاليَّة الجَهارة حتى مُستوى الإذناء كبير جدًّا بحيث يتعذَّر تمثيله عدديًّا. وسَلَم الديسيبيل مثَّل على السَلَم اللوغاريتمي، حيث تتضاعف جَهارة الصوت ١٠ أضعاف في كلِّ مرَّة يُضاف فيها ١٠ ديسيبيل (دب) إلى المُستوى الصوتي. فإذا زِيدَ المُستوى الصوتي ٢٠ (دب) تتضاعف جَهارة الصَّوت ١٠ × ١٠ = ١٠٠ مرَّة.



الخَطَر الكامن

السَّجَم الصوتي (الستريو) الشَّخصي ليس عالي القدرة، لكنَّ دخول كامل الصوت تقريباً مُباشرة إلى الأذن، قد يجعل مُستويات الصوت داخل الأذن عالية جدًّا، إنَّ تَشَعُّع الحِجَاسَات الشخصية، بجَهارة زائدة، لفترات طويلة قد يُسبب السَّمع.

مُؤدِّي خاضع بمتحف الصوت



واقية الأذنين

واقية الأذنين

الذين يعملون في أجواء تعجُّ بالاصوات العاليَّة عليهم أن يحملوا أذانتهم باستخدام واقيات كاتمة للصَّحيج. فالعرض فترات طويلة لمستويات صوتيَّة عالية من ترددات مُعَيَّنة يُعرِّض الفَرَّة للصَّمم.

قياس الصَّوت

يُمكن مُراقبة المُستويات الصوتيَّة داخل المصانع بمقاييس المُستوى الصوتيِّ للمُؤدِّي من عدم خُطورتها. إنَّ المُستوى الصوتيِّ يجب ألاَّ يزيد على ١١٠ (دب) في أيِّ وقتٍ من الأوقات؛ كما يجب ألاَّ يتجاوز ٩٠ (دب) ليوم عملٍ كاملٍ.



أذن

الصوت

ذروة

الفرجة

لمرارة الموجة



صوت خوف
الرَّوك يُعادل
صوت سقوط
١٠٠ مليون
ورقة نباتيَّة.

لا غرابة أن

يُعاني موسيقيُّ الرَّوك من ضعف السَّمع، فالاصوات فوق ١٢٠ (دب) قد تُسبب أذى شديداً ومُستمداً.



في المُستويات الصوتيَّة فوق ١٠٠ (دب) يجب أن يكون العمل مُحدداً بقرارات قصيرة فقط.

لمزيد من المعلومات انظر

- الاهتزازات ص ١٢٦
- الانفصالات الماديَّة ص ١٦٢
- الصَّوت ص ١٧٨
- الأصوات الموسيقيَّة ص ١٨٦

إخماد الضَّحيج

قد ينشأ ضوَّان معاً لِنَجِّنا سُكُونا! ومن غير المُحتمل أن نَحُد ذلك صدفة. لكنَّ قياس الموجة الصوتيَّة يُمكن للحاسوب إنتاج مُثيل برآري لها، بحيث تُغالب الذرِّي في التوجُّه الأصليَّة فترارات الموجة الصوتيَّة الجديدة تماماً. ويترأَّب الصوتيَّين لُجياناً واحدهما الآخر، ويُعرف هذا الأسلوب بإخماد الضَّحيج. ففي المُستشفيات، تُجفَّر بعض آلات شحج الجسم بأنظمة مُخمدة للضَّحيج تجعلها هادئة لا تُزعج المريض. وفي المُستشفيَّات قد يتمَّ تجهيز التَّردادات ومُكثِّبات العُسل بأنظمة تخميد مُماثلة تجعلها صامتة تماماً.

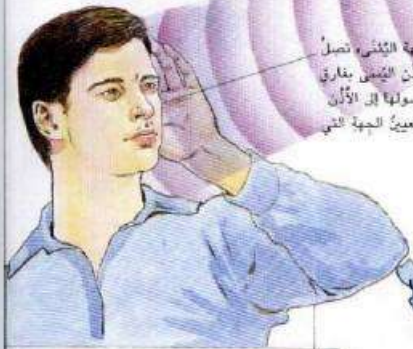
إحداث الصوت وسَماعه

إذا كنت فقدت صوتك مرة نتيجة زكام أو نَحْة شديدة، فلعلك خيّرت صعوبة إفهام الناس مرادك بدونه؛ فالكلام هو وسيلة تواصلنا الرئيسية معهم. عندما نتكلم نُحدث ذبذبات تنتقل في الهواء كأمواج صوتية تتحول في الأذنين إلى أصوات مُتميّزة. ورغم أنَّ الأذن البشرية حساسة للأصوات التي يتراوح تردُّد ذبذباتها بين ٢٠ و ٢٠ ألف هرتز، فإنها أشدَّ حساسيةً للأصوات التي يُقارب تردُّدها ألف هرتز - وهو مدى تردُّد الصوت في المُحادثة العادية، مع أنَّ أصواتنا قد تتضمَّن ذبذبات تنخفض طيفتها إلى ٥٠ هرتز أو تعلقو إلى ١٠ آلاف هرتز. وكما نستخدم نحن أصواتنا لمُحادثة الناس الآخرين، كذلك تُستخدم الحيوانات أصواتها للتواصل فيما بينها، أو حتى فيما بينها وبيننا.



إحداث الصوت

تتبعُ أصواتنا عندما ندفعُ الهواء بقوة من الرئتين عبر الأوتار الصوتية في الحلقوم، فتَهتز هذه بالهواء المُندفع. ونحن عندما نتكلم أو نغني، نُعدِّل نواتج الأوتار الصوتية باستمرار، كما نُغيِّر شكل الفم وسرعة الهواء المُنتقل. فهذه الطريقة نتحكَّم في طبقة ونوعية وجهازة أصواتنا.



إذا أتى الصوت من الجهة الخلفية تصلُّ الأمواج الصوتية إلى الأذن الخلفية بفارق جزء من الثانية قبل وصولها إلى الأذن الأمامية. وبذلك يُمكننا تعيين الجهة التي أتى منها الصوت.



الرَّنين

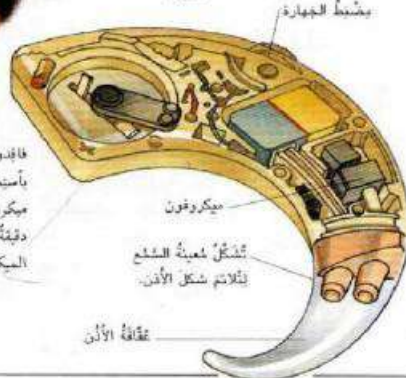
تُعظم الأجسام قابليَّة للذبذبة؛ والتردُّد الطبيعي الذي يتذبذب به الجسم يُسمَّى تردُّد الرِّنان. فإذا أُحدث، بالقرب من هذا الجسم، صوت ذو تردُّد مُماثل تمامًا لتردُّد الرِّنان يلتقط الجسم طاقة من الأمواج الصوتية المُنبعث وتذبذب بالتأثير - ويُعرف هذا بالرَّنين. ولعلك كثيرًا ما سمعت رنينًا كهذا والموسيقى تُعرف عاليًا في حُرُوك - إذ تُسبب نغمة مُعيَّنة رنينًا مطوَّرة في الباب أو النافذة أو رنين جسم على مقربة من البشَّار. ولو يغني عُزُّ بتردُّد مُساو لتردُّد الطبيعي لكأس رُجاجيَّة، فقد يكون رنينها من الشَّلَّة بحيث يُحطِّطها.

سَماع الصوت

الأمواج الصوتية المُتجمعة في الأذن الخارجية تُسبب ذبذبة مُماثلة في طبلة الأذن. وتنتقل هذه الذبذبات بواسطة ثلاث عُظَيَّات دقيقة في الأذن المتوسطة إلى السائل اللقي في قوقعة الأذن الداخلية؛ فيستجيب بلذنبته شعيرات الأعصاب الدقيقة. وهذه الأعصاب تُرسل إشارات كهربائية إلى المخ الذي يُمكننا من تمييز الضووت.



يُمكن تعديل شُعيرة السمع لِتُستجيب لتردُّدات صوتية مُعيَّنة.



الصَّم

فاقدو السمع جُربُوا يُمكن مُساعدتهم باستخدام مُعيَّنة سَمْع. وهي تتألف من ميكروفون ومُضخِّم وبشَّار - كُلُّها دقيقة شعيرة. فالأصوات التي تصل إلى الميكروفون تُضخَّم وتُقدَّى إلى أذنيَّة السامع، فتُسمع.

ذبذبة الهواء في القوارير

يُمكنك مُشاهدة وسَماع اختلاف ذبذبة الكميَّات المتباينة من الهواء، وإصدارها أصواتًا مختلفة، بالفتح عبر قوَّحات يضع قوارير تحوي ماء إلى ارتفاعات مختلفة. إنَّ فتحك يجعل أعمدة الهواء في القوارير تهتز بتردُّدها الرِّتني، وتعتمد طبقة الصوت الناتج على طول عمود الهواء المُتذبذب. لاحظ أنَّه كلما قُصُر عمود الهواء المتذبذب تسارع ذبذبه وتعلو طبقة الصوت الصادر منه.



أصوات الحيوانات

الحيوانات المختلفة تُصدر مدًى واسعاً من الأصوات؛ فبعض الصقاع، ولحم صغر حجمها نسبياً، تستطيع أبتعاث لائق خفيض الطلاقة جداً يملح كسب هوائي تحت الملقوم حتى يقارب حجمه حجمها. وتُظهِر القرود القوادة عبقاً يُعد من أكثر الأصوات تجارة في عالم الحيوان - إذ إنها تجعل حيواناً خاصاً بين العظام تخلف المتخزين تُعزِّز ذُوعها بالترين في عضلات هوائيه فوقية. أما الحشرات فتقدم الصوت إذ لا تراث تلتفع لاحتلات صوت - لكن بعض الحناب تُصدر ضرواً حاداً يُعزِّز أجنحتها

الامامية الحليبية.

يَكُونُ سَمَاعُ رَغَفَاتِ الْقُرْبِ
لَعَوَاءَ عَلَى مَسَافَةِ ١٦
كِيلُومِتْرًا.

بيروغ تروند
زعيم القردة
العواقة بين ٤٠٠
و ٦٠٠ هرنز

بتراوڻ ۾ ڏند
تفصيلي الضمايم
۵۰ ۽ ۸۰۰۰ ۾

يُتْرَاوَع تَوْنُزُ حَضَرِي
الْجَنَادِب بَيْن ٧٠٠٠
و ١٠٠٠٠ هَرْمُز

يَصْنَعُ الرُّقَى مِنَ اللَّدَائِنِ
وَمِنَ الرِّقَاقِ الْمُعَدِّيَةِ.

بِسْمِ اللَّهِ الرَّحْمَنِ الرَّحِيمِ

الميكروفون

تَحَوَّلُ الْأَصْوَاتُ إِلَى إِشْرَافٍ
كَهَوَايَةِ الْبُشْكَنِ تَسْجِيلُهَا
وَالْمِكْرُونِ وَوِ الْهَلْفِ الْمُتَحَرِّكِ تُسْتَعْدَمُ
بِقَانًا شَامِلًا لِلتَّجَارِ فِي الْهَلْفِ
الْمُتَحَرِّكِ، لَكِنْ بَرْتَبِيعُ مُعَكَّرِ. فَهُوَ يَحْرِي مِلْقًا
مُسْلِكًا مُنْطَلِقًا إِلَى قَرْصِ تَوْنِي يَنْدَبُ بِعِ الْوُجْهِ بِوَاسِطَةِ
الْأَوَاجِ الصَّوْتِيَّةِ. وَبِذَلِكَ تَحْرَكُ الْهَلْفُ تَاجِلُ
الْمَحَالِ الْمُعْتَصِفِيَّةِ تَبَارًا كَهَوَايَةِ، بِتَرَاوُجٍ كَتَرَاوُجِ
أَوَاجِ الصَّوْتِ.

التحريكُ بالصَّوْتِ

اللُّغَبُ البَسِيفَةُ المُتَحَرِّكَةُ بالصَوْتِ، كَهَذِهِ اللَّيْثَةُ الدَّعِيَّةُ، نَحْوِي
وَيَكُونُونَ يُحَدِّثُ فِيهَا تَحَرُّكًا عِنْدَمَا يَتَلَقَّى أَحْوَاطًا فَوْقَ مُسْتَوَى تَرْتُّو
مَعِينٍ، وَيَسْتَلْبِقُ هَاجَزًا مُعَلَّلًا بِالصَّوْتِ أَكْثَرَ تَقَلُّوًا وَتَعْقِيدًا إِعْطَاءَ
المَعْلُومَاتِ عَنِ حِسَابِ مُصَرِّفِي أَحَدِ الزَّيَّاتِ عِنْدَمَا يُقَلِّبُ مِنْ ذَلِكَ
هَاجِزًا، إِنْ تَعَرَّفَ الْكَلِمَاتِ الصَّادِرَةِ مِنْ أَشْخَاصٍ مُتَخَلِّفِينَ أَمْرَ ضَعْفٍ
هَاجِزًا، لَكِنَّ الْحَوَاسِبَ الَّتِي تَسْتَجِيبُ لِأَسْئَلَاتِ صَوْتِيَّةٍ فَرْدِيَّةٍ فِي حَالِهَا قَدْ
تَطَوَّرَ لِإِسْتِعْمَالِ الْيَوْمِ.

يُصْنَعُ بِقُوَّةِ الْجَهَارِ
مُخْرُوجًا مِنْ
لُزْزِقٍ أَوْ اللَّدَائِنِ.

بِتَحْزُنِ الْيَافِ السُّلَمِي
مُتَسَاوِقًا مَعَ الْإِشَارَاتِ
الْكَهْرِبَانِيَّةِ.

المبجهار

تُحَلَّلُ الصَّوْتُ وتُتَعَادَ تحويله إلى إشارات كهربائية. قَلَّ الاستماع إلى أسطوانة أو شريط مُسَجَّل أو إلى أسطوانة قُرْصِيَّة مُتَمَتِّعَةٍ لَيْدَ مِنْ إِعَادَةِ تحويل الإشارات الكهربائية إلى أصواتٍ بواسطة مِخَارٍ. فِي المِخَارِ يَتَقَدَّى الْبِلْتُ السَّائِكُ، المُحَاطُ بِمَخَالٍ مَقْطُوعَةٍ، بِالإشارات الكهربائية، فَتُسَبِّحُ عَذَّةٌ، بَتَغْيَرِهَا، نَذِيرٌ فِي المِخَارِ المَحْرُومِ، يَزِيدُ صَوْتًا.

بِقِيَارِ ذُو الْوَلَفِ مُتَحَرِّكٌ

وَأَنَّ الْغَنَظِيئِينَ
لَجَالًا وَمُنَظَّيْسِينَ.

تستطيع الخفافيش إحداث إشعاع ترددات فوق سمعية. فالضرب العالي الذي تُصوِّره يرنُّ عن الأشياء، فتُيسِّرُها في تحديد مواقع طرائفها (كالحشرات الطائرة مثلاً).

تستطيع الكلاب سماع
الحقيق العالي التردد من
صفارات خاصة لا يسمعوها
الإنسان.

تسقيع الحفاريين	تسقيع الكلاب
التردات بين ١٠٠٠ و ١٢٠,٠٠٠ هرتز	التردات بين ١٥ و ٥٠,٠٠٠ هرتز
تسقيع الهررة	
التردات بين ٦٠ و ٦٥,٠٠٠ هرتز	

مَدَى السَّمْعِ فِي الْحَيَوَانَاتِ

٢٠.٠٠٠ هرتز، فيما لا يستطيع شخص في سن
الستين سماع ترددات تتجاوز ١٢.٠٠٠ هرتز.

لزيادة من المعلومات أنظر

- الإحصاءات ص ١٦٦
- الكمية منطوية ص ١٥٦
- مقومات الإلكترونيات ص ١٦٨
- قياس الصوت ص ١٨٠
- إتبعكاس الصوت وإمتصاصه ص ١٨٤
- الحواصص ص ٣٥٨

انْعِكَاسُ الصَّوْتِ وَامْتِصَاصُهُ

هل تَسَاءَلْتُمْ مَرَّةً لِمَ يَبْدُو صَوْنُكَ رَجِيمًا رَتَانًا حِينَ تُغْنِي فِي غُرْفَةِ الْحَمَّامِ؟ ذَلِكَ لِأَنَّ الْأَمْوَاجَ الصَّوْتِيَّةَ تَنْعَكِسُ عَلَى سُطُوحِ الْجُدُرَانِ الْمَلِيسَةِ الضَّلْبَةِ فَتَرْتَدُّ عَنْهَا تَكَرُّارًا كَأَنَّ تَدَادَ الْكُرَّةِ الْمَقْطَاطِيَّةِ فِي مَلْعَبِ السِّكَاوَشِ الرَّبَاعِيِّ الْجُدُرَانِ. إِنَّ أَتْجَاءَ الْأَمْوَاجِ الصَّوْتِيَّةِ يَتَغَيَّرُ عِنْدَ كُلِّ انْعِكَاسٍ، لَكِنَّ طَبَقَةَ الصَّوْتِ لَا تَتَغَيَّرُ. وَأَنْعِكَاسَاتُ الصَّوْتِ أَصْدَاءٌ تُفِيدُ فِي مَجَالَاتٍ عَدِيدَةٍ إِذَا كُنْهِيَ عُنْصُرٌ تَسْلِيَّةً. فَكَيْلَ أَيَّامِ الرَّاكِدِ، كَانَ الْبَحَّارَةُ، عِنْدَمَا يَحَاصِرُهُمُ الضُّبَابُ، يُطْلِقُونَ نَفِيرًا خَاصًّا اسْمُهُ نَفِيرُ الضُّبَابِ فَيَحْدِدُونَ بَعْدَهُمْ عَنِ الصَّخُورِ الْحَاطِرَةِ بِقِيَاسِ الْفَارِقِ الزَّمَنِيِّ بَيْنَ صَوْتِ النَفِيرِ وَسَمَاعِ انْعِكَاسِيهِ. غَيْرَ أَنَّ الْأَصْوَاتَ لَا تَنْعَكِسُ دَائِمًا، فَهِيَ إِنْ وَقَعَتْ عَلَى سَطْحٍ رَخْوٍ طَرِيٍّ، تُمْتَصُّ فَلَا تَرْتَدُّ.



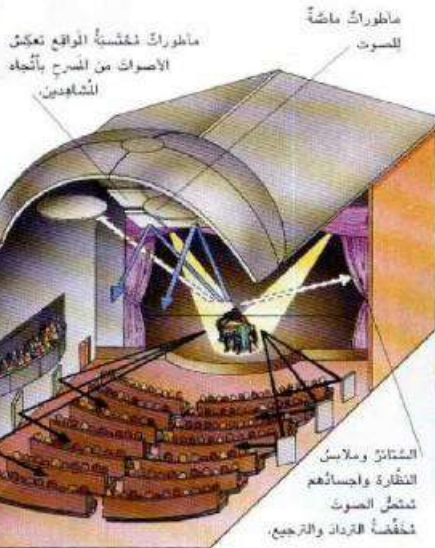
الأصدا

إِذَا وَقَعَتْ عَلَى بُعْدٍ مُعَيَّنٍ مِنْ جِدَارٍ وَصَحَّتْ أَوْ حَقَّقَتْ فَتَرْتَدُّ إِلَيْكَ انْعِكَاسُ الصَّوْتِ صَدَى بَعْدَ فِتْرَةٍ وَجِزْوٍ يَحْتَسِبُ طَوَّلُهَا عَلَى مَدَى بُعْدِكَ عَنِ الْجِدَارِ. فَإِذَا كَانَتْ الْمَسَافَةُ ٥٠ مِتْرًا، فَالْصَّوْتُ سَيَقْطَعُ مَسَافَةَ ١٠٠ مِتْرٍ لِيَعُودَ ضِدَاءً إِلَيْكَ. فَإِذَا فَتَسَّتْ ١٠٠ مِتْرٍ عَلَى الْفَاصِلِ الزَّمَنِيِّ بَيْنَ إِحْدَاثِ الصَّوْتِ وَسَمَاعِ ضِدَائِهِ، تَحْضِلُ عَلَى شَرَعَةٍ أَنْتِقَالَ الصَّوْتِ.

السَّمْعِيَّاتُ

الطَّرِيقَةُ الَّتِي تُرْسَعُ فِيهَا الْأَصْدَاءُ فِي مَتْنِي نَسَمِيَّاتٍ سَمْعِيَّاتٍ الْمَتْنِي. فَالْمَتْنِي الْكَبِيرُ قَدْ يَبْدُو عَاجِلًا بِالْأَصْدَاءِ، بِخَاصَّةٍ إِذَا كَثُرَتْ السُّلُوحُ الْعَارِيَّةُ فِيهِ. وَتَحَدَّثُ تَرْجِعَاتُ الصَّدَى فِي مَتْنِي إِذَا تَرَدَّدَتْ الْأَصْدَاءُ عِدَّةً ثَوَانٍ فِيهِ. وَمِنْ الشُّهُمِ فِي قَاعَةِ مُوسِيقِيَّةِ التَّحْكِيمِ فِي الْأَصْدَاءِ بِدَقِّ - فَيَنْقَسِحُ تَدْوِ الْأَنْعَامِ الْمَوْسِيقِيَّةِ غَزِيلَةً بَاهِتَةً، وَغَرِطَهَا تَتَلَكَّظُ الْأَصْوَاتُ وَتُسْتَرْشِدُ. لِذَا تُرَكِّزُ مَاطُورَاتُ خَاصَّةٌ لِيُوجِبَ انْعِكَاسَاتُ الصَّوْتِ نَحْوَ جُمْهُورِ السَّمْعِينَ، كَمَا تُرَكِّزُ أُخْرَى، إِسْوَافَةً إِلَى السُّتَارِ، لِامْتِصَاصِ التَّرْجِعَاتِ الزَّائِلَةِ.

مَاطُورَاتُ عَاكِسَةٍ



السُّتَارَاتُ وَمَلَابِسُ النُّظَارَةِ وَاجْسَادُهُمْ تَمْتَصُّ الصَّوْتِ فَتَقْصِبُ الْفَرْدَانِ وَالْجَمْعِ.



غُرْفَةُ لَا صَدْوَةٍ

الْمَاطُورَاتُ الْمَاضِيَّةُ لِلصَّوْتِ فِي مَقْبَلِ وَجْهَاتِ الْأَنْفِ الْهَوَائِيَّةِ الْأَصْدَوِيَّةِ تُخَفِّضُ تَدْوَاةَ الصَّوْتِ وَتَرْجِعَاتِهِ. وَهَذَا يُمْكِّنُ الْعُلَمَاءَ مِنْ قِيَاسِ الضَّجِجِ الَّذِي تُؤَلِّدُهُ مَرْوَحَةُ الْهَائِرَةِ الدَّائِرَةِ بِدَقِّهِ.

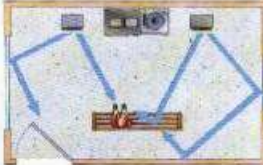
امْتِصَاصُ الصَّوْتِ

السُّطُوحُ الرَّخْوَةُ الْفَرِيَّةُ تَمْتَصُّ طَاقَةَ الصَّوْتِ كَمَا يَمْتَصُّ الرُّبْلُ طَاقَةَ كُرَّةٍ تَطْبُوشُهُ. فِي هَذِهِ الْحِجْرَةِ، الْحِجْرَةِ وَالسُّتَارِ وَالْأَرِيكَ وَالْمِثْنَةِ، جَمِيعُهَا، تَمْتَصُّ الْعَاقَةَ الصَّوْتِيَّةَ فَلَا تَرْتَدُّ أَصْدَاءُ.



انْعِكَاسُ الصَّوْتِ

تَمْتَصُّ السُّطُوحُ الضَّلْبَةُ الْمَلِيسَةُ طَاقَةَ الصَّوْتِ كَمَا تَرْتَدُّ قُرَّةٌ عَنْ جِدَارٍ خُرْسَانِيٍّ. فِي هَذِهِ الْحِجْرَةِ يَرْتَدُّ الصَّوْتُ، الَّذِي يَنْتَشِرُ الْبَهْجَانِ الْخُرْسَانِيَّةُ، عَنْ أَرْضِيَّةِ الْغُرْفَةِ وَجِدَارِهَا كَمَا عَنْ الْمَقْعَدِ الْخَشَبِيِّ.



الصُّحُونُ الصَّوْتِيَّةُ (الْعَاكِسَةُ)

تُسْتَعْمَلُ صُّحُونُ مَكَافِيَّةِ الْمُنْقَلَعِ لِجَمِيعِ الصَّوْتِ وَتَرْكِيْزِهِ. فَالشَّكْلُ الْحَاصِلُ لِلصَّوْنِ الصَّوْتِيَّ يَعْكُسُ الصَّوْتِ الْأَنِيَّ بِنَوَاجِيْهِ مُبَاشَرَةً وَيَرْكُزُهُ نَحْوَ الْمِيْكَرُوْفُونِ الْمُنْتَبِ فِي وَسْطِهِ. وَهَكَذَا يَنْفِطِلُ الْمِيْكَرُوْفُونُ طَاقَةَ صَوْتِيَّةً أَكْبَرَ، فَيُمْكِنُ بِهِ مِثْلًا تَسْجِيلُ الْأَصْوَاتِ الْخَفِيفَةِ مُسَوًى الشَّدْوِ كَتَغْرِيدِ بَعْضِ الطَّيُورِ.

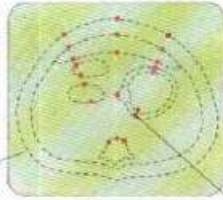


الضّوء والضّوء

التصوير بالضّوء فوق السّمعيّ

تستلّ أصداء الطّورت فوق السّمعيّ كمنسلة من النّقط المتناوبة الضّوء تتأّ لشدة الضّدى المتستقلّ. هذه الصّورة الجيني في رّجيم أمّه شكّلت حاسوباً من مجموعة تقريسات.

صورة بالأمواف فوق السّمعيّة تؤلّفها التقريسات.



الأطراف

الجدار البطني

الغوب

إشارات صفويّة



تحديد المواقع بالضّدى

تستخدم الدّلائل تردّدات فوق سمعيّة للتواصل فيما بينها ولتحديد مواقع أسراب السّمك والعواقي تحت الماء. فهي تصدر طبقات صوتيّة عالية تردّد أصدائها عن الأجسام التي تتعرّضها ومما يمكن الدّلائل من تحديد حجم وتبعد تلك الأجسام في الماء حولها. وهذا النظام عظيم الفائدة وخاصّة في الكشف عن مفرسات ككلاّب البحر (أي أسماك القرش) الخطيرة.

تستخدّم الطّفك الصوتيّة من عضو خاصّ في راس الدّلفين.

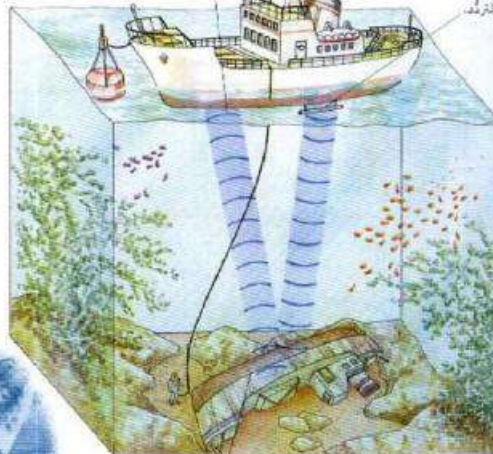


الصوت فوق السّمعيّ

الأمواف الصوتيّة التي يتوقّد تردّداتها ٢٠ ألف هرتز لا تسمعها الأذن البشريّة؛ والصوت الناتج عنها أو عن تردّدات أكبر منها هو صوت فوق السّمعيّ. وتستخدم الأموات فوق السّمعيّة في الطّب لأنّ أمواتها، بخلاف الأموة السّميّة، لا تلتفّ الأنسجة البشريّة. يرسل المرفاس إلى داخل الجسم أمواتاً فوق سمعيّة تنعكس عن الأعضاء المختلفة، وينتقل انعكاساتها فيرّضها صورة على شاشته.

يستخدّم غشّ الخنك من الوقت الذي يستغرقه صدى الأمواف الصوتيّة المنعكسة عنه ليؤدّد إلى الشّقيّة.

يرسل المونارة الشّكّ تحت صاب السّقيّة، إلى أصافي الماء، أمواتاً صوتيّة عالية التردّد.



يعكس خطاطم الشّقيّة الصوت أسماك.

السّير بالضّدى

وّر كارثة التّشيك عام ١٩١٢، حين

أعطلت الشّقيّة بجبل جليديّ في منقريها الجكّز، قاذ العالم الفرنسي، بول لانجر، مشاريع أبحاث لتطوير السّونار. تستخدم جهاز السّونار أمواتاً فوق سمعيّة لتحديد مواقع جبال الجليد وأسراب السّمك وشطام الشّمس أو الغواصات، ولتسّير أعماق البحار أيضاً. يرسل تضادب صوتيّة في اليّ، ويؤدّد الأصداء المرتدة عن أيّ شيء تحت الماء. ويقاس الفارق الزمنيّ بين إرسال الشّقيّة وأصغال حذاها، يمكن احتساب عمق الشّقيّة أو يبعد عن الشّقيّة.

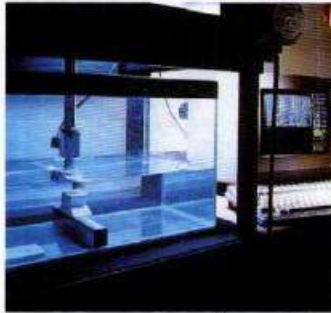
اختبار لا إنلاني

السّقمات الشّهية في الطّائرات يجب أن تكون حاليّة من أيّ خلل كاي. فالشقوق الداخليّة الدقيّة، في مفرم منها، قد تشعّ فينقل أداؤه أثناء الطيران. لذا تختبر هذه السّقمات اختباراً لا إنلانيّ تستخدم الصوت فوق السّمعيّ لاكتشاف أيّ خلل دون إلحاق الشّور بالسّقم ذاته. فالنضات فوق السّميّة المنعكسة عن مثل هذه الشّقوق، إن وُجدت، تظهر في الشّور فوق السّميّة على الشاشة.



صورة على الشّاشة

هذه الصّورة لخطاط سفينة تحت الماء، تكوّنت بقرّس (منع) أصداء الأصداء الواردة؛ وتؤدّجياً ارتسنت أساطر الأصداء صورة على شاشة الحاسوب.



يؤدّد المقوم المعدنيّ في الماء الذي يعمل كوسيط مؤصل للصوت.

تزيد من المعلومات انظر

الضّوء والضّوء ص ١٧٧
قياس الضّوء ص ١٨٠
إحداث الضّوء وسامعه ص ١٨٢
المونارات ص ٣٣٤

الأصوات الموسيقية

الآلات الموسيقية جميعها تعمل بذبذبة الهواء؛ فالعازفة أو العازف يتحكم بتردد الذبذبات وسعتها ليعزف الألحان والإيقاعات. أما جرس (أي نوعية صوت) الآلة المُميّز فيعتمد على كيفية ذبذبة الهواء. يُنفخ العازف آلة النفخ الموسيقية إما من خلال فتحة أو عبر لسان ريشي؛ فالهواء داخل الناي (وهي لا تحوي لساناً) يتذبذب ببساطة مُصدراً صوتاً رخيماً نقيّاً. أما في مزمار القرب فالهواء المنفوخ عبر السينة أنابيب يتذبذب بنسب مُعقّدة مُصدراً صوتاً غنياً أجشّ. وتُعرّف جميع الآلات الصوتية (اللاكهربائية)، وترية أو نفخية أو نقرية بالإنباض أو بجِرّ القوس والنفخ والنقر.

عقدة موجية بطن موجي عقدة موجية

التوافقية الأساسية

التوافقية الثانية

التوافقية الثالثة

التوافقيات الوترية

التوافقيات هي الترددات المُختلفة التي يُمكن لِشيء أن يذبذب بها، فالوتر المشدود بين دعامين يستطيع التذبذب بحيث يتلاءم عدد مُثاني من الأطوال الموجية على امتداده. فالنوتة ذات الطول الموجي الأكثر هي الأساسية؛ والذبذبات الأخرى هي ذات أطوال موجية أقل وترددات أعلى. وتُعرف هذه السلسلة المتوالية من الترددات بالتوافقيات. ونسبة التوافقيات المُختلفة هي التي تُكسب الآلة الموسيقية صوتها المُميّز.

الأنابيب القصيرة تُصدر نغمات عالية الطبقة.

الأنابيب الجِزْمارية

يتذبذب عمود الهواء داخل الأنبوب مُتخللاً وتضاعفاً؛ وتُحدد حركة الهواء عند وسط العمود حيث العقدة الموجية. وتكون ذبذبة الهواء على اتصالها عند طرفي العمود حيث بطننا الموجية.

يتغير تردد الوتر بتغيير الطول.

يُمكن تقسيم الوتر بالضغط على الاعتاب (الأسنان).

السيّارة

كل وتر في الآلة الوترية يذبذب بتردده الطبيعي الخاص. ويُمكن زيادة تردّد الوتر إما بتقصير طوله أو بزيادة توتره أو باستخدام وتر أخف. وفي العديد من الآلات الوترية تتنقل ذبذبات الأوتار إلى جسم الآلة الأتوق - الذي يُعزّر برنينه الانعكاس وتضخّمها.



البيانو

تُذبّ أوتار البيانو المعدنية بمطارق تُشغّلها المفاتيح (أصابع العزف المُتحركة). ويستطيع العازف (أو العازفة) ضبط عدد مفاتيح ما ليعزف توليفات نغمية. بعض التوليفات غُلب سماعه وبعضها قد يكون نشاراً. ويسرّ العزف الناجح هو في مزج الأنغام في توليفات موسيقية متوافقة (هارمونية).

نظان موجيتان عند طرفي الأنبوب المفتوح حيث حركة الهواء القصوى.

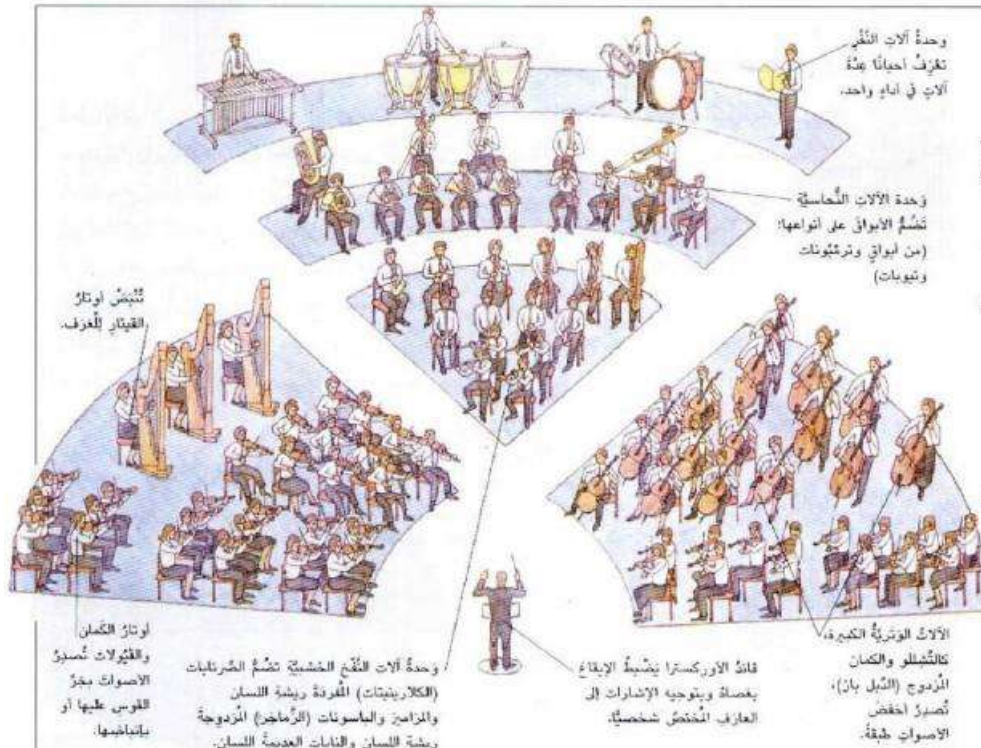
الهواء لا يتحرك عند عقدة موجية

الأنابيب الطويلة تُصدر نغمات خفيفة الطبقة.



البوق

يُذبذب عازف البوق شفتيه لإحداث الرنين في الهواء داخل البوق. ويستطيع عازف البوق إصدار نغمات مُختلفة بتغيير توتر شفتيه وفتح وغلق صمامات تُغيّر طول الأنبوب (وعنود الهواء فيه). أعمدة الهواء الطويلة أبداً ذبذبة من الأعمدة القصيرة وتُصدر نغمات أخفض طبقة. وتشدّد النفخ تُزكّع جهازة الصوت.

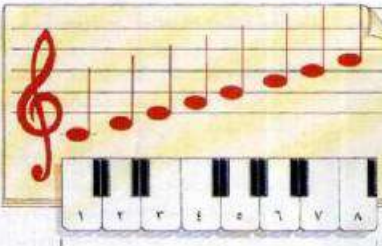


الحقبة الموسيقية (الأوركسترا)

إن توليف الأنغام المختلفة الطبقة من آلات وترية وآلات نفخ ونقر في الأوركسترا ينتج توليفاً خصباً من التوافقيات والجرس المتغير. وهو توليف مُحفظ ومُدروس بعناية - فكل مجموعة (أو وحدة) من الآلات لها دورها الخاص في أداء القطعة الموسيقية. والحقبة الموسيقية قد تُعرف بتعميم وبقوة بالكاد تُسمع، لكن عندما يُشارك أفراد الفرقة جميعهم في العزف عالياً، فإن مستوى الصوت قد يبلغ 100 ديسيبل.

السلم الموسيقي

السلم الموسيقي متوالية أنغام تتزايد ترددها تدريجياً بنسبة طبيعية غريبة. النغمة الأخيرة في أعلى السلم ذات تردد يعادل تماماً ضعف تردد النغمة الأولى في أسفل السلم. النغمتان اللتان تردداً إحداهما ضعف تردد الأخرى نقول إنهما يفصل بينهما جواث (ثمانية نغم).



جواث (ثمانية نغم)
٢٦٢ ٢٩٤ ٣٣٠ ٣٦٨ ٤١٠ ٤٥٤ ٤٩٦ ٥٤٠

كل نغمة في سلم موسيقي هي تردد صوتي معين.

الجلد المشدود يُصدر صوتاً عالي الطبقة؛ بينما يُصدر الجلد الرخو صوتاً خفيض الطبقة.

قرع الطبول

الخشخاش والابغاب المستطمان من آلات القُر، كالطبول، يُضربان على الموسيقى مراتها شاملاً. يهتز جلد الطبل بالقرع، ويجب ضبط القرع بالشدة اللازمة تماماً لتعطي الآلة تفتتت بالشكل الصحيح. الجلد المشدود أكثر يُعطي طبقة صوتية أعلى، كما التوتر الأشد يؤثر على مصدر نغمة أعلى.



لمزيد من المعلومات انظر

- الامتيازات ص ١٢٦
- قيام الصوت ص ١٨٠
- تجارة الصوت ص ١٨١
- إحداث الصوت وشماعه ص ١٨٢
- انعكاس الصوت وامتصاصه ص ١٨٤
- حقائق ومعلومات ص ٤١٢

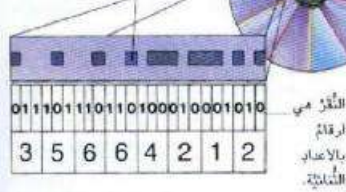


فيثاغورس

كان الفيلسوف والرياضي الإغريقي. فيثاغورس (٥٨٢ - ٥٠٠ ق.م.) يعتقد بإمكانية التعبير عن الجمال والأنغام عديداً. وقد عرفت العلاقة الرياضية بين طبقة الصوت وطول الوتر أو الأنبوب، أو حجم الخرس الذي يُصيرها. ووجد أن تقصير الوتر إلى نصفه يُضاعف تردده فبذلك أسس الأساسة ويزيد طبقة النغم جواثاً (ثمانية نغم).

تسجيل الصوت

تُسجل الأصوات على أسطوانة تشبه كنفقر دقيقة يمكن كشفها واستخلاصها بالليزر.



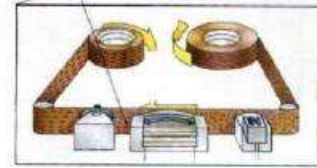
البيانات
بالأعداد
الرقمية

كما الكلمات المكتوبة على الورق تُقرأ مرارًا وتكرارًا، كذلك الأصوات يمكن تسجيلها واستعادتها مرةً بعد أخرى. التسجيلات الصوتية كلها تُخزن الأصوات باستنساخ تموجاتها. هنالك نوعان من التسجيل الصوتي: النظري والرقمي. في التسجيلات النظرية تُخزن أنماط الأمواج الصوتية كخط مُتموج يُحرز على أسطوانة، أو كأنماط مغناطيسية على شريط. أما التسجيلات الرقمية فتُحول فيها أنماط الأمواج الصوتية إلى أرقام تُوضع مواقع كافة النقاط على الموجة الصوتية قبل تسجيلها. وتُخزن هذه الأرقام كنقر دقيقة على أسطوانة مُدمجة أو كأنماط مغناطيسية على شريط سمعي رقمي، ثم يُعاد تحويلها إلى صوت بمعالج صغري رقمي.

التسجيل الرقمي

يُسجل الصوت نقرًا دقيقة تُكسب على سطح أسطوانة مُدمجة مُستوية. هذه النقر هي أرقام بالأعداد الثنائية، فكل منها يُمثل الموجة الصوتية في لحظة معينة. عند تدوير الأسطوانة، تُنتج حزمة المؤبرة سطوحها، وإذا تبيّن الحزمة على جزء مُسطح منها تنعكس الحزمة نحو مكشاف ضوئي، يُحوّل الضوء إلى نبضات كهربائية؛ لكن إذا وقعت الحزمة على نُقرة، فإنها تنعكس بعيدًا.

يُعدّ راسم التسجيل بالإشارات الكهربائية من الميكروفون، فترسّد تداخله المغناطيسي الجسيمات في نمط شعاع.



يمكن تسجيل الأمواج الصوتية كسلسلة رقمية؛ كل رقم يُحدّد نُقرة الموجة الصوتية في لحظة معينة.

التسجيل الشريطي

شريط التسجيل داخل الحافظة (الكاسيت) يُغطى بطبقة أكسيد نحوي فُرِزات مغناطيسية. ففي شريط غُفل تُشدّ الجسيمات المغناطيسية عشوائيًا، لكنها بعد تسجيل الصوت تتحدّ لتُطابق يتوافق مع الصوت المُسجل.

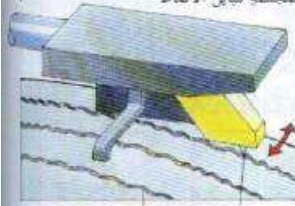
ستوديو التسجيل

تجري التسجيلات بنزاح (توليف) الأصوات من الآلات المختلفة والشعنين، وليس من الضروري تسجيل كل شيء دفعة واحدة - إذ يستطيع مُهندس الصوت إضافة الأصوات واحدًا فوق الآخر. فهو يُوجّه عملية المزج بحريك مقاليذ إنزلاقية على نُضد التوليف.



الأسطوانات

تُعدّ إبرة مؤبرة الأسطوانات (الفونوغراف) أثناء مسيرها في حُرّ الأسطوانة تبتلّ لتُسطح الأمواج الصوتية المُسجلة عليها. وهذه الاهتزازات تُسبب إشارات كهربائية في رأس اللاقط. في الأسطوانات المُجسّمة تبتلّ الأنماط قليلًا على جانبي الحُرّ فتُسجّل الأصوات المُختلفة من البجارتين الأيمن والأيسر (مُجسّمة).



تُشغّل إبرة المؤبرة في الحُرّ.

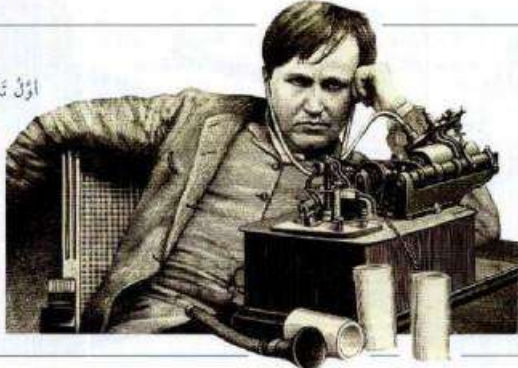
الحُرّ ملوّن ١٠٠ هرتز وأكثر

لمزيد من المعلومات انظر

- أشباه الفلزّات ص ٣٩
- المغناطيسية ص ١٥٤
- الكهرباء المغناطيسية ص ١٥٦
- الأصوات الإلكترونية ص ١٨٩

توماس إديسون

أوّل تسجيل صوتي كان عام ١٨٧٧، أحرّاه توماس إديسون (١٨٤٧-١٩٣١) لكلمات إحدى أناشيد الأطفال سجّلها بصوته على فونوغرافه. وقد أُجري هذا التسجيل بخدش حُرّ في أسطوانة شمعية. ولم يكن فونوغراف إديسون يعمل كهربائيًا، بل اعتمد فقط على الاهتزازات الميكانيكية للإبرة في تسجيل الأصوات واستعادتها.



الأصوات الإلكترونية

جميع الأصوات المعروفة، بما فيها الصوت البشري، يمكن إحداثها إلكترونياً بتقنيات الأصوات الرقمية. وتستطيع الآلات الإلكترونية أيضاً تخليق أصوات جديدة بالكامل. فالآلات الصوتية يمكن أن يستبدل بها أصوات مُحَلَقَة أو عِيَنَات صوتية تُعَرَفُ إقبالاً أو إدباراً أو بطبقة مختلفة أو يمكن معالجتها حاسوبياً بأساليب متنوعة. كما يمكن أيضاً إضافة الأصداء والترجييعات إلى الأصوات إلكترونياً. والواقع إنه من الممكن لشخص يعمل بمفرده على لوحة مفاتيح وحاسوب، في غرفة صغيرة، أن يُخَلِّقَ أصوات أوركسترا بكاملها.



المؤثرات الخاصة

يتم تأليف الموسيقى الإلكترونية والتأثيرات المرافقة، للإذاعة والتلفزة، في مشغل راديو فون. في بدايات البث الإذاعي، كانت أصوات الرُخْد مثلاً، تُنتج بهززة صفاة معدنية كبيرة، وأصوات وقع حواف الخيل بالقُر على قشور جوز الهند. أما اليوم، فيمكن تخليق هذه الأصوات إلكترونياً.



الأصوات المؤلفة

المؤلفة آلة موسيقية تُخَلِّقُ الأصوات إلكترونياً. المؤلفة التي صممها المهندس الأمريكي روبرت مونغ في الخمسينات، كانت تعرف بقمة واجدة في كل مرة، أما المؤلفات الرقمية الحديثة فإمكانها إنتاج ترتيبات مُعَقَّدة جداً من الأصوات. فالبروفيسور ستيفن فونتك، الذي لا يستطيع التكلم، يتواصل مع الناس مُستخدِماً حاسوباً يُخَلِّقُ الكلمات.



لُدْخُلُ الكلمات إلى الحاسوب عبر لوحة المفاتيح - فَيُخَلِّقُ بها بصوت مؤلف.



البيئة الرقمية للآلات

الموسيقى (منظمة بيدي)

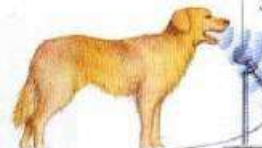
هذه المنظمة الرقمية بين الآلات الموسيقية تُمكن الحاسوب من استشارة الآلات المختلفة، كلوحات المفاتيح ومكبات الطبول، إلى العمل كصوت الأصوات معاً أو على التوالي. وهذا يعني أن المؤلف الموسيقي، باستخدام هذه المنظمة، يستطيع وضع مؤسقى الأفلام السينمائية والتلفزيونية والأغاني الشعبية - دون حاجة إلى الاستعانة بخوفق موسيقي أو أوركسترا.

الجيتار الكهربائي

الصوت الذي يُحْدِثُ الجيتار الكهربائي يشابه صوتاً بشياً، لكنه بالكهرباء يُعَرَّضُ ويُضَخَّم. فإنباس الأوتار المعدنية يهزها، وتنتج هذه البدببات إلى إشارات كهربائية صغيرة في اللافتات تحت الأوتار. وهذه البدببات بدورها تُضَخَّم وتعالج ليُخَلِّقَ صوت الجيتار واضحاً أو ضبابياً، غدياً ناعماً أو أجش خشناً.

اختيار النماذج

يُخَلِّقُ نمطي النماذج الأصوات الطبيعية ويختبرها رقمياً. وبعد الاستعانة، يمكن تبديل الأرقام لتغيير ترددات الصوت الأصلي وبالتالي طبعته. وهكذا يستطيع نمطي النماذج تركيب سُلم موسيقي حتى من صوت كلب يتبع.



تُخَلِّقُ الأصوات رقمياً في نمطي النماذج.

يُستخدَمُ الصوت بواسطة لوحة المفاتيح.



لمزيد من المعلومات انظر

- الحواسيب من ١٧٣
- قياس الصوت من ١٨٠
- انعكاس الصوت وامتصاصه من ١٨٤
- الأصوات الموسيقية من ١٨٦
- تسجيل الصوت من ١٨٨

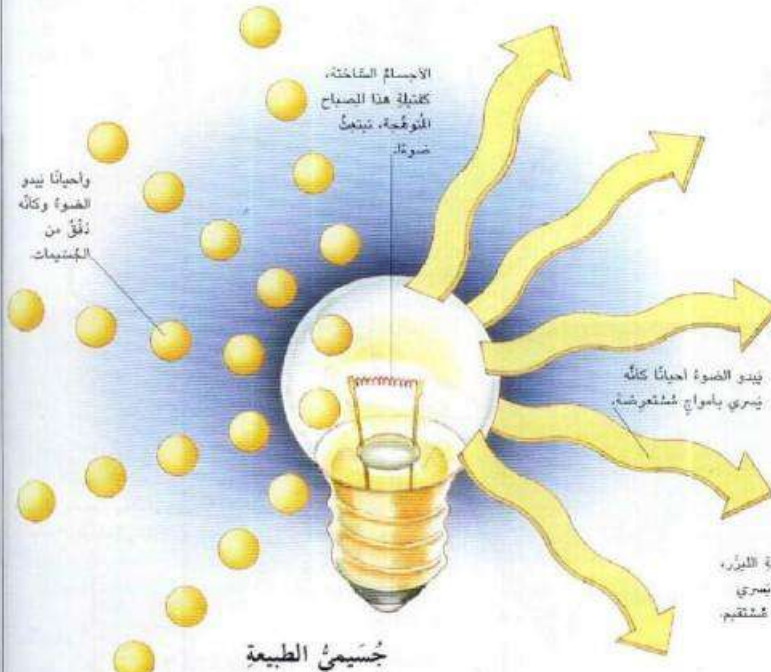
الضوء

ما هو الضوء؟ إنه شيء نراه ونُفِئِدُ منه يوميًا، لكنّه قلّما يُشغِلُ تفكيرنا. وهو شكلٌ من أشكال الطاقة؛ فطاقة الشمس هي مصدرُ القدرة لمُختلف الكائنات الحيّة على الأرض. يسري الضوء بسرعة فائقة جدًّا؛ فما أن تفتح مقلاد المصباح الكهربائي حتى يُعْمُرُ الضوء المكان، إذ يسري الضوء بسرعة ٣٠٠٠٠٠٠ كيلومتر في الثانية؛ وهي السرعةُ الحديثةُ القصوى في الكون، ولا شيء يستطيع تجاوزها. أحيانًا يظهرُ الضوء كأنّه ذو طبيعةٍ موجيّة؛ لكنّه، بخلاف أمواج الصوت والماء، يتّقلّب في الفراغ أيضًا؛ وأحيانًا يبدو الضوء وكأنّه دَفَقٌ من الجسيمات. ينبعثُ الضوء عادةً من الأجسام الساخنة - كالشمس والنّهب، لكن يُمكن توليده بطرق أخرى أيضًا. فالكهرباء تُنتجُ الضوء وكذلك بعض التفاعلات الكيميائية - كتلك التي تحدث في الحُباب فتُجعلها توهجُ في الظلمة.



الطاقة الضوئية

يُمكنك تحسُّن الطاقة الضوئية وأنت تتشمس. فضاء الشمس يُلقي جُسمك ويحدث في جلدك تفاعلات كيميائية تنقعه وتُفحّحه. إذ كمية الضوء الساقط على متر مُربع واحد من سطح الأرض يُمكنها تشغيل عشرة مصابيح كهربائية. ومُتعلقات القدرة الشمسية تُسخّر هذه الطاقة باستخدام مرآيا لتركيز أشعة الشمس في مُستقبل مركزي يُحوّل الماء إلى بخار؛ وهذا بدوره يُستخدم في توليد الكهرباء.



جُسمي الطبيعة أم موجيها؟

اعتقد إسحاق نيوتن (١٦٤٢-١٧٢٧) أنّ الضوء يتألّف من جسيمات بجهريّة تشبه كُرّات البليارد الدقيقة. فيما اقترح الرياضيّ الهولندي، كريستيان هيجنز (١٦٢٩-١٦٩٥) أنّ الضوء حركةٌ ناتجةٌ كأموّج الصوت أو الماء. أمّا نظرية الكم الحديثة فتُعلّلُ خواصّ الضوء الموجيّة، في بعض الحالات، وخواصه الجُسميّة في حالات أخرى بطبيعته المُزدوجة.



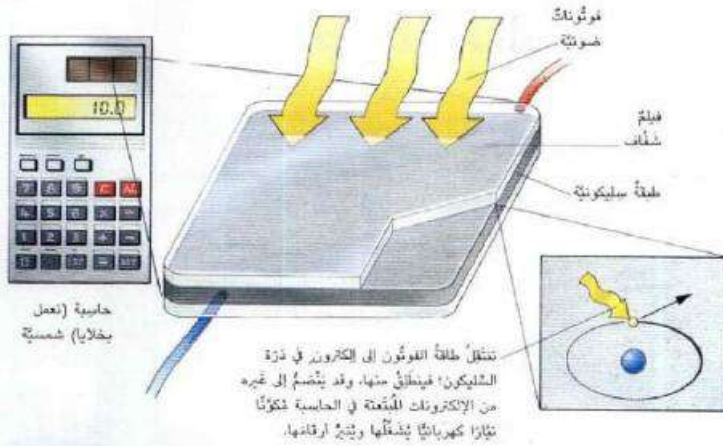
الانعكاس والانكسار

يسري الضوء في الفراغ بخط مُستقيم، لكنّه يَنحرف، مُغيّرًا إتجاهه، عندما يتقلّب من وسطٍ شفافٍ إلى آخر. بعض السطوح، كالمرآيا، يَكمّلُ الضوء كما ترتد كُرّة من سطح صلب. أمّا المواد الأخرى، كالماء والزجاج، فتُكسِرُ الحزم الضوئية، تُكثّفُ سرعتها وتُغيّرُ إتجاهها قليلًا، عند انتقالها إليها من الهواء.

تُكسِرُ حُرمة الليزر عند انتقالها كُنته زجاجيّة، فيَنحرف مسارها عند انتقالها من الهواء إلى الزجاج.

الظاهرة الكهرضوئية

أشعة الضوء الشافطة على فلز، ذي خاصية كهرضوئية، تبتعث بعض الإلكترونات من ذرات ذلك الفلز. وتستخدم هذه الظاهرة الكهرضوئية في الخلايا الشمسية التي تُبد الحاسبة الإلكترونية الشمسية بكمبراء تولدها من الضوء. إن زيادة شدة الضوء لا تزيد سرعة الإلكترونات المُبتعثَة، بل تزيد عددها. وذلك يُمكن تعليله فقط باعتبار الضوء ورمًا صغيرة من الطاقة الضوئية تدعى فوتونات. فعندما يضرب الفوتون ذرة تتقبل طاقته إلى أحد إلكترونات الذرة فينبطل، متغًا منها. وبإزدياد الفوتونات تزداد الإلكترونات المُبتعثَة (المنطلقة) من الذرة.



تنتقل طاقة الفوتون إلى إلكترون في ذرة الشليكون فينبطل منها، وقد يتضم إلى غيره من الإلكترونات المُبتعثَة في الحاسبة فتكونًا نمازًا كهربائيًا يندفعها ويثير أرقامها.

الحيود والتداخل

إذا غيرت حُرمة الضوء شدة حُرمة فلزها تحرف قليلاً عند حاجبه وتنتشر. وكلما أزداد نصيب الشب، يتبع الانتشار، ويُعرف هذا بالحيود (أو الانعراج). يُمكنك مشاهدة هذه الظاهرة إذا حُررت (صَلَّك) عَيْنك ناظرًا إلى مصابيح الشارع عبر أهداب أصفالك. إذا تراكت حُرمانًا مُتفرجانًا فالنقط الذي تُكوّنانه لا يُمكن تعليله إلا باعتبار الضوء أمواجًا من دُزى وتكون. فحيث تتلاقى (وتتطابق) دُزوات (أو بُلجان)، تظهر بقعة نيرة، أما حيث يلتقي بطن مع قُوة فإنهما يلغيان واجدهما الآخر، فتظهر بقعة مظلمة. ويُعرف هذا بالتداخل.



سرعة الضوء

يسري الضوء بسرعة فائقة جدًا بحيث لا يُمكن قياس زمن أنقاله بأي ماعة عادته. لكن الفيزيائي الفرنسي، أزمان إيبوليت فيزو (١٨١٩-١٨٩٦)، حقق قياسًا عمليًا لسرعة الضوء عام ١٨٤٩. فقد أرسل حُرمة ضوئية عبر أسنان دولاب مُسنن تحو برآ على بُعد ٩ كم، وشرع دوران الدولاب حتى أمكن مشاهدة حُرمة الضوء المتعكسة غير فُجوات الأسنان دون انقطاع. فأدرك فيزو أن الضوء قد سَرى نحو الجرة وعاد منها في الوقت الذي استدار فيه الدولاب سبًا واحدة.

يُدوم الفولان المُسنن بسرعة فائقة بحيث إن حُرمة الضوء المنطلقة نحو الجرة من حُرمة بين سبتي تعود غير المنجوة التالية.



نظرية الكم

الفيزيائي الألماني، ماكس بلانك (١٨٥٨-١٩٤٧)، كان أول من أَرى أن الضوء ليس موجي الطبيعة فقط ولا جُسيم الطبيعة فقط، بل إن له خصائص الطبيعة. وقد وسع ألبرت أينشتين هذه النظرية فيما بعد - مُعتبرًا انعكاس الضوء وانكساره وانعراج، مظهرًا لطبيعته الموجية بترددات وأطوال موجية، كأموح الضوٲ. أما ظاهرة امتصاص الذرات وامتصاصها للضوء فمظهر لكون الضوء ذفًا من الجسيمات تُعرف بالفوتونات؛ كل منها يحمل كمية معينة من الطاقة. وهذا هو مُجمل نظرية الكم.



عندما يعود الإلكترون المُستثار ثانية إلى لستوة الطلق الأصلي، يُنبعث فوتون من الضوء.

لمزيد من المعلومات انظر

- مصادر الطاقة ص ١٣٤
- الضوٲ ص ١٧٨
- الطيف الكهرمغناطيسي ص ١٩٢
- مصادر الضوء ص ١٩٣
- الانعكاس ص ١٩٤
- الانكسار ص ١٩٦
- الضوء والمادة ص ٢٠٠

الطِّيفُ الكَهْرِمَغْنَطِيسِيّ

كما ينتقل الضَّوُّءُ أمواجًا، كذلك أشكال الطاقة الأخرى بما فيها الأمواج الراديويَّة والصُّعْرِيَّة (الميكرونيَّة) وفوق البنفسجيَّة؛ وهي كُلُّها أمواجٌ كهْرِمَغْنَطِيسِيَّةٌ تُؤَلَّفُ في مُجْمَلِها ما يُدعى الطِّيفُ الكَهْرِمَغْنَطِيسِيّ. إنَّ ألوانَ قَوْسِ قَرَحٍ هي الجزء الوحيدُ المرئيُّ في هذا الطيف، فكلُّ الأمواج الأخرى غيرُ مرئيَّة. إنَّ جميعَ هذه الأمواج تُسري بِسرعةِ الضَّوِّءِ، لكنَّ كُلَّ مجموعةٍ منها لها أطوالٌ موجيَّةٌ مختلفةٌ، وتحملُ كمِّيَّاتٍ مُتبايئةً من الطاقة. فالأمواجُ دُونَ الحمراء والأمواجُ الصُّعْرِيَّة والراديويَّة أطولُ أمواجًا من الضَّوِّءِ المرئيِّ وتحملُ طاقةً أَقلَّ منه. أمَّا الأشيعةُ فوق البنفسجيَّة والأشعةُ السَّيْنِيَّةُ وأشعةُ جاما فأطوالُها الموجيَّة أَقصرُ من الضَّوِّءِ المرئيِّ وتحملُ طاقةً أَكثَرَ منه.

أشعةُ جاما

أشعةُ جاما شديدةُ الاختراقية وهي تحملُ كمِّيَّاتٍ كبيرةً من الطاقة بحيثُ تُثَلِّثُ الخلايا الحيَّة إذا مرَّت عبرَها. تُنتجُ أشعةُ جاما من توى الذرَّات الإشعاعيَّة في التفاعلات والانفجارات النوويَّة.



الأشعةُ السَّيْنِيَّةُ (أشعةُ إكس)

الأشعةُ السَّيْنِيَّةُ فيها من الطاقة ما يَجْعَلُها تخترقُ طبقةً سميكةً من المادة - بما فيها الجسمُ البشري - وفي صورةٍ شعاعيَّةٍ تظهرُ أجزاءُ الجسمِ الكثيفةً ظلًّا.



الأمواجُ فوق البنفسجيَّة

يحتوي ضوءُ الشَّمْسِ أشيعةً فوق بنفسجيَّة. والكمِّيَّاتُ القليلةُ من هذه الأشعةُ مُفيدَةٌ لنا، لكنَّ الكمِّيَّاتُ الكبيرةَ منها قد تؤذي عُيوننا، وتُسبِّبُ حُرْمَانَ الجلد. وهذه الأمواجُ هي التي تُسبِّبُ الجلدَ وتكسيُّ شُعْرَةَ برونزيَّة.



الأمواجُ دُونَ الحمراء

تُنتجُ جميعُ الأجسامِ الدافئةُ أشيعةً دُونَ الحمراء. وتُستخدَمُ هذه الأشيعةُ في أَلْبَاطِ صُور فوتوغرافيَّةٍ خاصَّة، تُدعى صُورًا حراريَّة، يُبَيِّنُ كُلُّ لونٍ فيها درجةَ حرارةٍ جلدِيَّةٍ مُختلفةٍ تتراوح بين الأصفر (أحماها) والأزرق (أبردُها).

الشَّمْسُ مصدرٌ للأمواج الكَهْرِمَغْنَطِيسِيَّة.



الأمواجُ الراديويَّة

تتراوحُ الأطوالُ الموجيَّةُ للأمواج الراديويَّة المُستخدَمةُ في البَثِّ الإذاعي والتلفزيوني بين مئات الأمتار وبضع عشرات من السَّيْمَتِرات. وهناك علاقةٌ وثيقةٌ بين حجمِ الهوائي اللازم لالتقاط الإشارات الراديويَّة (اللايلكَّة) وبين الطولِ الموجيِّ.



الأمواجُ الصُّعْرِيَّة

الأمواجُ الصُّعْرِيَّة أَقصرُ الأمواج الراديويَّة، وهي تُستخدَمُ في إرسالِ إشاراتِ الرادار. بعضُ الأمواج الصُّعْرِيَّة هو تَرْدُدُ مُستاءٍ لتَرْدُدِ جُزَيئات الماء، فيمكنُ استخدَامُ هذه الأمواج في إضاحِ الطعام الرُّقْب، إذ تتحوَّلُ طاقتها إلى حرارةٍ بتذبذبِ جُزَيئات الماء.

جيمس كلارك ماكسويل

وضعَ الفيزيائي الإسكتلندي، جيمس كلارك ماكسويل (١٨٣١-١٨٧٩)، مُعادلاتٍ في الكهرباء والمغناطيسيَّة تُفسِّرُ ظواهرَ الأمواج الكَهْرِمَغْنَطِيسِيَّة قبل اكتشافها. فبعدَ حوالي ١٥ عامًا من نُشرِ تلك المُعادلات استطاع هنريخ هرتز إنتاجَ الأمواج الراديويَّة (اللايلكَّة) وتعرُّفها لِلْمَرَّةِ الأولى.



لمزيد من المعلومات انظر

- النشاط الإشعاعي (الفاعلة الإشعاعيَّة) ص ٢٦
- البسورات ص ٣٠
- الراديو ص ١٦٤
- التلفزيون ص ١٦٦
- حقائق ومعلومات ص ٤١٢

مَصَادِرُ الضَّوْء



صَمْعَة إِدِسُون

صنعت الصمعة الأمريكي، توماس إديسون (١٨٤٧-١٩٣١)، أول صمعة كهربائية غلافية عام ١٨٧٩. فقد مرّر تياراً كهربائياً عبر فتيلة كربونية بداخلها، لإحماؤها، فتوهجت بوضوح لا يت. وتحوّل الصمعات الحديثة مثالاً من التنجستن تشحن إلى درجة تقارب ٣٠٠٠° س.



المُظْلِف (البيكترومتر)

المُظْلِف (البيكترومتر) يُعرف اتجاه ألوان الضوء المُختلِفة بكميّات مُتفاوتة، وبذلك يُحلّل الموضع الضوئي إلى طيف، ويُستخدم المُظْلِف (مقياس الطيف) توشوراً يُقرق الضوء، من مُصدر ضوئي، إلى طيف، ويُحدّد أطوال الضوء الموجية في الطيف ماهية العناصر المُتواجدة في المُصدر.

الدَّايودات الضَّوئية يُمكنها إنتاج الضوء الأحمر والبرتقالي والأصفر والأخضر.

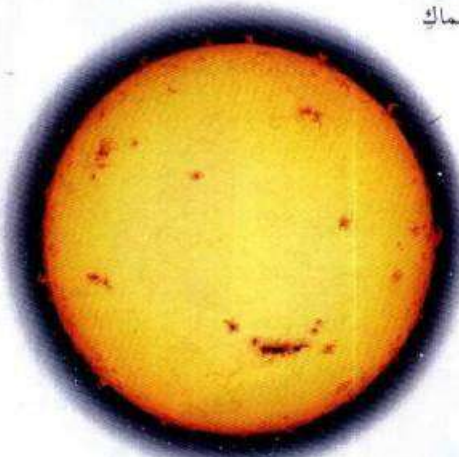


نُستخدم الدَّايودات الضَّوئية أحياناً في أطر عرض الحاسبات وشبكات التقم والشاشات الرقمية.

الدَّايودات الضَّوئية

يحوّل الكثير من الألبطة الحديثة العاليّة الأمانة أطر عرض من الدَّايودات الضَّوئية. وهذه تحوّل الطاقة الكهربائية إلى طاقة ضوئية - فتنبعث ضوءاً عند مرور تيارٍ غيرِها. وهذه الدَّايودات صغيرة الحجم، تسهلها تياراً قليلاً جداً، وتُدوم طويلاً بالمُقارنة مع الصمعات ذات الفتائل.

لِزِيْد مِنْ تَعْلُومَاتِ الظُّر
الغازات النبيلة من ٤٨
التفاعلات الكيميائية من ٥٢
موارد الكهرباء من ١٦٠
الألوان من ٢٠٢



الطِّيفُ الشَّمْسيّ

تبلغ درجة حرارة سطح الشمس ٥٥٠٠° س، وينبثق جميع ألوان الطيف المرئي على هذه الموجة. لكنّ الذرات في الطبقات الخارجية الباردة من جو الشمس تمتص ترددات معينة من الضوء المرئي - ممّا يحدث خطوطاً مظلمة في الطيف الشمسي تُعرف بخطوط فراونهوفر.

تُنتج الغازات المختلفة أضواءً مُختلِفة الألوان، فالهيدروجين مثلاً، يُنتج دانتاً ضوءاً أحمر.



أضواء النيون

الأنبوب الزجاجي المملوء بالغاز يُصدر ضوءاً عندما يسري خلاله تيار كهربائي. ويحدث ذلك ليس لأن الغاز ساخن، بل لأنّ إلكترونات الغاز تُمتلئ طاقة تفقدّها لاحقاً بأنواعها ضوءاً.



غوستاف كيرشوف

الفيزيائي الألماني، غوستاف كيرشوف (١٨٢٤-١٨٨٧)، درس الأطياف الضوئية بقطيب (بيكترومتر) طوّره بمُساعدة الكيميائي روبرت بزنر. وقد لاحظ أنّ الذرات والجزيئات المنفردة تنبثق ألواناً مُعيّنة فقط عند تسخينها. وبذلك أدرك أنّ كلّ عنصر يُنتج طيفاً مُتميّزاً من الخطوط المُتميزة يُمكن تحديد هويته به.

الانعكاس

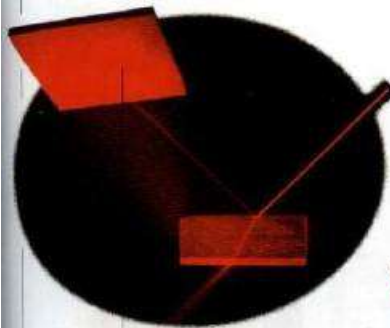
نرى بعض الأشياء لأنها مُضيئة بذاتها - كالشمس أو صَمَجَة التور؛ أما الأجسام غير المُضيئة فنراها بالضوء المُنعكس، أي بأشعة الضوء المُرتدة عنها. فنحن نرى القمر لأنه يَعمُكس ضوء الشمس. الغازات، على العموم، غير مُرتِّبة لأنها، برقة قواها المُفرطة، لا تستطيع من الضوء ما يكفي لرؤيتها؛ أما السوائل والجوامد فنرى بوضوح. يعتمد مظهر الجسم المرئي على كمية الضوء التي يَعمُكسها وعلى نَسْجَة سَطْحِه؛ فالسَطْح الأبيض الملبس مثلاً، يَعمُكس التور أكثر من سطح داكن خشن. أما السطح الذي لا يَعمُكس أي ضوء فيبدو أسود.

صورة الجسم في المرآة المستوية مقلوبة يمين يسار، وهنا يعني أن جانب الجسم الأيمن يصبح الجانب الأيسر للصورة.

الصورة المرآتية

هل لاحظت أن بُعد صورة الجسم في المرآة المُستوية (المسطحة) خلفها مُساوٍ لبُعد الجسم أمامها؟ إن هذه الصورة ليست صورة حقيقية؛ فالواقع أن مُصدر الضوء ليس من خلف المرآة، بل هو ضوء يَعمُكس من سطحها إلى أعيننا كأنه أت من جسم في موقع الصورة تماماً. لذا نسمي مثل هذه الصورة صورة مُقدِّرية.

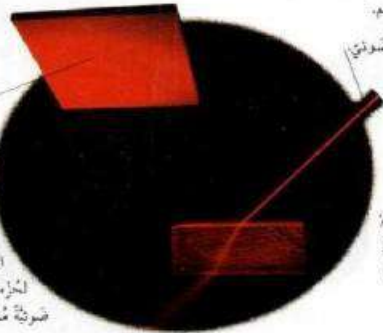
حجم الصورة المُقدِّرية في المرآة المُستوية مماثل تماماً لحجم الجسم.



مُصدر ضوءي

انعكاس مرآوي

الضوء يَعمُكس من السطح المُستوي بزوايا مُختلفة. فالانعكاس المرآوي للزوايا يكون بقعة واحدة على الشاشة.



صورة مُعكسة مُصدر ضوءي

انعكاس مرآوي

انعكاس إنبشاري

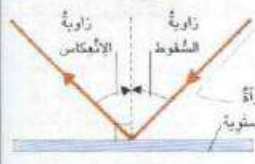
الانعكاس الانبشاري

السطح الخشن يَعمُكس الضوء مُشتتاً - أي مُشتتاً في جميع الاتجاهات. فالانعكاس الانبشاري للزوايا يُنتج رقعة مُتوزعة على الشاشة.



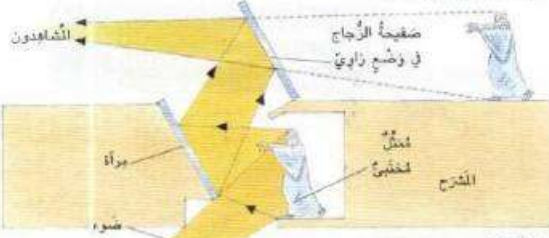
هندريك لورنتز

استخدم الفيزيائي الهولندي، هندريك لورنتز (١٨٥٣-١٩٢٣)، نظرية جيمس كلارك ماكسويل عن الأمواج الكهرومغناطيسية لشرح كيفية انعكاس الضوء. فارتأى أن الإلكترونات تمتص الطاقة الضوئية ثم تبعثها ثانية بزوايا جديدة. وتؤكد نظرية لورنتز هذه قانون الانعكاس الذي ينص على أن زاوية الانعكاس تساوي زاوية السقوط (أو الزوود).



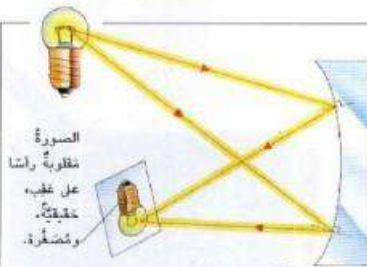
مرايا مُزدوجة الاتجاه

نعكس الصفيحة الزجاجية حوالي ٥٪ من كمية الضوء الساقط عليها، وتُقدّر الـ ٩٥٪ الأخرى. وإذا كانت الإضاءة متساوية الشدة في كلا جانبيها، تبدو الانعكاسات ضعيفة. أما إذا كان أحد الجانبين ساطعاً والإضاءة الأخرى مُظلمة، فيبدو الجانب الساطع كالمِرَّة، إذ لا يوجد ضوء نافذ يُغني عن الانعكاس. فالتأثير في الجانب الساطع يبرز الانعكاسات الشبه كما في مرآة. أما التأثر في الجانب المُظلم فيبرز الجانب الآخر، بالضوء النافذ، غير صفيحة الزجاج بوضوح.



طيف شحني

استخدمت المرايا المُزدوجة الاتجاه في سارح القرن التاسع عشر لغرض حُبْر شحيحة. فكان الضوء المُشعق على مُنْطَل مُنعكس على مرآة مائلة نحو صفيحة زجاجية كبيرة مُوازية، ومنها نحو السطح. فحين يكون السطح مُعْبِثاً لا يرى المشاهدون الصفيحة الزجاجية، بل يرون أمامهم شيئاً يَظْهَر ويختفي!



صورة حقيقية في مرآة مقعرة
يمكن تركيز الضوء الوارد من جسم بعيد بمرآة مقعرة وعرض صورته، المقلوبة رأساً على عقب، على شتارة. ونحسب حجم الصورة على النسبة بين الجسم والمرآة، فكلما اقترب الجسم من بؤرة المرآة يزداد حجم صورته.



المرآيا التلسكوبية

تستخدم أصح التلسكوبات في العالم مرآة مقعرة كبيرة لجمع ضوء النجوم البعيدة، فتنعكس أشعة الضوء المتوازية وتتركزها في نقطة واحدة (تسمى البؤرة).

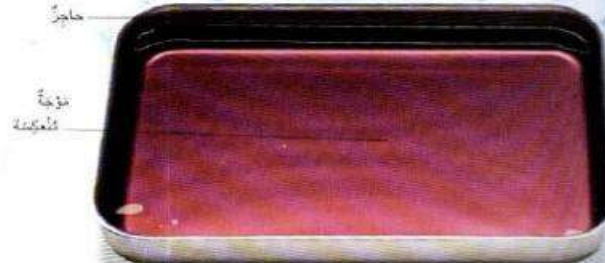
المرآة الرئيسية الكبيرة هي مرآة مقعرة يبلغ طول قعرها عدة أمتار.



مرآة القيادة

مرآة القيادة مرآة محدبة، سطوحها الشفيل مقلوبة رأساً على عقب. المرآيا المحدبة تعكس الضوء ليشع دائماً صوراً مصغرة وغير مقلوبة. بهذا نمس إذا أردنا الحصول على مجال رؤية واسع. كما في مرآة القيادة. فذلك يتكّن السائق من رؤية مدى أوسع وأشمل على جانبي السيارة، من مدى المرآة المستوية.

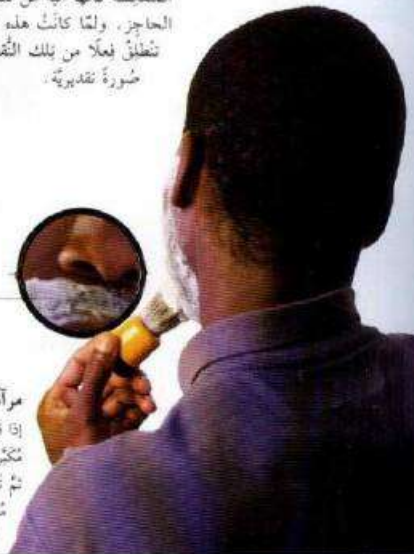
الضوء المنعكس من المرآة المقعرة يوجه إلى بؤرة أصغر تعكسه بذورها نحو الكاميرا ليشع صورة فوتوغرافية أو تلفزيونية.



أمواج تقديرية

يمكن تمثيل الطريقة التي تنتج فيها مرآة مستوية صورة تقديرية بواسطة الأمواج المائبة. افترض أن الحاجز مرآة مستوية. فعندما نقسب الأمواج الدائرية نرى أنه، عند الأمواج المنعكسة كأنها آتية من نقطة خلف الحاجز، ولما كانت هذه الأمواج لا تنطلق فعلاً من تلك النقطة، ندعوها صورة تقديرية.

الصورة غير مقلوبة، تقديرية، ومكبرة.



مرآة الجلالة

إذا قربت وجهك من مرآة مقعرة، ينعكس الضوء ليشع صورة مكبرة. لكن إذا ابتعدت عن المرآة، تصبح الصورة مضطربة ثم تظهر ثانية مقلوبة رأساً على عقب ومصغرة. يمكنك مشاهدة مختلف أطوار هذه الظاهرة في السطح المنعكس لوأمقت منقولة.

المرآيا الطرية

تكون مرآيا المعارض الشبانية الخرس صوراً مشوهة قد تكون مخيفة ومسلية في الوقت نفسه. والحقيقة أن المرآيا ذاتها هي المشوهة إذ نجعلها سطوحها الشبانية المنعكسة والتحلب ترآيا مقعرة، في مواقع - تجعل الأشياء أكبر، ومحدبة في مواقع أخرى - تجعل الأشياء تبدو أصغر من واقعها، فإذا ما وقفت أمام إحدى تلك المرآيا الطرية، فقد ترى لك جسماً طويلاً زخماً وساقين قصيرتين غليظتين، فيما تبدو أجزاء أخرى من جسدك مقلوبة رأساً على عقب.



لمزيد من المعلومات انظر

- الكتاب الكهرومغناطيسي ص ١٩٢
- التماسات ص ١٩٧
- الآلات البصرية ص ١٩٨
- الضوء والمادة ص ٢٠٠

الانكسار

يسري الضوء في خطوط مستقيمة؛ لكن عند انتقاله مائلًا من وسط شفاف إلى آخر تتغير اتجاهه، ويسمى هذا الانحناء انكسار الضوء. ويُفسَّر هذا لِمَ تبدو قسمة الشرب منحنية في كوب ماء عند نقطة دخولها فيه. ويحدث الانكسار نتيجة لباين سرعة الضوء في المواد الشفافة المختلفة. أوَّل من تقصَّى انكسار الضوء رياضياً كان العالم الهولندي فيلبرورد سنيل (١٥٩١-١٦٢٦). يقيس معامل الانكسار (وهو ثابت = $\frac{\text{جيب زاوية السقوط}}{\text{جيب زاوية الانكسار}}$) مقدار انحناء حزمة الضوء عندما تنتقل من مادة إلى أخرى. فبالنسبة للهواء، معامل الانكسار ١ للهواء، ١,٣ للماء وللزجاج ١,٥. فالضوء ينحني أكثر عند انتقاله من الهواء إلى الزجاج مما ينحني عند انتقاله من الهواء إلى الماء، لأنَّ سرعته تُبطأ أكثر في الزجاج.



تبدُّل الاتجاه بمبدل السرعة

عندما تنتقل حوائط الشاشة بزاوية معينة من سطح صلب إلى أرض رطبة مغطاة بقطرات ماء، سرعة الدواب من جانب واحد مُسببة إحداث في مسار الشاشة. وهذا يُعَدُّ انكسار الضوء عند انتقاله من الهواء إلى الزجاج.

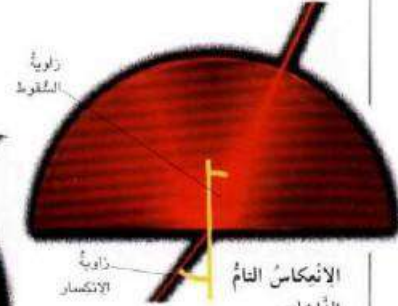
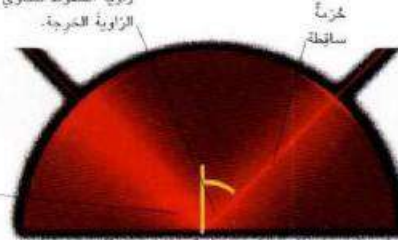


المُتَظَار الدَّاخِلِي

يُستفاد من مبدأ الانعكاس التام الداخلي في القُب. فالمتظار الداخلي، المؤلف من زوايا من الألياف البصرية المرونة، يُستخدم في تصوير داخل الجسم دون الحاجة إلى إجراء عملية جراحية. يسري الضوء مُقَيَّ على طول الألياف بالانعكاسات التامة الداخلية، فيستطيع الطبيب إضاءة المتظار غير المُعروم والمُتري، لفحص داخل المعدة.

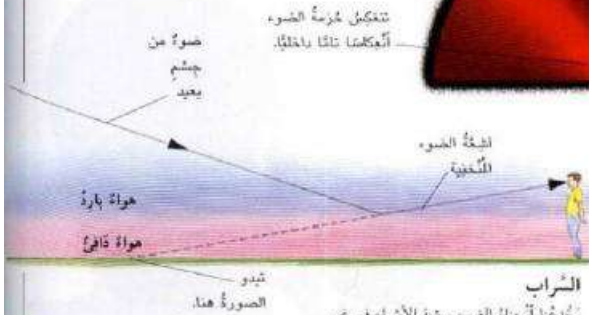


زاوية السقوط تساوي الزاوية للخرجة.



الانعكاس التام الداخلي

يُتَبَيَّن في الكتلة الزجاجية أعلاه كيفية انكسار الضوء عند انتقاله من الزجاج إلى الهواء فتردُّ سرعته. فإذا كانت زاوية السقوط صغيرة، تنكسر حزمة الضوء بزاوية أكبر، لكن مع تزايد مقدار زاوية السقوط (إلى اليسار)، يزداد انكسار حزمة الضوء أكثر فأكثر. وعندما تبلغ زاوية السقوط حدًا مُساوياً للزاوية الحرجة، لا تقوم الضوء بنبش من الزجاج مُطلقاً - بل ينعكس داخلياً، ويُعرف هذا بالانعكاس التام الداخلي.



الشرب

يُحدِّثنا انحناء الضوء بزاوية الأشياء في غير مواقعها. يحدث الشرب بانكسار الضوء في الجو، لأن سرعة الضوء أزيد في الهواء الحار الملاصق للأرض من سرعته في الهواء البارد الأعلى. فينكسر الضوء في مسار مُقَوَّس، مُنْجِثاً صورة زائفة لجسم بعيد. والشرب أكثر في السحاري حيث الهواء حارٌّ جدًّا.



الأعماق المختلفة

هَلْ تَحَسَّنُ أَنْ الأحياء والبرك في دافئ أعمق من تبدو؟ ذلك لأن انكسار الضوء المُنتَقِل من الماء إلى الهواء يجعل قعر الموضع يبدو أقرب إلى السطح من هو عليه. يمكنك مشاهدة هذه الظاهرة في كوب الماء أعلاه. فبانكسار الضوء يبدو الزُّرُّ أقرب إلى سطح الماء.

لمزيد من المعلومات انظر

- الصُّوت والضَّوء ص ١٧٧
- الانعكاس ص ١٩٤
- الألوان ص ٢٠٢
- الانكسار ص ٢٠٤
- حقائق ومعلومات ص ٤١٢

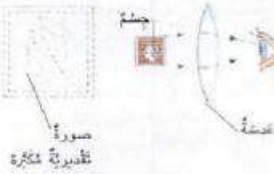
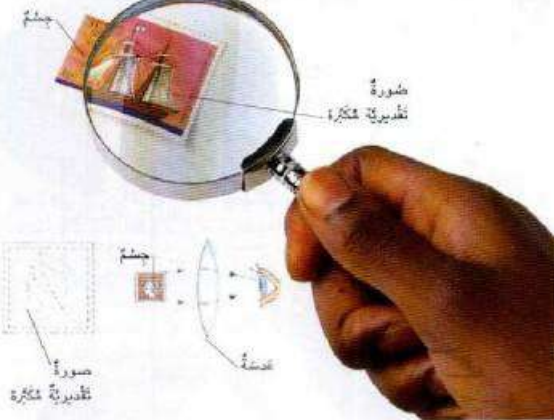
الْعَدَسَات

إنجاء الضَّوء عند انْتِقَالِهِ من الهواء إلى الرُّجَاج حَقِيقَةٌ يُمكنُ الاستفادة منها. فالْعَدَسَاتُ هي قِطْعٌ من الرُّجَاج أو اللَّدْنِ الشَّفَافَةِ مُشَكَّلَةٌ خَصِيصًا لتركيز الضَّوء وتكوين الصُّوَر وتكْبِير أو تَصْغِير مُشْهِدٍ بِحَثِي الضَّوء السَّارِي عِبرَها. وَيَظْهَرُ تَرَوِّي الْعَدْسَةِ بِاتِّجَاه أطرافها، فقد تكونُ اسْتَمَكَّ أو أَرَقَّ في المَرْكَزِ مِنْهَا في الأطراف. وَيُحَدِّدُ شَكْلُ العدسة ما إذا كان أنجاء الضَّوء المارَّ عِبرَها نحو نُقْطَةٍ وَحِيدَةٍ - هي بُورَةُ العدسة - أو بعيدًا عنها. وفي كُلِّ من عَيْنِي الإنسان عَدْسَةٌ طَبِيعِيَّةٌ تُرَكِّزُ بها المَشَاهِدَ، كما تَفْعَلُ أَنْتَ الآنَ لِلتركيزِ على هَذِهِ الكَلِمَاتِ.



عدسة فريزيل

ابتكر الفيزيائي الفرنسي، أولغسطين فريزيل (١٧٨٨-١٨٣٧)، عدسة فوائدها يسبقها من الحلقات الرُّجَاجِيَّة. وهذه العدسات لا تَصْلُحُ لِتكوين الصُّوَر لِأَنَّها تُشَوِّهُ كثيرًا، لكنَّها جَيِّدَةٌ جدًا لِتركيز حُرْمِ الضَّوء. لذا تُسْتَخْدَمُ غالبًا في التَّمارِينِ والنَّصائحِ الأمامية لِلسيَّاراتِ وفي أجهزة الإشعاق.



العدسة المكبرة

يبدو الأجسامُ أَكْبَرَ مِنها هِيَ بِكثيرٍ عندما يُنْظَرُ إليها من خلال العدسة المُكْبِرَةِ في العدسة المُكْبِرَةِ. ويَتَّبِعُ مَسارَ الأَشْيَاءِ الضَّوئيةِ خلال العدسة نَتِيجَةً لِإنتاجها صُورَةٍ تَقْدِيرِيَّةً مُكْبِرَةً لِلجِسْمِ. ويَعْتَدُ بِمقدارِ التَّكْبِيرِ على البعد البُورِيِّ لِلعدسة. فَكُلَّمَا قَصُرَ البعدُ البُورِيُّ، بَارَزَ بِأَوْدَى سَمَاقَةِ العدسة، تُصْبِحُ العدسةُ أَقْوَى.

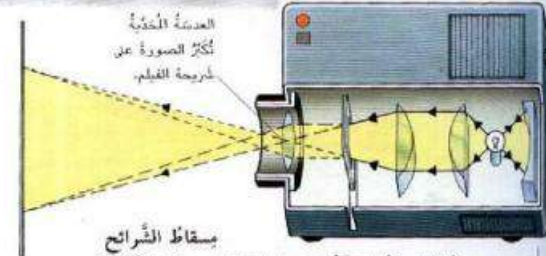
لزيد من المعلومات انظر

- التكثُّرات من ١٠٠
- الإحاج من ١١٠
- الآلات البصريَّة من ١٩٨
- الانصار من ٢٠٤
- التصوير الفوتوغرافي من ٢٠٦



الْعَدَسَاتُ المُكْبِرَةُ والمُفَعَّرَةُ

العدسة الأَسْتَمَكَّةُ في وسطها مِنْهَا في أطرافها عَدْسَةٌ مُكْبِرَةٌ. وهي تُجْمَعُ أَشْعَةُ الضَّوءِ المُتَوَازِيَةِ المَارَّةُ عِبرَها وتُرَكِّزُها في نُقْطَةٍ هي بُورَتُها. أمَّا العدسة الأَسْتَمَكَّةُ في أطرافها مِنْهَا في وسطها فهي عَدْسَةٌ مُفَعَّرَةٌ. وهي تَفْرُقُ أَشْعَةَ الضَّوءِ المُتَوَازِيَةِ المَارَّةُ عِبرَها لِتَبْدُوَ كما لو أَنَّها صادرةٌ من بُورَةٍ تَقْدِيرِيَّةٍ في الجَانِبِ الأَخَرِ مِنْهَا.



يسقاط الشرائح

تُنتِجُ العدسة المُكْبِرَةُ في جهازِ الإشعاقِ صُورَةً حَقِيقَةً مُكْبِرَةً لِلشَّرِيعَةِ. والصُّورَةُ حَقِيقَةٌ لِأَنَّ الضَّوءَ يَمُرُّ بِها فِعْلًا، كما يُمكنُ عَرَضُها على سِتَارَةٍ وهي مُقْلَوْبَةٌ (رَأْسًا على عَقِبٍ)، لذا نَجِبُ وَضْعَ الشَّرِيعَةِ الفِلِمِيَّةِ مُقْلَوْبَةً في المِسْقَاطِ كَيْ نَعْرِضَ الصُّورَةَ قَائِمَةً على السَّتَارَةِ.

أنطوني فان ليونيهوك

المِجْهَرُ البَدَائِي الذي صَنَعَهُ الهولندي أنطوني فان ليونيهوك (١٦٣٢-١٧٢٣)، جَعَلَ دِرَاسَةَ البِكْتِريَا وخَلَايا الدَّمِ أَمْرًا مُمكنًا لِلنَّسْرِ الأَوَّلِيِّ في تاريخِ العِلْمِ. وفَوَّاهُ هَذِهِ الشَّيْطَةِ البَسِيطَةِ عَدْسَةً قَوِيَّةً، شَكَّلَتْ مِنْ بُلُورَةٍ رُجَاجِيَّةٍ، مَرَكَّبَةً على ضَمِيحَةٍ مُعَدَّنَةٍ.



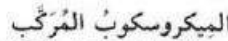


تَأْتِي الْوَسْطَانُ الثَّانِي الْعَبِيَّةُ مِنْ
يَسْكُونِيَيْنِ (مِقْرَاتَيْنِ) كَاسْرَيْنِ؛ يَحْوِي كُلُّ
مِنْهُمَا شَيْئَةً وَغَيْبَةً تَكُونَانِ صُورَةً أَكْبَرَ
وَأَوْشَحَ بِكثَرِ الْجِسْمِ الْمَقْطُورِ مِنْ بَعْدِ.

عندما يكثر جناح رُبوب ٥٠
فَرَقَّ ظُفُورُ الحَرائِفِ والأوردة
واضحَةُ التفاصيل. هذه الصورة
أُخذت عَن عِدسات بِيَجْهَر مُرَكَّب.

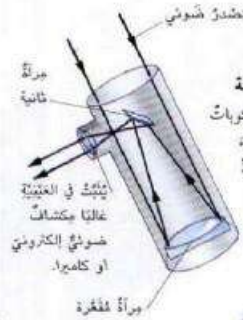


١٧٨٩ تليشكوب وليم هرشل، انكلترا،
قُطرُ مِرآئِهِ ١,٣ متر
١٨٤٥ تليشكوب فوود ووس، ايرلندا،
قُطرُ مِرآئِهِ ١,٨٣ متر
١٩١٧ تليشكوب جبل ويلسون،
كاليفورنيا، قُطرُ مِرآئِهِ ٢,٥٤ متر
١٩٤٨ تليشكوب جبل العاكس، بالومار،
كاليفورنيا، قُطرُ مِرآئِهِ ٥ اَمتار
١٩٧٦ تليشكوب جبل سميرنوريكي، قُطرُ
مِرآئِهِ ٤ اَمتار
١٩٩٢ تليشكوب كيك، هاواي، قُطرُ
مِرآئِهِ ١٠ اَمتار



يُخَيَّرُ المِجْرُوسُ كَوْنَهُ مُرْتَبِطاً بِالأشياء عَلَى
مَرَحَلَتَيْنِ. تَعَكُّشُ الجِرَاءِ الضَّوْءِ عَنِ العَيْنِ إِلَى
شَيْئَةٍ قَوِيَّةٍ - العَدْسَةِ السُّفْلَى - تَكُونُ صُورَةً مُكَبَّرَةً
أَوَّلَةً حَقِيقَةً لِلْعَيْنِ، ثُمَّ تَتَفَلَّى الْعَيْنُ - العَدْسَةُ الْعُلْوَى
هَذِهِ الصُّورَةَ فَتَكْبِّرُهَا ثَانِيَةً، كَمَا العَدْسَةُ الْمُكَبِّرَةُ.

معظم التلسكوبات الفلكية الحديثة هي تلسكوبات عاكسة ذات مرآها مقعرة كبيرة تجمع الضوء وتركّزها في بؤرتها - فيما تعكس مرآة ثانية الضوء باتجاه الغنيبة أو الكاميرا.



هذا التلصق العاكس، بطول ٤,٢ متر، الذي يحيل
أسس أوليم هيرشل، بحوي كاميرات وحواصيت
الالكترونية تسجل وتُحلّل ضوء النجوم. وقد شُيّد في
جوّ جبال لاباز الصافي في إحدى جُزُر الكناري
مقابل الساحل الشمالي الغربي للقارة الإفريقية.



الليازر

أضواء الليزر بأشعتها الحُرُمِيَّة عَدَّتْ من المشاهد المألوفة في حفلات الرقص والغناء الشعبية. لكن استخدام أشعة الليزر يتجاوز مجالات الترفيه والتسلية، إلى مجالات علمية وعملية عديدة تشمل جراحة العين، والجراحة، وقطع الفولاذ، ونقل الإشارات التلفزيونية والحاسوبية عبر الألياف البصرية، وقراءة المعلومات والرموز من شفرات الأعمدة التسعيرية والأسطوانات المُدَمَّجَة. الخاصَّة المُسيَّرة لِضوء الليزر والتي تَوَهِّله لِمُختلف استخداماته هي تراكبته واتساقه (انتظامه). فالأمواج الضوئية العادية مُخلطَّة وغير مُنتظمة، لكن أمواج الليزر مُساوِقة مُنتظمة، كضفوف الجند في مسيرة عسكرية. لذا يمكن توجيهها بِحُرْم قويَّة أكثر نُصوعاً وأدق تَوَازيًّا من الضوء من مصادر أخرى.



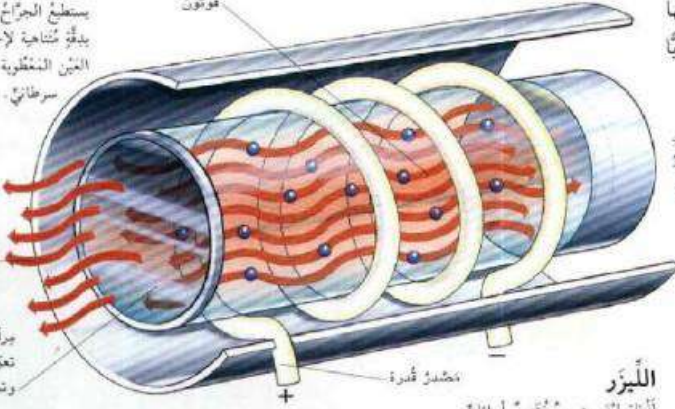
حُرْمَة الليزر
قويَّة ومُركزة
الدقة
فولت

الجراحة الليزرية

يستطيع الجراح النتحكم في حُرْم الليازر بِدقَّة شتاهية لِإجراء قَمَر دقيقي في سطح العين المُغلقة أو لِشَلْع خلايا وَرَم سرطاني.

يُنتج الليزر مزيج
الهليوم والنيون
ضوءاً أحمر.

برقَة جُرْثَمَة التضميض
تُعيد شُعاع الضوء
وتُسلخ بِشروط بعضها.



يمكن إنتاج ضوء الليزر بخفض الجوامد أو السوائل أو الغازات بالطاقه. ويعتمد لون الضوء الليزري الناتج على نوعية العناصر المُتواجدة في المادة.



الليزر

لفظة ليزر هي مُختصر أوائلٍ لِمَا معناه تضخيم الضوء بأشعاع المُسلَّط؛ ويمكن شرح ما يجري ضمن جهاز الليزر بأن الطاقة المُنبعثَة من أنبوب ومُحاض أو من تيار كهربائي تُسلَّط أو تُثير ذرات مادة الليزر. فتنبعث بعض الذرات فوتونات، وهذه بدورها تستثير ذرات أخرى لِتنبعث فوتونات في الاتجاه نفسه. وتُطلق الفوتونات متوازية جَيَّةً وذهاباً بين القرايا في جانبي الأنبوب.

الهولوجرام صورة شجسمة
(ثلاثية الأبعاد) تُؤخذ بضوء
الليزر. ويستخدم الدوران حول
الصورة لِشاهدتها
من الجانب الآخر.



الصُّور المُجَسِّمة

(الهولوجرامية)

تؤخذ الصورة العادية بواسطة مجموعة واحدة من الأمواج الضوئية تُنعكس من الجسم إلى الفيلم. لكن بفضل أنظمية ضوء الليزر المثلقة، يمكن نقله إلى مجموعتين موجبتين لِإنتاج صورة مُجَسِّمة. إحدى المجموعتين تُنعكس مُباشرة من الجسم، أما المجموعة الأخرى فنصل الفيلم من اتجاه مُختلف دون المرور بالجسم. وحيث تلتقي المجموعتان الموجبتان ينتج نُقط تتداخل تُشكِّل على الفيلم. فإذا أُثيرت الصورة الهولوجرامية بالشكل الصحيح ندر مُجَسِّمة ثلاثية الأبعاد.

الحاسبة السريعة في المتاجر الكبرى

تُقرأ البيانات الحاسوبية المُرمَّزة في شفرة الأعمدة التسهيرية على مُشترباتك بضوء الليزر المُعكس. وتُضخَّع الليازر في قارئات هذه الشفرات حاليًا من أشياء المُزُشلات، لأنها تستهلك قُدرة أقل بكثير من ليزر مزيج الهليوم والنيون التي كانت تُستخدم في مكاتب سابقة.



تيودور ميمان

طوَّر تيودور ميمان
فكرة الليزر عام
١٩٥٧، وهي فكرة
تعتمد على تقريبات ألبرت
أينشتين في طبيعة الضوء.
وصمَّم تيودور ميمان (من مواليد

١٩٢٧) أوَّل ليزر عملي عام ١٩٦٠. جهاز ميمان ولَّد ضوء الليزر بتزويد بلورة باقوت بالطاقه من أنبوب ومُحاض. وقد حقَّق ليزر ميمان إنجازاً مُهماً زعم أنه لم يتجاوز البُضع مستثمرات طوِّلا.

الليازر الصناعي

تقطع الليازر العالية القُدرة صفائح الفولاذ الشبكية بالشهولة التي تقطع فيها سكين ساجنة قطعة من الزُّيد. والليازر بالمُع الأهميه أيضاً في البساخته، لأن حُرْمها تُشري في حط مُستقيم بغاية الدقة. وقد تمَّ تحطيط مُساو لقي القناب الإكليري بين فرنسا وإنجلترا بواسطة الليزر.



لرب من المعلومات المُطل

- أشياء المُطلات ص ٣٩
- الغازات البيله ص ٤٨
- السرعة ص ١١٨
- التجريبية المُثارة ص ١٤٨
- الصُّوْت والضوء ص ١٧٧
- الضوء ص ١٩٠

الضوء والمادة

لَعَلَّكَ شَعُرْتَ يَوْمًا بِالْحَرَارَةِ الْمُتَبَعَّةِ مِنْ طَرِيقٍ مُعَيَّنَةٍ بِالْأَسْفَلَتِ فِي يَوْمٍ مُشْمَسٍ!
فَالْأَسْفَلَتُ لِسَوَادِهِ يَمْتَصُّ الطَّاقَةَ الضَّوئية السَّاقِطَةَ عَلَيْهِ فَتَرْتَفِعُ دَرَجَةُ حَرَارَتِهِ تَدْرِيجًا.
السُّطُوحُ السَّوْدَاءُ تَمْتَصُّ الضَّوْءَ، فِيمَا السُّطُوحُ الْبَيْضَاءُ تَعْكُضُهُ فَتَسْخُنُ بِطَرَفٍ أَكْثَرَ عِنْدَ
تَعَرُّضِهَا لِلشَّمْسِ. لِذَا فَاَلْمَلَابِسُ الْفَاتِحَةُ اللَّوْنِ أَبْرَدُ مِنَ الدَّائِكَةِ فِي طَقْسٍ حَارٍّ. وَكَمَا
الْأَشْيَاءُ تَعْكُضُ الضَّوْءَ أَوْ تَمْتَصُّهُ فَإِنَّ الْمَوَادَّ الشَّفَافَةَ، كَالزُّجَاجِ، تَنْقِذُهُ. وَيَعْتَوِدُ مَظْهَرُ
الجِسْمِ (أَوِ الْمَادَّةِ) لِلرَّائِي عَلَى الطَّرِيقَةِ الَّتِي يَمْتَصُّ فِيهَا الْجِسْمُ الضَّوْءَ
أَوْ يَعْكِسُهُ أَوْ يُنْقِذُهُ.

يَلْتَمِزُ قَوْلُ غَدَسَاتِ النُّطَارَاتِ
الْفَوْتُوخَرُومِ عِنْدَ تَعَرُّضِهَا
لِضَوْءِ الشَّمْسِ السَّاطِعِ.



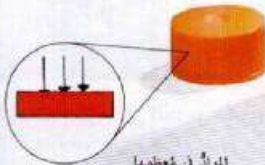
الزُّجَاجُ الْفَوْتُوخَرُومِي

فِي الضَّوْءِ الْخَاقِيَةِ يَدُورُ
الزُّجَاجُ الْفَوْتُوخَرُومِي شَفَافًا
تَقْرِيبًا؛ لَكِنَّهُ يُصْبِحُ قَاسِمًا عِنْدَمَا يَتَعَرَّضُ لِضَوْءٍ سَاطِعٍ.
فَالطَّاقَةُ الضَّوئية تُغَيِّرُ بَنِيَّةَ بَعْضِ جُزْئِيَّاتِ الزُّجَاجِ
فَتُخْصِصُ شَوْكًا أَكْثَرَ. وَهَذِهِ الْخَاصِيَّةُ عَكْسِيَّةٌ - فِي
الْعُلَى يَعُودُ الزُّجَاجُ إِلَى صِفَاتِهِ.

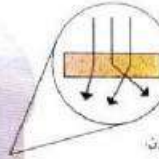
الْأَجْسَامُ الشَّفَافَةُ وَالشَّفَّةُ

وغير الشَّفَافَةِ

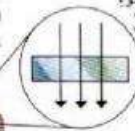
الْمَوَادُّ الْعَادِيَّةُ تَتَأَثَّرُ بِالضَّوْءِ بِطَرَفٍ مُخْتَلِفَةٍ.
فَالشَّفَافَةُ مِنْهَا تَنْقِذُ كُلَّ الضَّوْءِ السَّاطِعِ عَلَيْهَا
تَقْرِيبًا؛ وَالشَّفَّةُ (شَبِيهِ الشَّفَافَةِ) تَنْقِذُ الضَّوْءَ
مُسْتَطَازًا فِي شَتَّى الْأَتَجَاهَاتِ بِجُسَيْمَاتٍ دَقِيقَةٍ
دَاخِلِيَّهَا؛ أَمَّا الْمَوَادُّ غَيْرُ الشَّفَافَةِ فَلَا تَنْقِذُ
الضَّوْءَ، بَلْ تَعْكُضُهُ أَوْ تَمْتَصُّهُ.



الْمَوَادُّ فِي شَعْلِهَا
غَيْرُ شَفَافَةٍ، لَا تَنْقِذُ شَيْئًا
مِنَ الضَّوْءِ بَلْ تَلْقَى ظِلَالًا.



تَنْقِذُ الْمَادَّةُ الشَّفَّةُ
(شَبِيهِ الشَّفَافَةِ)
الضَّوْءَ، لَكِنَّهُ يَنْشَلِطُ
دَاخِلُهَا فَتَبْدُو لِبَنِيَّةِ اللَّوْنِ.



تَنْقِذُ الْمَادَّةُ الشَّفَافَةُ لِكُلِّ الضَّوْءِ
السَّاطِعِ عَلَيْهَا، وَيَتَعَكَّضُ الْقَلْبُ
مِنْهَا - وَهَذَا مَا يَجْعَلُنَا نَرَى
سَطْحَ الزُّجَاجِ.



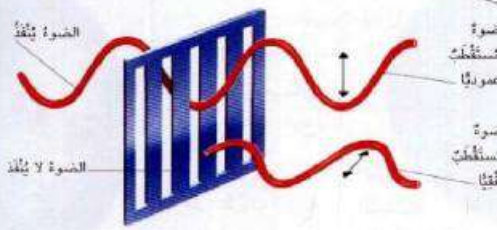
التَّقْلُورُ

بَعْضُ الْكِيْمَاوِيَّاتِ يَمْتَصُّ الضَّوْءَ فَوْقَ الْبَيْتَسَجِي
ثُمَّ يَنْقَلِبُ الطَّاقَةُ ضَوْفًا مُرْتَبًا، وَيُعرفُ هَذَا
بِالتَّقْلُورِ. هَذِهِ الْكِيْمَاوِيَّاتُ يُمْكِنُ اسْتِخْدَامُهَا فِي
صَنْعِ الْمَلَابِسِ وَالذِّهَانَاتِ، وَأَقْلَامِ التَّلْوِينِ وَحَتَّى
مُسْتَحْضِرَاتِ التَّجَمُّلِ «الشُّوْرَهَقَةِ». يُضْعَفُ مُصْنَعُو
مَسَاجِدِ الْغَسِيلِ كِيْمَاوِيَّاتٌ فُلُورِيَّةٌ فِي السُّطُوفَاتِ الَّتِي
تَبْدُو الْمَلَابِسُ الْبَيْضَاءُ أَكْثَرَ بَيَاضًا فِي ضَوْءِ الشَّمْسِ.



زُرْقَةُ السَّمَاءِ

هَلْ تَسْأَلُكَ يَوْمًا لِمَ تَبْدُو السَّمَاءُ
زُرْقَاءَ؟ السَّبَبُ هُوَ أَنَّ جُسَيْمَاتِ
الْغُبَارِ الدَّقِيقَةِ وَخِثَارِ الْمَاءِ فِي الْجَوِّ
تَسْتَعْلِقُ (تُسْتَشْتِ) ضَوْءَ الشَّمْسِ
الْأَزْرَقِ، ذَا الطُّوْلِ التَّوَجُّيِّ
الْقَصِيرِ، بِشِدَّةٍ أَكْثَرَ مِنْهَا سَتَعْلِقُ
الضَّوْءَ الْأَحْمَرَ ذَا الطُّوْلِ التَّوَجُّيِّ
الْأَطْوَلَ. أَمَّا حِينَ نَنْظُرُ فِي أَتَجَاءِ
مَغِيبِ الشَّمْسِ عِنْدَ الْغُرُوبِ، فَإِنَّا
نَرَى ضَوْءَ الشَّمْسِ الْمُخْضَرَّ
الْأَمُتَّظَارَ (غَيْرَ الْمُسْتَشْتِ).



الاستقطاب

أَمْوَاجُ الضَّوْءِ مُسْتَمَرَّةٌ، تَتَقَدَّبُ
مُتَعَادِمَةً مَعَ أَتَجَاءِ سَارِهَا. النُّطَارَاتُ
الشَّمْسِيَّةُ الْمُسْتَغْلِقَةُ تَنْقِذُ فَقْطَ الضَّوْءِ
الْمُتَقَدَّبِ رَاسِيًا؛ وَهِيَ بِأَمْتَصِّيَّاتِهَا
الضَّوْءَ الْمُسْتَغْلِقَ أَفْقًا تُسَاعِدُ فِي
تَخْفِيفِ الْهَرَجِ.

لِزَيْدٍ مِنَ الْعُلُومَاتِ لِنُظَرٍ

الشُّوْتُ مِنْ ١٧٨
الْقَبِيَّةُ الْكُتُبِيَّةُ مِنْ ١٩٢
الْإِنْكَسَارُ مِنْ ١٩٤
الْإِنْكَسَارُ مِنْ ١٩٦

الظلال

تتكوّن الظلال لأنّ أشعة الضوء تسري في خطوط مُستقيمة فلا تلتفّ حوّل الأجسام اللاشعّافة التي تعرّض مسارها. وتعتمد جُدّة معالم الظلّ على المصدّر الضوئي؛ فالمصدرُ النقطيُّ يُلقِي ظلالاً مُحدّدة المعالم، أمّا المصدرُ المُمتدّ (اللائقطي) فيلقِي ظلالاً غيرَ واضحة المعالم. والشمسُ يحكّم بعديها القاصي تبدو كمصدرٍ نقطيٍّ تقريباً؛ والظلال التي تلقبها هي ظلالٌ مُحدّدة المعالم. أما المصدرُ الضوئيُّ الأكثرُ امتداداً كأنبوب إنارة فلوريّ فيلقِي ظلالاً أقلّ وضوحاً. ولعلّ أكثرَ مشاهد الظلال روعةً هو كُسوفُ الشمس أو كُسوفُ القمر.

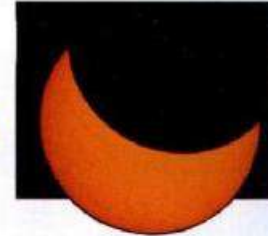


المِرْوَلةُ الشمسيّة

يتحرّك الظلّ الذي تلقبه المِرْوَلةُ الشمسيّةُ تبعاً لحركة الشمس الظاهرية عبر السماء، ويُستخدم هذا التحرك في تحديد الوقت. وقد استُخدمت أولى الموازين الشمسيّة في الصين منذ أكثر من ٤٠٠٠ سنة، وكانت تتألف من عمود رأسيّ بسيط.

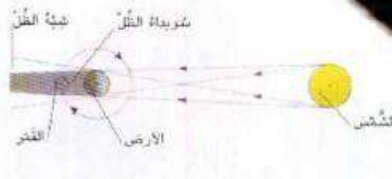
الظلال

الشمس لا تُلقي ظلالاً حين تكون في سَمَت الرأس عند الظهيرة. لكنّ عندما نعدو أخصّص، تستطيل الظلال حتّى تصبح أطول من الأجسام التي تُسببها. هنالك قسمان للظلّ الذي تلقبه الشمس - هما شويداء الظلّ وشيئة الظلّ. فشويداء الظلّ هي المنطقة التي يُخجّب فيها الجسم جميع أشعة الشمس، أمّا شيئة الظلّ فهي المنطقة التي يُخجّب فيها الجسم الضوء الآتي من بعض أقسام الشمس وليس من أقسامها الأخرى.



الكُسوف

في أثناء الكُسوف، يمرّ القمر (وهو في المساق) بين الشمس والأرض فيلقِي ظلاً ضخماً على جزء من سطح الأرض. في مناطق شبه الظلّ يكون الكُسوف جزئياً، أمّا في شويداء الظلّ، فيُغمّ النهار، كأنه ليل، يسخّ دقات لأحياء الشمس تماماً.



الكُسوف

أحياناً تمرّ الأرض بين الشمس والقمر (في ليلة تمامه) فتُخجّب بظليها، ويُعرف هذا بالكُسوف. في مركز الكُسوف يُخجّب القمر عن الرؤية فترةً تزيد على ساعة. وفي أثناء الكُسوف يُمكن مُشاهدة ظلّ الأرض يتحرّك على سطح القمر.

الكُسوف والخُرافات

قديمًا، وقبْل الاكتشافات العلميّة الحديثة، كان الكُسوف حدثاً مُخيفاً - صُوْرَتُهُ الحضارات القديمة كأنّ عوْلاً هائلًا يتسلّط الشمس. لكن مع تقدّم العلم، وحفظ السجلات الفلكيّة، توضّح أنّ الكُسوف أو الخسوف هما حدثان مُنتظمان بحيث يُمكن التنبؤ بزمن حدوثيهما.



هالة الشمس

في الكُسوف الكُلّي لا يُرى من الشمس إلّا هالة إكليليّة خوّلة قزحيها. ويتنوّع العلماء لفرصة هذا الحدث لدراسة نشاط الغازات في هذه الهالة. كذلك فإنّ الشوْط (الشوْطات)، التي لا تُرى عادة، بتأثير نور الشمس الغامِر، تُشاهد عند الكُسوف مُشيلة فوق سطح الشمس.



لمزيد من المعلومات انظر

- الضوء من ١٩٠
- الضوء والمادة من ٢٠٠
- الشمس من ٢٨٤
- القمر من ٢٨٨
- علم الفلك من ٢٩٦

الألوان

تَحِيلُ عَالَمًا كُلُّ شَيْءٍ فِيهِ يَلَوْنُ صَوْنُ النَّهَارِ - أَيْضُ. إِنَّ الْحَيَاةَ فِيهِ سَتَكُونُ رَتِيْبَةً مُمِلَّةً وَلَا شَكَّ. فَمِنْ حُسْنِ الْحَظِّ أَنَّ عَالَمَنَا مُشْرِقٌ نَاصِرٌ بِالألْوَانِ الْبَهِيْجَةِ الْمُتَنَوِّعَةِ. وَتَسْتَطِيعُ عِيُونُنَا، بِتَرْكِيبِهَا الرَّائِعِ، تَمَيِّزَ الأطْوَالِ الْمَوْجِيَّةِ الْمُخْتَلِفَةِ لِلضَّوْءِ الْمَنْظُورِ كَالْوَانِ مُخْتَلِفَةٍ. فَكُلُّ طَوِيلٍ (أَوْ جَمِيْعَةُ أطْوَالٍ) مَوْجِيَّةٍ صَوْنِيَّةٍ هُوَ (أَوْ هِيَ) لَوْنٌ مُعَيَّنٌ. وَأَطْوَلُ هَذِهِ الْأَطْوَالِ الْمَوْجِيَّةِ الْمَرْتَبِيَّةِ هُوَ الضَّوْءُ الْأَحْمَرُ؛ وَأَقْصَرُهَا مُمَّا الْأَزْرَقُ وَالْبَيْضُجِي. فَإِذَا مُرِجَتْ كَمِيَّاتٌ مُتَسَاوِيَةٌ مِنْ جَمِيْعِ أطْوَالِ الضَّوْءِ الْمَوْجِيَّةِ مَعًا، تَكُونُ النَّتِيْجَةُ صَوْنًا أَيْضُ. يَعْتَقِدُ الْعُلَمَاءُ أَنَّ الْكَثِيْرَ مِنَ الْحَيَوَانَاتِ لَا يَسْتَطِيعُ تَمَيِّزَ الْأَطْوَالِ الْمَوْجِيَّةِ الْمُخْتَلِفَةِ، فَهِيَ تَعِيْشُ فِي عَالَمٍ لَا تَعْرِفُ اللَّوْنُ فِيهِ.

ضوء الشمس مزيج من جميع الأطوال الموجية من الأمواج الأطول للضوء الأحمر حتى أقصرها للضوء البنفسجي.

الضوء الأبيض مزيج
أطوال موجية من
مختلفة أجزاء
الطيف.

ألوان قوس الفرح

يُمْكِنُ رُؤْيَا الألوان الْمُخْتَلِفَةِ الَّتِي تُؤَلَّفُ الضَّوْءُ الْأَيْضُ عِنْدَمَا يَفْلُقُ مَوْشُورٌ حُرْمَةً مِنَ الضَّوْءِ، كَأَسْرًا الْأَطْوَالِ الْمَوْجِيَّةِ الْمُخْتَلِفَةِ بِمَقَادِيرٍ مُتَفَاوِتَةٍ، يَفْرُقُهَا إِلَى طَلَبٍ سَتَسْتَطِيعُ رُؤْيَا. الضَّوْءُ الْأَحْمَرُ، الْأَكْثَرُ طَوِيلًا مَوْجِيًّا، هُوَ الْأَوَّلُ أَنْكِسَارًا، وَاللَّوْنُ الْبَيْضُجِي، الْأَقْصَرُ طَوِيلًا مَوْجِيًّا، هُوَ الْأَكْثَرُ أَنْكِسَارًا.

الموشور يفلق
الضوء الأبيض ويفرقه
إلى مقادير مختلفة.

يَتَنَعَّدُ قُصْبِيٌّ مِنَ الْفُولَادِ
الْمُخَضَّى أَمْوَالًا ضَمْعًا الْعُرْفِ
الْأَحْمَرُ مِنَ الطَّيْلِ الْمَنْظُورِ فَقَطْ.

مع زيادة إحماء القضيب يتحول
لون جزئه الأسفل إلى الأصفر.

مع المزيد من الإحماء، القضيب الآن يتنعد
معظم الوان الطيف المنظور التي تمتزج
مقا لتعطي ضوءًا أبيض.

ألوان التداخل

الألوان الزاهية الَّتِي تُشَاهِدُهَا أَحْيَانًا عَلَى قَفَاقِيعِ الصَّابُونِ سَبَبُهَا تَدَاخُلُ الضَّوْءِ. فَمِائِةُ الضَّوْءِ الْأَيْضِ الْمُنْعَكِسَةِ عَلَى الْغِشَاءِ الدَّاخِلِيِّ لِقَفَاقِيعِ الصَّابُونِ تَسْرِي أَنْتَدَ بَقِيلٍ مِنَ الْأَلْوَانِ الْمُنْعَكِسَةِ عَلَى الْغِشَاءِ الْخَارِجِيِّ. وَتَدَاخُلُ الْأَمْوَاجُ فِي كُلِّ شَمَاعٍ بَعْضُهَا مَعَ بَعْضٍ حَيْثُ تَلْتَقِي. فَيُفْلَغِي بَعْضُ الْأَلْوَانِ وَاجِدُهَا الْأَخْضَرُ، فِيمَا تَتَضَامُّ أُخْرَى لِيَكُونُ نَتِيجًا لُؤْيَةً عَلَى سَطْحِ الْقَفَاقِيعِ.

ماجلتا (احمر مُرْدَق)

شيان
(أزرق داكن)

الأضواء الملونة

الأحمر والأخضر والأزرق
تُعْرَفُ بِالألْوَانِ الْأَوَّلِيَّةِ -

وَمِنْكَالِكَ يَمْرُجُ هَذِهِ الْأَلْوَانِ الضَّوْنِيَّةُ الْحَصُولُ عَلَى أَيِّ لَوْنٍ آخَرَ تَقْرِيْبًا. فَإِذَا مُرِجَ الضَّوْءُ الْأَحْمَرُ وَالْأَخْضَرُ وَالْأَزْرَقُ بِالنَّسَبِ الصَّحِيْحَةِ يَكُونُ الضَّوْءُ الْأَيْضُ. وَحَيْثُ يَرَاكِبُ لَوْنَانِ أَوَّلِيَّانِ فَيُلْهَمَا نَتِيْجَانِ لَوْنًا ثَانِيًّا؛ فَالْأَحْمَرُ وَالْأَزْرَقُ يُلْهَمَانِ الْمَاجِثِي. وَالْأَحْمَرُ وَالْأَخْضَرُ يُلْهَمَانِ الْأَصْفَرُ، وَالْأَخْضَرُ وَالْأَزْرَقُ يُلْهَمَانِ الشَّيْآنَ.

يُمْكِنُ تَأْلِيْفُ الضَّوْءِ
الْأَيْضِ بِمَرْجِ
الْأَحْمَرِ وَالْأَخْضَرِ
وَالْأَزْرَقِ فَقَطْ.

يحوي الضوء الأبيض كل الوان
الطيف.

المرشح الماجلتي (الأحمر المُردَق) يُفْلُقُ
الضوء الأحمر والأزرق ويعطى الأخضر.

المرشح الأخضر يُفْلُقُ الطَّاقَ الْأَخْضَرَ فَقَطْ مِنَ
الطيف ويمسك الشَّاقَاتِ الْأَحْمَرِ وَالْأَزْرَقِ.

المرشحات

الْمُرْشِحاتُ صَفِيْحَةٌ لَمَدْنِيَّةٌ تَمْتَصُّ بَعْضَ الْأَلْوَانِ وَيُتْلَقُ أُخْرَى. فَالْمُرْشِحاتُ الْأَخْضَرُ، مَثَلًا، يَمْتَصُّ حُرَايَ الطَّيْلِ الْأَحْمَرِ وَالْأَزْرَقِ وَيُتْلَقُ الطَّاقَ الْأَخْضَرَ فَقَطْ. أَمَّا الْمُرْشِحاتُ الْمَاجِثِي (الْأَحْمَرُ الْمُزْدَق) فَيَمْتَصُّ الضَّوْءَ الْأَخْضَرَ وَيُتْلَقُ الْأَحْمَرُ وَالْأَزْرَقِ.

لمزيد من المعلومات انظر

الضوء ص ١٩٠
التلف الكهرومغناطيسي ص ١٩٢
مصادر الضوء ص ١٩٣
تأثيرات خاصة ص ٢١٩

طَرَحُ الألوان

الأجسام غير المُضيئة تُكتسب ألوانها بطريقة طَرَحُ الألوان. فهي تَطْرَحُ الضوء من بعض أجزاء الطيف المنظور دونَ الأجزاء الأخرى. فَوَرَقَةُ النَّبَاتِ الخضراءُ، مثلاً، تبدو خضراءَ لأنها تَمْتَصُّ كُلَّ ألوانِ ضَوْءِ الشَّمْسِ تقريباً ما عدا اللونَ الأخضرَ الذي تعكسه. الخُضْبُ والأَصْبَاغُ هي موادُّ طبيعيَّةٌ أو اصطناعيَّةٌ، تُضَافُ إلى الدهانات والحُجُور (ج. جبر) لِتُكْسِبَها ألوانها. فالخُضْبُ الأحمرُ يَمْتَصُّ الأخضرَ والأزرقَ ويعكسُ الضوءَ الأحمرَ فقط. والخُضْبُ الأزرقُ يَمْتَصُّ الأحمرَ والأخضرَ ويعكسُ الضوءَ الأزرقَ. فَيُفَصِّلُها الألوانُ، تُضَيِّفُ هذه الموادُّ بالفعلِ لونا للعالم الذي نعيشُ فيه!



جزءاً

الاضطباع الطبيعي

بحري جلدُ الحرياءِ خلاصاً صبيغته تغتبر حتماً وشكلاً لياتلف الحيوان مع ألوان الخلفية التي تحيط به. وبهذه الوسيلة، فإن الحرياء تحكِّم النمو حين ينهضها الخطر. وقد طُوِّرت أسماكُ الصيِّدِ لغةً تفاهم، عندما تهاجم أسماكاً من الثغرات اللوئية تتلوخ غزاً أجسادها.



مليئة (أحمر شروق)



أصفر



يعالج اللون الأسود مُفصلاً كي يظهر الفعل والمُطَوِّد الكفاية واضعة المعالم



شبان (أزرق مائل)

تُضلع ألوان الصورة واحداً فوق الآخر للحصول على المشورة بتأثيل الوالها.



الطباعة الرباعية الألوان

تُستَخَرُ جميعُ الصُّورِ الفوتوغرافية والرُّسُومِ الإيضاحية المُلَوَّنة من أربعة حُجُور مُلَوَّنة فقط، هي: المايلنا والشبان والأصفر والأسود. إن مَرَجَ هذه الألوان ينسب مُختلفة يُنتج جميعُ الألوانِ المُختلفة التي يُمكننا رؤيتها. فعندما يُحَضَّرُ كتابٌ أو مجلة للطباعة، تُسَخَّرُ الصُّورُ المُلَوَّنة لِتُزَيَّرَ الألوان الأربعة هذه فوتوغرافياً، وتُستخدَمُ الأفلام مُستقلةً لِتحفيزِ صفيحةٍ طباعيةٍ لِتُكَلَّ لَوْن.

مَرَجُ الدهانات

مَرَجُ الألوان في الدهانات يَمْتَلِئُ بالفلزح اللوئي. فعنود المايلنا والشبان والأصفر يَمْتَصُّ كُلَّ واحدٍ منها لونا أولياً واحداً فقط من الضوء الأبيض. فَمَرَجُ أيِّ لونين من هذه الألوان الثلاثة يَنُتِجُ دهاناً ناصعاً أزلياً اللون. أمّا مَرَجُ الألوان الثلاثة نَمَّا يَنُتِجُ اللونَ الأسود.



في ضوء النهار، يعكس زوج الأحذية القمانيّ الأحمر الضوء الأحمر فقط ويمتص جميع الألوان الأخرى.

زوج أحذية أحمر أو أسود؟

زوج الأحذية القمانيّ الأحمر، أعلاه، يبدو أحمر في ضوء النهار، أو عندما يُضَاءُ بالضوء الأحمر لأنه يعكس الضوء الأحمر فقط، ويمتص جميع الألوان الأخرى. أمّا عند إضاءته بالضوء الأزرق فإنه يبدو أسوداً، لأنَّ حُضْبَةَ الأحمر يَمْتَصُّ كُلَّ الضوء الأزرق، وليس من ضوء أحمر ليُعَكِّسَهُ.



شجرة «متصل» اللوئية

إذا سبق لك وحاولت مُضاهاةً لوني يدققة ناشئة فلعلَّكَ عجزتِ الطُعمية البالغة في ذلك. فالعُلمُ الشَّريفة حُساساً بِشَكْلِ بَنَاقِ الصُّورِ لِلفوارق اللوئية الطفيفة جداً حتى نستطيع تمييز قرابة عشرة ملايين تلوينة مُتباينة الدرجة. إن شجرة مُتصل اللوئية هي نظامٌ لِتصنيفِ الألوان؛ بحيثُ تُعَاقِبُ النُقيَّةُ (اللون الأساسي) والتلوئية (النُشُوع اللوئية) والجلاء (إشراق اللون أو قنات)؛ ثم يُوَضِّعُ كُلُّ لونٍ في موقعه على الشجرة. فُتُشَبِّهُ النُقيَّةُ من موقعها على مُحيطِ الشجرة، والنُشُوع اللوئية من يُمِدُّه عن الجذع، والجلاء من موقعه على الجذع.

مزيد من المعلومات المَطْرَحُ

- الأشياء والشُّبُوب ص ١٠٢
- الطيف الكهرومغناطيسي ص ١٩٢
- الإنكسار ص ١٩٤
- الألوان ص ٢٠٢

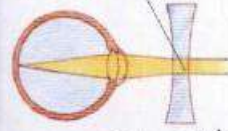
الإبصار



العدسات اللاصقة

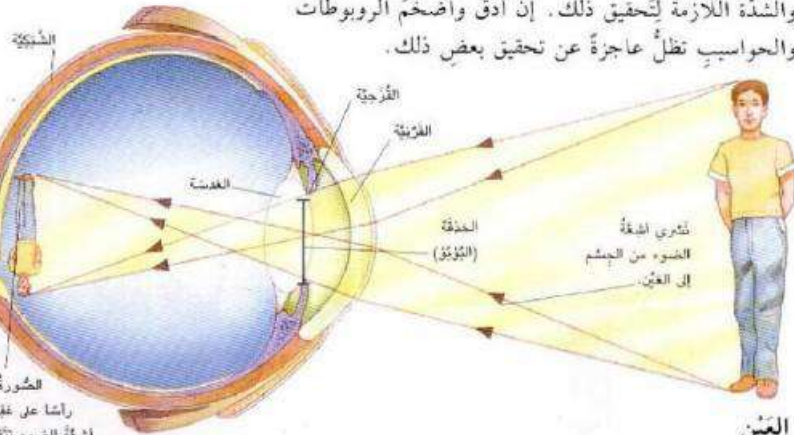
بدلاً من النظارات العادية، يضع الكثير من الناس عدسات لاصقة - هي عدسات رقيقة جداً تماس سطح القرنية، فتصنع غيوت الإبصار، كما النظارات التقليدية، دون أن تكون مادية للعين. وتضع العدسات الحديثة من مادة ليكو، خلاصة القوام تقريباً، تظفر على سطح العين.

لغرض العدسة المقعرة
اشعة الضوء لتتجمع
الخطير (قصر النظر).



مد البصر والحسر

تغير عضلات العين شكل العدسة تركيز الضوء على الشبكية. فعند مد البصر، لا تستطيع عضلات العين تحديب العدسة بما فيه الكفاية - فتتفرق أشعة الضوء خلف الشبكية. أما عند الحسر (قصر النظر)، فتتفرق أشعة الضوء أمام الشبكية. ويمكن تصحيح كلتا الحالتين بالعدسات.



العين

العين البشرية كرة عابية مملئة بسائل ومستقرة في مخبر عظمي، في مقدمتها طبقة شفافة وافية هي القرنية التي تسهم أيضاً في تركيز الضوء. الجزء المملوء الظاهر من العين، هو القرنية التي تضيء كمية الضوء المار عبر حديقتها (البؤبؤ)، فتضيئها في الضوء الشائع وتوسّعها في الضوء الخافت. ينفذ الضوء إلى العدسة فتتركز على الشبكية، التي تحوي طبقة من الخلايا الحساسة للضوء. هذه الخلايا ترسل، عن طريق العصب البصري، إشارات إلى المخ حيث تؤوّل إلى معلومات تولّف عالمنا المنظور.



ولغة الشطرنج - كما تراها العين البشري

الخدع البصرية

كثير من المعلومات التي نستنتجها من صور الأشياء ينشأ على معرفتنا المسبقة بما يجب أن يكونه. فمثلاً نقدّر المسافة بيننا وبين جسم ما لأننا نعرف حجمه الفعلي ونعرف كم سيبدو حجمه على بُعد معين. لكننا قد نكون مخدوعين! فالخدعة البصرية قد نضلّنا فيما يتعلق بالحجم النسبي للجسم، بوضعه في غير موقعه المتوقّع. فالكرتان الشبائيتان هنا تبدوان متساويتى الحجم، لكن الكرة الخلفية هي كرة قدم والامامية هي كرة بول.



الكرتان تبدوا إحداهما عن الأخرى بخلاف ٢,٧ متر



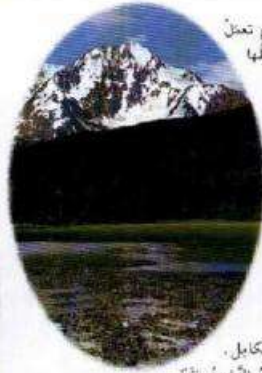
الإبصار المجسم

الإبصار يعطينا آلتين تساعدنا في تقدير مواقع الأجسام ومدها بدقة. فإنا نظرت إلى إصبعك، بعين واحدة أولاً ثم بالعين الأخرى نجد أنّ إصبعك قد تحرك من موقعه. وهذه الحركة تزداد أكثر فأكثر كلما قرّبت إصبعك إلى عينيك. والدماغ هو الذي يؤخّذ منظور العينين البشري واليسرى في صورة واحدة مُنسّخة ثلاثية الأبعاد.



ولغة الشطرنج - كما تراها العين البشرية

في ضوء القمر تشتتاً
النايبات فقط، فلا نستطيع
إدراك الألوان.

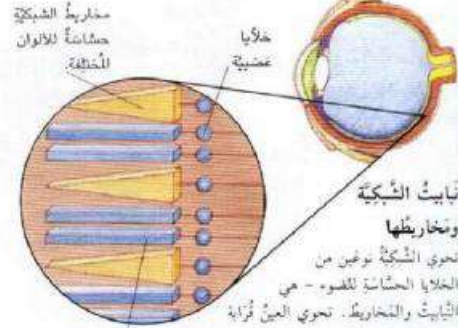


في ضوء الشمس الساطع تعمل
نايبات الشبكة ومخاريطها
بكمال لفعاليتها. وتكون
الفروق اللونية واضحة.

ليلاً ونهاراً

تبدو لنا الفروق اللونية
واضحة في ضوء الشمس
الساطع لأن كلا مخاريط
الشبكة ونايباتها منشطة بالكامل.
أما في ضوء القمر، فتشتت النايبات فقط
وتبدو الفروق اللونية أقل وضوحاً بكثير.

تحتوي الشبكة طبقة من الخلايا
الحساسة للضوء تسمى نايبات
الشبكة ومخاريطها.



نايبات الشبكة

ومخاريطها

تحتوي الشبكة نوعين من
الخلايا الحساسة للضوء - هي
النايبات والمخاريط. تحوي العين قرابة
6,000,000 خلية من المخاريط و
120,000,000 من النايبات. تستجيب
المخاريط لشيء الساطع وأطوال الضوء المتغيرة
المختلفة، فتتمكن من إدراك الألوان. أما النايبات
فحساسة للضوء الخافت، ولا تستطيع إدراك الألوان.

كم لونا يمكنك رؤيته؟

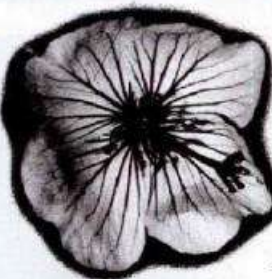
إذا كان إصداك للألوان متواجا، يمكنك رؤية سلسلة النقاط
الخطراء المختلفة في هذه الشبكة من النقاط الحمراء
والخضراء. إن حوالي واحد من ١٥ من الذكور لا
يستطيع إصداً هذا النمط لأنه أعنى الأحمر والأخضر.
والناس ذوو مثل هذا العمى لا يتحدثون الفرق بين
الأحمر والأخضر - كما يدرك ذوو الإصداً السوي. أما
نسبة ذوي هذا العمى من الإناث فضئيلة - إذ لا تعدى
نسبة من يجدد شعوبة في تبيين النمط الظاهر في هذه
الشبكة الواحدة في الألف.

سلسلة من النقاط الحمراء

نقطة صفراء

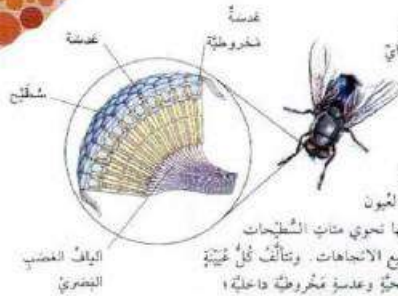
نقطة خضراء

خطوط داكنة تظهر
بالضوء فوق الشمس.



المرأى الحشري

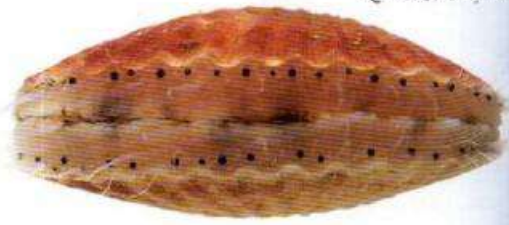
عون الحشرات حساسة لقسم من الطيف
الكهرومغناطيسي غير القسم الذي نراه نحن
الإنسان. فالحشرات تبصر الضوء فوق
البنفسجي الذي لا نستطيع نحن الإنسان
تبيينه. بعض الأضواء تقوّرت مع الزمن
خطوطاً ترى فقط في الضوء فوق البنفسجي،
وهذه تشكل خطورة دائمة لوجهة الشغل نحو
الرحيق والقفاح (جبار القلق).



الذباب يستطيع
رؤيتك قفياً من أي
أجزاء.

العين المركبة

لأن الذباب بالبنفسج فلما
يُصفاها لأن لها مئات العين
المركبة لكل واحدة منها تحوي مئات الشبكات
الغشائية في مواجهة جميع الاتجاهات. وتتألف كل عينية
من عدسة خارجية مسطحة وعدسة مخروطية داخلية
وتعمل هاتان العدسات على تركيز الضوء وتوجيهه نحو
النسب البصري والدماع.



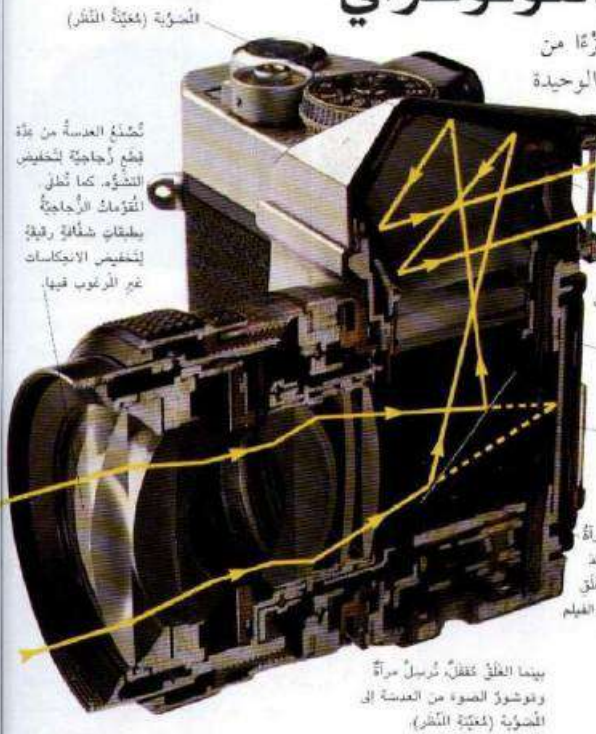
العين البسيطة

جهاز البصر في النحارة يتكون من صنف من
العين البسيطة الأضيق بالكاميرات ذات العدسة،
لكنها حساسة للضوء. بهذا الجهاز تستطيع
النحارة اكتشاف حركة الحيوانات العنصرية
قليل مصراعها بسرعة حتى زوال الخطر.

لمزيد من المعلومات انظر

- المرآة الكهرومغناطيسية ص ١٩٢
- العدسات ص ١٩٧
- الألوان ص ٢٠٢
- التصوير الفوتوغرافي ص ٢٠٦
- الخواس ص ٣٥٨

التصوير الفوتوغرافي

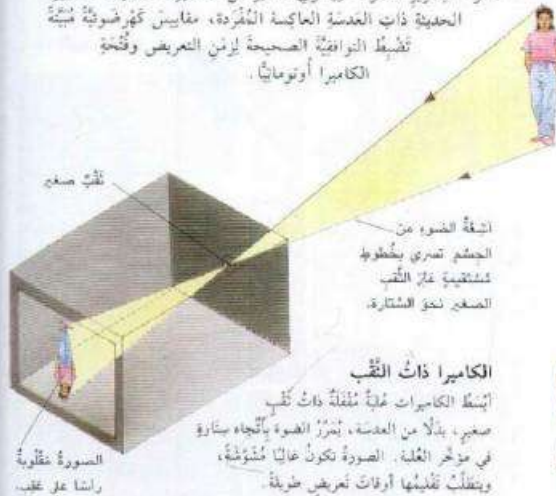


تُشَكِّلُ صُورَ الْأَخْبَارِ وَالرَّحَلَاتِ وَالذَّعَايَاتِ وَالْأَزْيَاءِ الْعَثِيرَةِ جُزْءًا مِنْ حَيَاتِنَا اليَوْمِيَّةِ، حَتَّى صَارَتْ شَيْئًا عَادِيًّا مَأْلُوفًا. وَكَانَتْ الطَّرِيقَةُ الْوَحِيدَةُ لِتَسْجِيلِ الْمَشَاهِدِ، حَتَّى الْقَرْنِ الْتَّاسِعِ عَشَرَ، هِيَ رَسْمُهَا بِأَقْلَامِ الْفَحْمِ وَالْجَبْرِ وَالشَّمْعِ أَوْ تَصْوِيرُهَا بِالذَّهَانَاتِ الْمَلُوءَةِ. وَفِي عَامِ ١٧٢٧، اكْتَشَفَ الطَّبِيبُ الْأَلْمَانِي، جُوهَان شُولْتِز، أَنَّ نِثْرَاتِ الْقِضَّةِ يُمْكِنُ لَوْنُهَا عِنْدَ تَعْرِيفِهَا لِلضَّوْءِ. لَكِنْ لَمْ يَتِمَّ تَحْضِيرُ أَوَّلِ صُورَةٍ فُوتُوغَرَفِيَّةٍ إِلَّا حِينَ نَجَحَ الْفَرَنْسِيُّ، جُوزِيف نِيسْ، فِي تَسْجِيلِ أَوَّلِ صُورَةٍ كِيمُوضَوِّيَّةٍ. وَقَدْ ظَهَرَتِ الصُّورُ الْفُوتُوغَرَفِيَّةُ الْأُولَى بِظُلَالٍ رَمَادِيَّةٍ فَضِيَّةٍ خَافِتَةٍ، وَلَمْ تَكُنْ تُرَى إِلَّا مِنْ زَوَايَا مُعَيَّنَةٍ فَقَطْ. لَكِنْ كَسَانِ الْاِكْتِشَافَاتِ الْعِلْمِيَّةِ الْآخَرَى، طُلِيَ الْعَمَلُ جَارِيًا مِنْ قِبَلِ الْكَثِيرِينَ عَلَى تَحْسِينِهَا. وَبِالْإِمْكَانِ الْيَوْمَ رَسْمُ صُورٍ فُوتُوغَرَفِيَّةٍ إلكترونيَّةٍ عَلَى أَشْطَلَانَاتِ حَاسُوبِيَّةٍ بِاسْتِخْدَامِ كَامِيرَا الْفِيدِيُو السَّاكِتَةِ. فَحَقَّقَ «التَّصْوِيرُ الضَّوِّيُّ» بِذَلِكَ خَطَوَاتٍ مُهِمَّةً.

بَيْنَمَا الْغُلْظُ تُغْلَقُ تُرْسِلُ مِرَاةً وَفُوتُوغَرَفِيَّةً مِنَ الْعَدْسَةِ إِلَى الْمُصَوِّدَةِ (مَعْيَنَةِ الْمُنْفَرِ)

الكاميرا

تَعْمَلُ جَمِيعُ الْكَامِيرَاتِ بِتَرَكِيزِ الْكَمِيَّةِ الْمَلَامَةِ مِنَ الضَّوْءِ عَلَى فِيلْمِ فُوتُوغَرَفِيَّةٍ لِتَكُونِ الصُّورَةَ. وَتُمْكِنُ تَغْيِيرُ هَذِهِ الْكَمِيَّةِ بِتَعْدِيلِ الْفُتْحَةِ - وَهِيَ الثَّقْبُ الَّذِي يَمُرُّ بِهِ الضَّوْءُ مِنْ جِلَالِهِ، وَتَغْيِيرُ زَمَنِ التَّعْرِيفِ - وَهُوَ الْمُدَّةُ الَّتِي يَبْقَى الْغُلْظُ جِلَالَهَا مُفْتُوحًا لِتَمُرُّ بِهِ الضَّوْءُ. وَيَحْوِي الْكَثِيرُ مِنَ الْكَامِيرَاتِ، كَهَذِهِ الْكَامِيرَا الْحَدِيثَةِ ذَاتِ الْعَدْسَةِ الْعَاكِسَةِ الْمُرْفُودَةِ، مَقَايِيسَ كَهَرَضَوِّيَّةٍ مُبَيَّنَةٍ تُضَبِّطُ التَّوَاقُفِيَّةَ الصَّحِيحَةَ لِزَمَنِ التَّعْرِيفِ وَقَتَّةِ الْكَامِيرَا أَوْتُومَاتِيًّا.

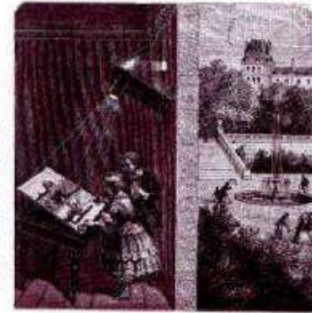


الكاميرا ذَاتِ الثَّقْبِ

أَبْسَطُ الْكَامِيرَاتِ هِيَ مُلَفَّاةُ ذَاتِ ثَقْبٍ صَغِيرٍ، بِدَلَا مِنْ الْعَدْسَةِ، يَمُرُّ بِهِ الضَّوْءُ بِاتِّجَاهِ صَارِزَةٍ فِي مِزَاجِ الثَّقْبِ. الصُّورَةُ تَكُونُ عَالِيًا مُتَوَسِّطَةً، وَيُتَطَلَّبُ تَغْيِيرُهَا أَوْقَاتَ تَعْرِيفِ طَوِيلَةٍ.

القَمَرَةُ الْمُظْلِمَةُ

سُمِّيتِ الْكَامِيرَاتُ الْأُولَى عَلَى اسْمِ الْقَمَرَةِ (الْخَشْبَةِ) الْمُظْلِمَةِ. وَكَانَتْ هَذِهِ تَتَأَلَّفُ مِنْ خَشْبَةٍ مُظْلِمَةٍ تُعْرَضُ فِيهَا صُورُ الْمَنَاطِرِ الطَّبِيعِيَّةِ الْمُحِيطَةِ مُنْقَطَعَةً مِنْ جِلَالِ عَدْسَةٍ. وَرُغْمَ كَوْنِهَا وَسِيلَةً تَسْلِيَّةً نَاجِحَةً فِي زَمَانِهَا، فَإِنَّهُ لَمْ يَكُنْ بِالْإِمْكَانِ تَسْجِيلُ مِزْرَاحِهَا.



شَكْلٌ وَحِجْمُ الْأَفْلامِ

كَانَتِ الصُّورُ الْفُوتُوغَرَفِيَّةُ الْأُولَى تُسَجَّلُ عَلَى صَفَائِحَ مُعَدَّلَةٍ أَوْ رُجَاجِيَّةٍ. أَمَّا الْأَفْلامُ الْحَدِيثَةُ اللَّدَانِيَّةُ الْمَرْتَبَةُ فَهِيَ أَكْثَرُ تَشَوُّعًا وَأَدْقُ تَقَانَةً وَتُطَبِّعُ بِمَقَاسَاتٍ وَشَرَاكٍ وَاسِعَةٍ الْمَدَى لِتَلَامُ الْأَغْرَاضِ الْمُخْتَلِفَةِ. إِنَّ سُرْعَةَ الْفِيلْمِ هِيَ مِقْيَاسُ لِكَمِيَّةِ الضَّوْءِ الَّتِي يَجِبُ أَنْ تَسْقُطَ عَلَيْهِ لِتَعْرِيفِ الصَّحِيحِ. فَالْأَفْلامُ الشَّرِيعَةُ يَلْوُزُّهَا زَمَنُ تَعْرِيفٍ قَصِيرٍ، بِمَا يَكْفُلُ عَدَمَ تَغَيُّبِ الصُّورَةِ مَعَ أَهْتِزَازِ الْكَامِيرَا. أَمَّا الْأَفْلامُ الْأَبَدُ تُسَجَّلُ تَفَاصِيلُ أَكْثَرُ لِأَنَّهَا بِهَذَا التَّعْرِيفِ تُكَوِّنُ خَيَابَاتٍ فَضِيَّةً أَدَقَّ.



معالم في تاريخ التصوير الفوتوغرافي

١٨٢٢ جوزيف نيبس يلتقط أول صورة فوتوغرافية.

١٨٣٩ لويس داجير يلتقط أول صورة فوتوغرافية لشخص.

١٨٤١ وليام فوكس تالوت يبتكر طريقة التصوير بتسليقة داخل الكاميرا تلتقط منها صورة موجهة لاحقاً.

١٨٦١ جيلس فلايك مالتسويل يلتقط أول صورة فوتوغرافية ملونة.

١٨٨٨ جورج إسمان كوشن يبتكر طريقة تسمى لتسوية الأفلام الملونة الفوتوغرافية والكاميرات التكنولوجية الخاصة بالتمثيل.

١٩٤٨ إدوين لاند يبتكر كاسيرا البولارويد للصورة الفوتوغرافية.



معالجة الألوان

الأفلام الملونة تعمل بطريقة مشابهة لأفلام الأسود والأبيض، لكن تُعشى الفيلم الملون ثلاث طبقات، كل طبقة حساسة للون واحد من الضوء - الأزرق أو الأصفر أو الأحمر. عند معالجة الفيلم، تُضاف إلى طبقاته أصباغ الأصفر والمagenta والسيان، فتنتج الصورة بكامل ألوانها.



صورة ملونة



لزيد من المعلومات أنظر

- التقنيات الانبعاثية ص ٣٩
- الهولوجيات ص ٤٦
- التقنيات ص ١٩٧
- الألوان ص ٢٠٢
- الإنعاش ص ٢٠٤
- حقائق ومعلومات ص ٤١٢

حجرة مظلمة

يُفيلم التصوير مطلقاً بكيمياء حساسة للضوء. لذا يجب تنظيم الفيلم وتلعبه في حجرة مظلمة. تتطوي طريقة إنتاج صورة فوتوغرافية بالأبيض والأسود على مرحلتين - وفي كل مرحلة عدة خطوات. بعد تطوير فيلم الصور المطبوعة نحصل أولاً على صورة سلبية. ثم نحول هذه إلى صورة موجبة يطبعها على ورق فوتوغرافية.



التطوير

في الحجرة المظلمة يُخرج الفيلم المغموس من علته ويلف على بكرية. ثم يُغمر في مغسول بحوي كيمائيات تُطهر الصورة. بعد ذلك يُنظف الفيلم بالماء ويُضاف إليه كيمائيات أخرى تُثبت الصورة.



التكبير والقطع

يُكبّر طبع السلبية بعد تطهيرها بالماء وتنظيفها. فتوضع في جهاز التكبير، ثم يُسقط عليها نور ساطع، فتكون عدسة الجهاز لها صورة مكبرة على ورقة حساسة للضوء. بعد ذلك تُطهر الطبعة المكبرة ويجري تثبيتها بالطريقة نفسها كما الفيلم.

الأجزاء القائمة من السلبية تُعزّز ضوءاً أقل من الأجزاء الأفتح لوناً.



موجة ملونة وسلبية ملونة

هناك نوعان من الأفلام الملونة، موجبة وسالبة. فعندما يُعالج الفيلم الملون الموجب يُعيد إنتاج الألوان التي تعرّض لها، ويُعطي شريحة شفافة موجبة بالألوان. أما عندما يُعالج الفيلم الملون السالب فإنه ينتج صورة سلبية تتحول إلى صورة موجبة بعد طباعها على ورق فوتوغرافية.

سلبية ملونة

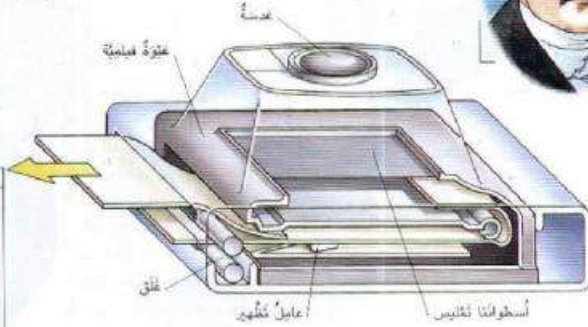
جوزيف نيبس

خلّق جوزيف نيبس (١٧٥٦-١٨٣٣) أول صورة فوتوغرافية حين ركّز المنظار، الذي يُطل عليه نافذته، على صفحة من النيون مغطّية بالزهر الحساس للضوء، وتركها تتصلّب لمدة ثماني ساعات. غير أنّ شريكه لويس داجير (١٧٨٧-١٨٥١) طوّر فيما بعد طريقة أكثر حساسية (نسبة داجير) تتيح في أقل من دقيقة تعريض.



فيلم البولارويد

يُنتج فيلم البولارويد صوراً فورية. فعندما يُعشى الفيلم المُعرّض للضوء من عدسة القليلة، تضغط أسطوانتا التمثيل كيمائيات على سطحه تُطهر الصورة في جوال دقيقة. ويحوي الفيلم ذاته يُنتج طبقات مُتصلة، منها ثلاث حساسة للضوء. وخلال التطهير تُتسبب أصباغ السيان والأصفر والمagenta غير الصّورة.



السينما

كانت بدعة تسجيل الصور على أفلام خذنا مثيرا جعل الناس يتطلعون بتوق إلى تقصي سبل لتسجيل صور متحركة. وكان توماس أديسون أول من حقق ذلك عام ١٨٩٣، في أفلام لا تزيد مدتها على ١٥ ثانية، ولا تمكن مشاهدتها لأكثر من شخص واحد في وقت واحد، بواسطة ميكينة تدعى الكينيتوسكوب أي يكشف الحركة. وفي العام ١٨٩٥ تمكن الأخوان الفرنسيان أوغست ولويس لوميير من عرض صور متحركة على سبارة لأول مرة أمام نقارة. وكانت الأفلام الأولى رقاقة صائفة وبالوان الأبيض والأسود. ولم تظهر أفلام هوليود الناطقة إلا عام ١٩٢٧. وفي الثلاثينيات دخلت الأفلام الملونة عالم السينما. واليوم أصبح خبراء الصناعة السينمائية، لا خبراء بارعين في عرض القصة فقط، بل أيضا خبراء في مختلف مفاهيم علم الصوت والضوء المتعلقة بصناعتهم.



آلة العرض السينمائي
يتولد ضوء أبيض بالغ الشدة عندما يترى تيار كهربائي غير فسيحة صغيرة بين قضيبين من الكربون. في آلة العرض السينمائي، أعلاه، يطران الخمسينيات، ينتج مصباح قوس الكربون ما يكفي من الضوء لإسقاط صورة صاطعة على شاشة كبيرة.

يلتصق الضوء على الغليظ للفلل
ثم يحوّل بواسطة العنبر
منع الصورة بحيث يمتص
المصور مشاهدة الصورة.

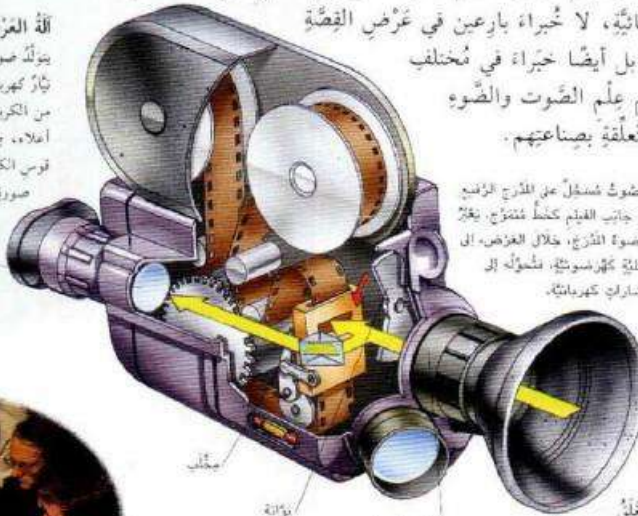


تحرير الأفلام

يُلقط في تصوير الأفلام السينمائية أشعة ليدني من الدقائق أكثر مما يُستعمل في السخنة الأخيرة المعلقة للعرض - كما إذا مشاهد الفيلم لا يُلقط مُسلسلة. ومهمة رئيس التحرير أن يجمع الصور المتعلقة بـ يوشلها معاً بالترتيب الصحيح بحيث يروي الفيلم القصة. ويتلوي ذلك ممتداً على كامل الأطلال المختارة من الفيلم ولزقتها معاً.

لمزيد من المعلومات انظر

التلفزيون من ١٦٦
تسجيل الصوت من ١٨٨
الضوء من ١٩٠
التصوير الفوتوغرافي من ٣٠٦



الضوء مسجل على المخرج الزماني في جانب الفيلم ككلمة مُتتوكة. يغير الضوء المخرج، خلال العرض، إلى خلية كهروضوئية. فتحوّله إلى اشارات كهربائية.

مخالب

بؤازة

تنبؤ الطوردة
بتحرك
العنبر نحو
الفيلم أو
بعيداً عنه.

كانت الزنوتروب من الأسس التيربية الشائعة في القرن التاسع عشر.



الزنوتروب
(أسطوانة
الأشكال
المتحركة)

كانت دمية

الزنوتروب تتألف من

أسطوانة مغطاة بداخلها صف من الصور، تظهر

كل واحدة منها لجزء من الثانية غير شطب من

الشطب كلما دُومت الأسطوانة. فلما دُومت

الأسطوانة بسرعة كافية فإن الصور تتداخل

بعضها مع بعض فتبدو كأنها تتحرك.

الفيلم السينمائي

الفيلم السينمائي هو في الحقيقة سلسلة من الصور الشائعة تُلقط واحداً بواحدة الأخرى بسرعة. فالكاميرا السينمائية المعلقة تُلقط ٢٤ إطاراً (صورة) في الثانية. وعند عرض هذه الصور متتابعة بالتعدي نلب على الشاشة تروا المشاهد متحركة - إذ تقل العين مُختلطة بالصورة حتى بعد مرورها.

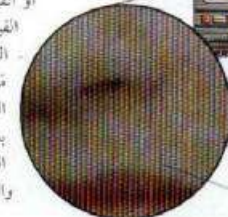
الكاميرا السينمائية

في الكاميرا السينمائية الشائعة، يدور الغلق - قمتا وعلقاً بالتناوب ٢٤ مرة في الثانية، عارضاً أنظر الفيلم كل إطار بدوره. فعندما يكون الغلق مغطى، يلتصق المخالب بالشقوب في جانب الفيلم ويسحب الإطار التالي نحو البؤازة ليتم تعريضه. إن حركة المخالب والفيلم الشائعة هي التي تُسبب الضجيج الأزيز الذي تسمعه كلما شغلت الكاميرا السينمائية أو آلة العرض.

التلفزيون والفيديو

تتكون الحركة على سبارة التلفزيون أو الفيديو بطريقة مماثلة لتكونها على الفيلم السينمائي. إن معظم أجهزة التلفزيون تعرض صورة كاملة ٢٥ مرة في الثانية. وإذا تمحطت الصورة على شاشة التلفزيون بعدسة مكبرة يمكنك مشاهدة النقط الخضراء والخضراء والزرقاء التي تتألف منها.

تتألف الصورة من شقين ملحقين وحسين ودونين



تتبع
المنطق لتتكون
شعاع.

الأرض

الأرض ثالث الكواكب المعروفة في المجموعة الشمسية من حيث البُعد عن الشمس، وخامسها من حيث الحجم، والوحيد من حيث تواجد الحياة. تبدو الأرض للناظر من علّ ككتلة من البايئة والبحر والهواء؛ كُلُّها عرضةٌ للتغيُّر تبعاً لتحركات داخل الأرض والطاقة المُبتعثة من الشمس. الدراسات الأرضية (الجيولوجية) مُستمرةٌ والعلماء يُحقِّقون باستمرارٍ اكتشافاتٍ جديدة. وقد تفرَّعَ عِلْمُ الأرض (الجيولوجية) في القرن العشرين من وَصفٍ ودراسةِ الصخور إلى دراسةِ مُختلفِ العلوم المُتعلِّقة

بتركيبها ومُظاهرها وتاريخها وتطوُّرها فيما يُسمَّى «علوم الأرض». وتُنصوِّر في هذه العلوم بعض من الثَّقات الحديثة والكيمياء والفيزياء والبيولوجية والعلوم التطبيقية المختلفة؛ وهي بِمجموعها تُسهم في زيادة معرفتنا عن الكوكب الذي نعيش فيه.

يُتبعي دراسةِ بِلْيَةِ الصخور للتأكّد من أُمُتِثاليتها قبل إرساءِ أساس الباني عليها، وقبل الانفاق غيّر الجبال التي تُكوِّنها، وتعالج البيولوجية البيئية طبيعة تحركات الصخور وتغيُّر أشكالها.

يعتمدُ موقعُ المزرعة أو المدينة على جغرافيتها المُتعلِّقة بطبيعة الأرض فيها. وتعالج عِلْمُ شكل الأرض (الجيومورفولوجية) دراسةَ شكل الأرض وتمازجها الطبيعية الناتجة عن نوعيّة الصخور وبليتها.

بالدراسة المُتعلِّقة للمعادن، نتكتشف لنا كيمياء الأرض والمواد المُختلفة التي تُنتجها العمليات الجيولوجية. وهذه الدراسات تُعرِّفُ بالعبارة أو علم المعادن.

تُكوِّنُ المعادن المُختلفة الأنواع ضخوذاً شتابةً. وتُستخدَمُ شخصاً مُختلفة في تشييد المباني ورمط الحرق، أو كنواكٍ لائقة في صناعة الكيماويات. وعلم الصخور هو واحد من علوم الأرض.

تُستأد تابلخات الشخاب من الحجارة المُصدَّرة مُنقمةً بهياكل من الفولاذ المُستخرج من خامات الحديد؛ ويُستلج زجاج نوافذها من الرُّمل؛ ويُستخدَمُ القُطْعُ لتشغيل مكثبات السَّابكين. البيولوجية الاقتصادية تُستخدَمُ المبادئ البيولوجية لاكتشاف المواد ذات الهُدوى العملية.

علم الأرض

علمُ الأرض يشملُ دراسةَ الذرَّات والجزيئات في الكيمياء البيولوجية كما دراسةَ المجرات في علم الكونيات. لقد تجمَّعَ لدينا في هذه المجالات كُفٌّ هائلٌ من المعلومات عن الأرض، أُنهم في الجغرافيون والجيولوجيون وعلماء المحيطات والمناخيون والفلكيون وغيرهم. ويضمُّ العلماء المُختصُّون تدريجياً بِدراسة هذه الحقائق الجديدة وإيجاد العلاقات السببية بينها ليكوِّنوا صورةً واضحةً عن بنية الأرض وتطوُّرها عبر العصور.



يُمكننا المقارنة بين جيولوجية كوكبنا وبين جيولوجية جارات الأترب، والمقارنة بين المراحل التاريخية التي مرَّ بها. وسؤال هذه الدراسة هو علم الكواكب.

أفكار قديمة حول الأرض

كان بعض الهنودس، منذ حوالي ١٥٠٠ سنة، يعتقدون أنَّ الأرض مُحمولة فوق أربعة قِلاع واقفة على ظهر لُجُءٍ عملاقة. إنَّ خرافات كهذه، عن كيفية نشأة الأرض، هي جزء من التقاليد والأفكار العملية القديمة في كُلِّ الحضارات. ومع تقدُّم العلم والتفكرات، تقدَّمت مفاهيمنا عن الأرض وكيفية نشأتها. والأبحاث والتحاليل الجارية والمستمرة تُقرِّبنا أكثر فأكثر نحو فهم طبيعة كوكبنا وكُلِّ ما يحتويه.

خارطة العالم هذه مُؤدَّعة ١٤٩٨، في أنتويرب (بلجيكا).



الخرائط القديمة

في القرنين الخامس عشر والسادس عشر نُشِيت الاكتشافات. فأُلغى التُّخار من أوروبا في اتجاهات مُتعددة لاكتشاف بلاد جديدة، أو لتوسيع إمبراطورياتهم التجارية، أو للإبحار حول الكرة الأرضية. وكان ما شاهدوه في رحلاتهم، وما جمَعوه من نماذج وعيَّات، وما عاودوا به من أخبار وروايات أساساً لِيُختلف المفاهيم القديمة عن الأرض.



تَكُونُ الْأَرْضُ

منذ حوالي ٥٠٠٠ مليون سنة، لم تكن الأرض سوى سحابة من الغاز والغبار تدور في الفضاء كجزء صغير من سحابة هائلة أكبر منها بكثير. ثم تكتلت معظم مواد تلك السحابة الضخمة وتراكمت في الوسط لتكوين الشمس. وبدأت حلقات من المواد، عبر باقي السحابة، تتجمع معاً لتكوين الكواكب؛ وكان كوكب الأرض أحدها. والأرض، كمثل الكواكب، ذات بنية طبقية - موادها الأخف في الطبقات الخارجية والمواد الأثقل في اللب. وتُستبان حركة تدوير السحابة الأصلية بكليتها من نمط تحرك الأرض حالياً.

النظرية المتجاذبة هي أول النظريتين حول كيفية تكوين الأرض.

النظام الشمسي بدأ كسحابة مبدئية من الغاز والغبار.

بفضل الجاذبية، تجذبت جسيمات من جميع الاتجاهات بعضها مع بعض في كرات آت في النهاية إلى كواكب.

النظرية الثانية حول تكون الأرض هي النظرية المتجاذبة.

النظام الشمسي بدأ كسحابة مبدئية من الغاز والغبار.

نهاديت جسيمات الحديد والنيكل الأثقل بعضها مع بعض بفعل الجاذبية لتكوين اللب الثقيل في الكواكب. ونتيجة لذلك، الكواكب الضخمة اضمح لها قوة جاذبية قوية.

الجسيمات الأخف (كالمشروبات، مثلاً) التجذبت إلى خارج اللب الثقيل للكواكب، فيما تجذبت الغازات الخفيفة جداً لتكوين جو الكوكب.

جسيمات الحديد والنيكل الثقيلة غاصت نحو المركز، وظلت الجسيمات الأخف في الطبقات الخارجية.

نظريتان في تكوين الكواكب

لم يتوصل العلماء بعد إلى تصور موثوق لكيفية تضلّب سحابة مبدئية من الغاز والغبار لتكوين الأرض. فهناك في هذا الشأن نظريتان: الأولى، النظرية المتجاذبة، وهي تفترض أن المواد التي عوّنت الأرض قد تكتلت معاً ثم انفصلت إلى طبقات مختلفة، أحدها في الطبقة العليا. أمّا الثانية، وهي النظرية المتجاذبة، فتفترض أن اللب تكون أولاً من المواد الثقيلة، ثم تجذبت المواد الأخف حوله.

يتكون الذراع القاذي المسطح، المشوي سيف الغارة، يتجمع غطاء من الأساسات التي لم تغطها اضطرابات.

القشرة القارية

تتكون جبال جديدة بتفكك القارة تحت ضغط القشرة المحيطية.

حيث تبدأ القارة بالانفلاق يظهر أنفجاس يئسني وادي الشف.

الجبال القديمة، كجبال الألب في كندا، تتكون أصلاً عند حافة القارة.

القشرة المحيطية المتكسرة الصغيرة غير القارة تُكوّن البراكين.

القشرة القارية

طبقة الأرض الخارجية، التي تُشكل الكتل اليابسة، تُسمى القشرة القارية. وتتكون في معظمها من صخور قديمة إضافة إلى مواد جديدة تكتلت كتسلسل جبال حوض الخواف. ويُستبان التاريخ المُعقّد لكل قارة من بُنية الصخور المتكسرة، تتألف القشرة القارية بصورة رئيسية من السيلكا والألومنيوم (السيل).

البراكين عند الحدود المحيطية تدفع الشهارة المسفرة إلى أعلى.

تتجلى الشهارة المتخربة تكونت طبقة صخرية كثيفة.

القشرة المحيطية الأقدم والأخف هي الأثقل عن الحمود المحيطية.

التكسرات في حافة هذه القشرة تتبين مواقع اتصالها عن قارة أخرى.

تكونت من مشهور قديمة شعوجة وشهارة أصبحت نشأة بفعل الحد.

القشرة المحيطية

القشرة المحيطية

طبقة الأرض الخارجية في قاع المحيطات تُسمى القشرة المحيطية، وهي دائمة التكون بفعل البراكين التي تدفع الشهارة الصخرية إلى أعلى عند الحدود المحيطية. وتُعدّ القشرة الغنية مُهاوية سقلا في الأحاديث المحيطية، تتألف القشرة المحيطية بصورة رئيسية من السيلكا والمغنيسيوم (المغنيس).

في النصف الشمالي من الكرة الأرضية يكون الفصل صيفاً حين يواجه القطب الشمالي الشمس مباشرة، فيكون فيه نهاراً دائماً، ويتعكس الحال في القطب الجنوبي حيث الفصل شتاء وظلام دائماً.

في النصف الشمالي من الكرة الأرضية يتلقى القطبان الشمالي والجنوبي الكثير من ضوء الشمس، فيساوي طول النهار فيهما.



يتكون الفصل شتاء في النصف الشمالي من الكرة الأرضية حين يتجه القطب الشمالي بعيداً عن الشمس، فيكون فيه ليلاً دائماً، ويتعكس الحال في القطب الجنوبي حيث الفصل صيف دائماً.

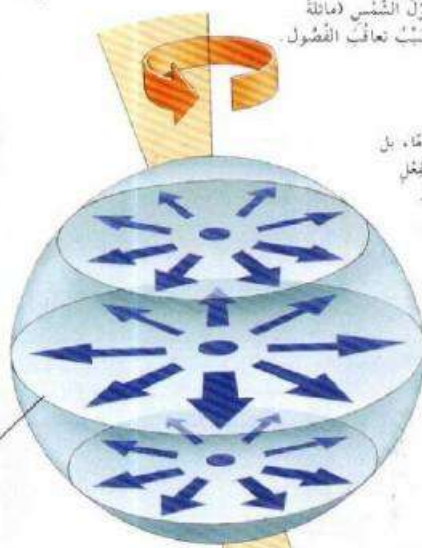
خريف النصف الشمالي من الكرة الأرضية يقابله ربيع في النصف الجنوبي، ويساوي طول النهار فيهما.

الأرض تدور وتدور

قد برأى لك أن الأرض ساكنة، لكنها في الواقع تدور باستمرار حول محورها (المعابد مع خط الاستواء) مرة في اليوم. وفي الوقت نفسه تدور حول الشمس فتسبب المدة الكاملة في سنة. تدور الأرض حول محورها بسبب تعاقب الليل والنهار - فعندما يواجه جزء الأرض، الذي أنت فيه، الشمس يكون نهاراً، وحين يدارها يكون ليلاً. كذلك فإن دوران الأرض حول الشمس (مائلة المحور على تلك البروج) يسبب تعاقب الفصول.

تدور الأرض حول محورها (المحور الجغرافي) - الشمالي والجنوبي. تدور الأرض دورة كاملة حول الشمس في 365 يوماً.

يساوي طول النهار في الصيف مع طول الليل في الشتاء - كما الحال في القطب.



البطن المتفتح

الأرض ليست كروية الشكل تماماً، بل هي متفتحة قليلاً في الوسط، فيقبل التدوير بتحرك المناطق عند خط الاستواء بسرعة أكثر من مناطق القطبين، وكلما ازدادت سرعة الدوران، زادت القوة النابذة التي تدفع المواد بعيداً عن مركز الدوران. (وهذا ما يحدث عندما تدور فتاة حول نفسها فتشعر خدائلها تفرها نحو الخارج). أي إن الأرض تدفع نحو الخارج أكثر حول وسطها.

الشئون الأطول!

إن تدوير الأرض حول محورها يتبعاً قليلاً جداً جداً تدريجياً، وذلك بسبب احتكاك المد والجزر في جزءها الماء غيبته ودفعها حول سطحها. وبحساب عدد أيام السنة من خطوط ثمن العرجان، يُقدر العلماء أنه قبل ٤٠٠ مليون سنة كان عدد أيام السنة ٤٠٠ يوم. وسبب ذلك أن تدوير الأرض كان أسرع حينئذٍ مما يجعل الأيام أقصر.

يتوقع أن يقل انتفاخ الأرض حول وسطها عندما يتباطأ تدويرها بعد بضعة آلاف مليون سنة.

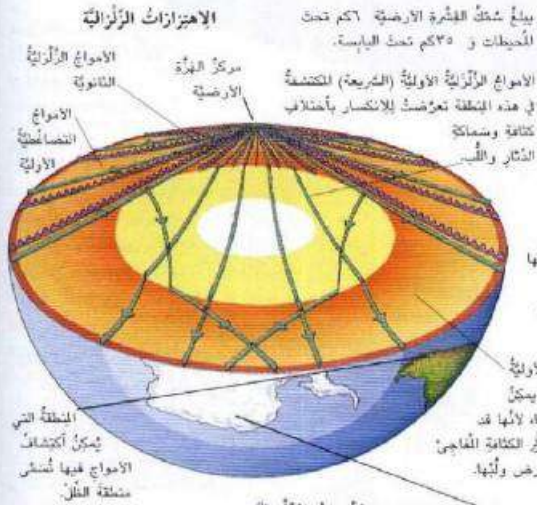
رواية تيلان الأرض تساوي ٣٣٪.

لحزب من المعلومات أظهر
البحر الأبيض المتوسط ص ١٥٤
شبه الأرض ص ٢١٢
الصحراء والمعادن ص ٢٢١
أرض الكون ص ٢٧٥
الأرض ص ٢٨٧

خطوط الأرض الأقطاب غير خط الاستواء بل في مركز الأرض. وهذا القطر أطول من القطر العمودي بين القطبين مساوياً ٤٣ كم، وهي كمية قليلة بشيء إذا علمنا أن طول قطر الأرض الاستوائي يقارب ١٢٠٠٠ كم.

بنيّة الأرض

كما قشرة النفاحة تولّف غلافًا رقيقًا خارجيًا، هكذا القشرة من سطح الأرض بالمقارنة مع الطبقات تحتها. إنَّ حجم الأرض الهائل يجعل طريقة الحفر عديمة الجدوى في الكشف عن حقيقته ما يتواجد في باطنها. لذا يلجأ العلماء إلى وسائل أخرى لتحقيق ذلك. فمعظم معلوماتنا عن باطن الأرض مُستمدّة من دراسة سلوك موجات الزلازل في مرورها عبر الأرض. وهكذا أستطاع علماء الجيولوجية على مدى السنين، تكوين صورة لأرض متعدّدة الطبقات ذات مركّز معدنيّ جامد مُحاط بمواد أخف وزناً. وبترأيّد معلوماتنا عن بنيّة الأرض، يزداد إدراكنا للطريقة التي تعمل بها.



الأمواج الزلزالية

الأمواج الزلزالية هي الاهتزازات التي تسببها الهزّات الأرضية، فسرّي غير باطن الأرض، ويمكن تسجيلها بالأجهزة الحاشية. هناك نوعان من هذه الأمواج: الأمواج الأولية السريعة الحركة والأمواج الثانوية البطيئة. إنَّ فارق الوصول بين نوعي الأمواج هذين، يؤرّز لعلماء الجيولوجية معلومات قيمة حول مركّز الزلزلة. كذلك فإنَّ انكسار هذه الأمواج عبر المواد المُختلطة يكشف نوعيّة التغيّرات في باطن الأرض.

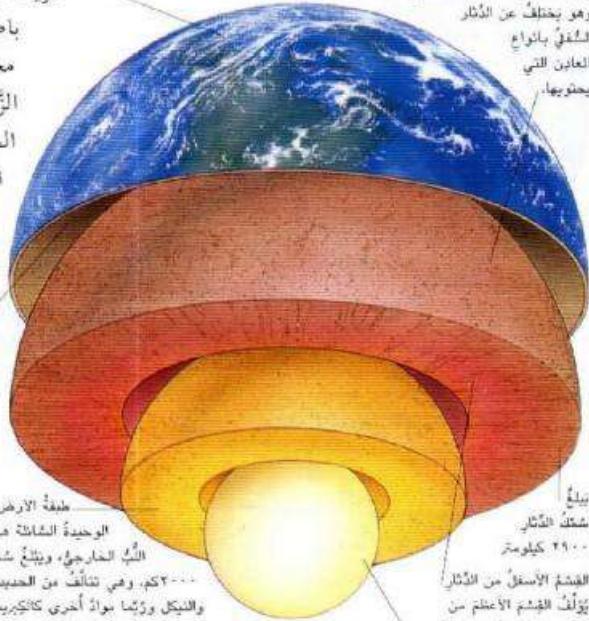
الموهو

يُعرّف الحدّ الفاصل بين قشرة الأرض والدّثار بالانقطاع الموهوويشكي أو الموهو - نسبةً إلى الجيولوجيّ اليوغوسلافي أندريا موهوويشيك (١٨٥٧-١٩٣٦) الذي اكتشفه عام ١٩١٠. قدّس موهو في براغ (تشيكوسلوفاكيا) ودُرس في زغرب يوغوسلافيا. وقد لاحظ أنَّ أمواج الزلازل تتغيّر عند مرورها عبر الطبقتين.



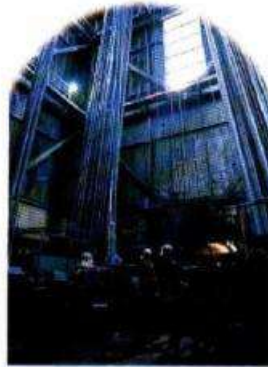
طبقات الأرض

الدّثار الغلويّ جامدٌ يحوي طبقة رخوة تسمى 'الغلاف الصّخري' وهو يختلف عن الدّثار السّغليّ بانواع المعادن التي يحتويها.



طبقة فوق طبقة

تتألّف الأرض من ثلاث طبقات رئيسيّة هي القشرة والدّثار واللبّ. فالقشرة، أو الطبقة الخارجيّة، رقيقة ضلبيّة تتألّف في معظمها من الصّخور. والحرارة من باطن الأرض تسبّب انصهار بعض الصّخر في الدّثار - في حين تبقى الصّخر جامدًا في طبقاته السّغليّ بفعل الضغط الداخليّ الأعظم. أما مركز الأرض، أو اللبّ، فيتألّف من طبقة خارجيّة سائلة تُلّف طبقة داخلية معدنيّة جامدة.

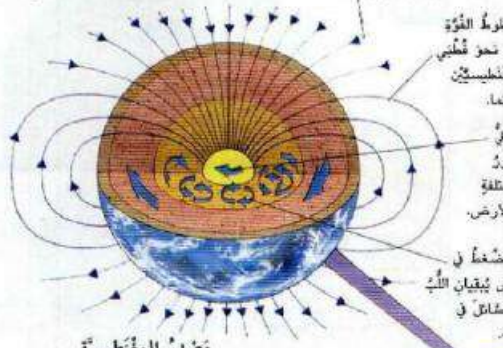


إنَّ مقارنة عمق أعني بئر في العالم بالسّكك السّميكة لطبقات الأرض، يُعطي فكرة عن شكل كلّ طبقة.

البئر الأعظم

في عام ١٩٩٠، حُفرت أعني بئر في شبه جزيرة غولا فيما كان يُدعى الاتحاد السوفييتي، وقد بلغ عمقها ١٢ كم وكان مُقرّرًا لها أن تبلغ ١٥ كم. لكنّ للوصول إلى مركز الأرض، هناك بُعد ٦٣٥٥ كم!

مجال الأرض المغنطيسي



مصدر المغنطيسية

يعتقد العلماء أن مصدر مغنطيسية الأرض هو الطريقة التي يتحرك بها قسما اللب الداخلي والخارجي. فاللب الداخلي الجاذب يدور بسرعة مختلفة عن بقية الأرض، فيتولد المجال المغنطيسي بالقوى فيها التي تعمل على إدارة متحرك كهربائي. ويُعتقد أن تيارات الحمل الحراري في اللب السائل تؤثر أيضا في مغنطيسية.

اللب المغنطيسي هو منطقة أنجذاب المجال المغنطيسي بعيدا بالمغنطيسية.

القضاء خيمر المجال المغنطيسي يمتد الغلاف المغنطيسي.



وليم جيلبرت

كان طبيب الملكة إليزابيث الأولى، وليم جيلبرت (١٥٤٤-١٦٠٣)، أول من أقام الدليل على أن الأرض تعمل كيمغنطيس ضخم.

وأستخدم جيلبرت في ذلك إيزابوليات المغنطيسية الأفعوى والعمودية الجذور، التي تتحرك جاذبيا وعشوائيا لتحديد المغنطيسية في نقطة ما على سطح الأرض، وقطبي الأرض المغنطيسيين أو الجغرافيين.

مغزور دوران يتمثل بخط عمودي يكو عزم المركز.



لزيد من المعلومات انظر

- المغنطيسية من ١٥٤
- تكون الأرض من ٢١٠
- الغازات المنحرفة من ٢١٤
- الشخور والمعادن من ٢٢١
- الشخور بجلات جيولوجية من ٢٢٦

مجال الأرض المغنطيسي

تعمل الأرض كيمغنطيس ضخم. والمغنطيس كما نعلم (أنظر ص ١٥٤-١٥٥) يجذب مواد معدنية (كالحديد) إذا وجدت في نطاق حوله يعرف بالمجال المغنطيسي. ولكل مغنطيس قطبان تميل المواد المغنطيسية إلى التجمع حولهما. قطبا الأرض المغنطيسيان يقعان قرب القطبين الجغرافيين الشمالي والجنوبي، ويعرف مجالهما حول الأرض بالغلاف المغنطيسي - وهو غلاف مشحون يمتد بعيدا في الفضاء. وبقي الحياة على كوكبنا من إشعاعات الشمس المؤذية. ويتخذ الغلاف المغنطيسي للأرض شكل قشرة تمنع يعمل التيار المستمر من الجسيمات المشحونة الصادرة من الشمس، والمعروف بالرياح الشمسية.

تأثيرات الشمس على مجال الأرض المغنطيسي

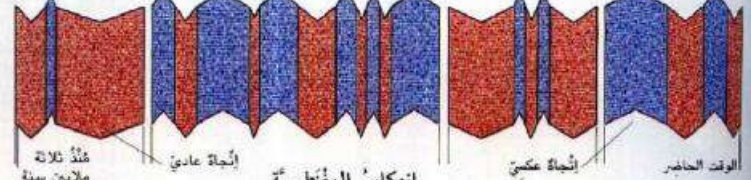
يجذب بعض هذه الجسيمات من الشمس نحو القطبين.

تتكون حدود المجال بمنطقة الركود المغنطيسي.

المنطقة حيث يلتصق المجال المغنطيسي بالرياح الشمسية تسمى الشوكة (الشوكة القوسية).

يحدث بعض الجسيمات من الشمس قرب القطبين الجغرافيين، فيتولد حولهما وهج يعرف بالاضواء القطبية الشمالية أو الجنوبية.

الانعكاسات القطبية



انعكاس المغنطيسية

يتغير المجال المغنطيسي الأرضي على الدوام. وأحيانا كانت التغيرات جذرية كثيرة بحيث انعكس المجال المغنطيسي على قلبه بالكامل، فتبادل القطبان الشمالي والجنوبي المغنطيسيان موقعيهما، ويعرف هذا بالانعكاس القطبي. ونحن لا نعرف تديلا واضحيا لذلك، لكننا نعلم أن هذا الانعكاس حدث حوالي عشر مرات في الثلاثة ملايين سنة الماضية.

الخزوف المدمم

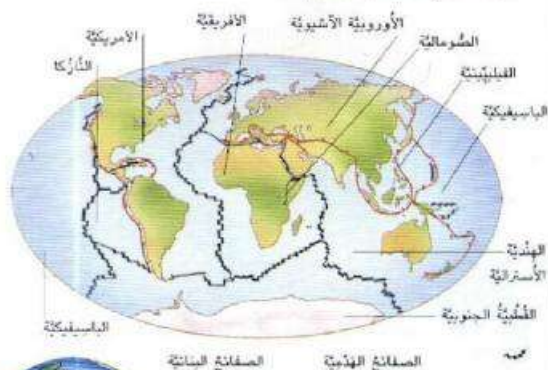
يتماثل الخزوف المدمم جاذبيا حول محور. وبطريقة شبيهة بتغير موقع القطب الشمالي والمغنطيسي الأرضي باستمرار. ويسمى القطب المغنطيسي للأرض عن الجغرافي بمغزوي ١١ درجة، وتعرف هذه بزاوية الميل.

القطب المغنطيسي

عندما يتجهد الشخص، يُسجل ويُحفظ اتجاه المجال المغنطيسي الأرضي في ذلك الزمن، بواسطة المعادن المغنطيسية الشواحدة فيه. وهذا يعني أن المجال المغنطيسي يمكن تقسيمه في القطب الجنوبي منذ ٣٠٠٠ سنة كقطب هذا المعبد القديم لزمسيس الثاني.

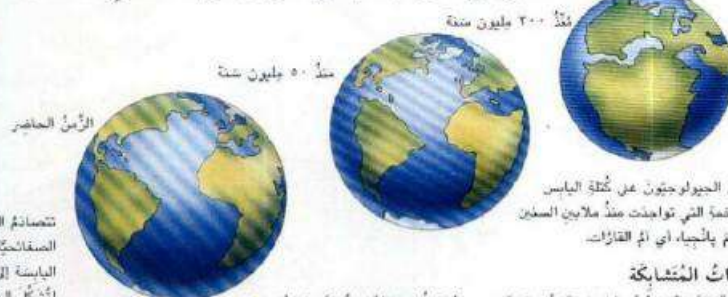


خارطة الكتل الصفائحية للعالم

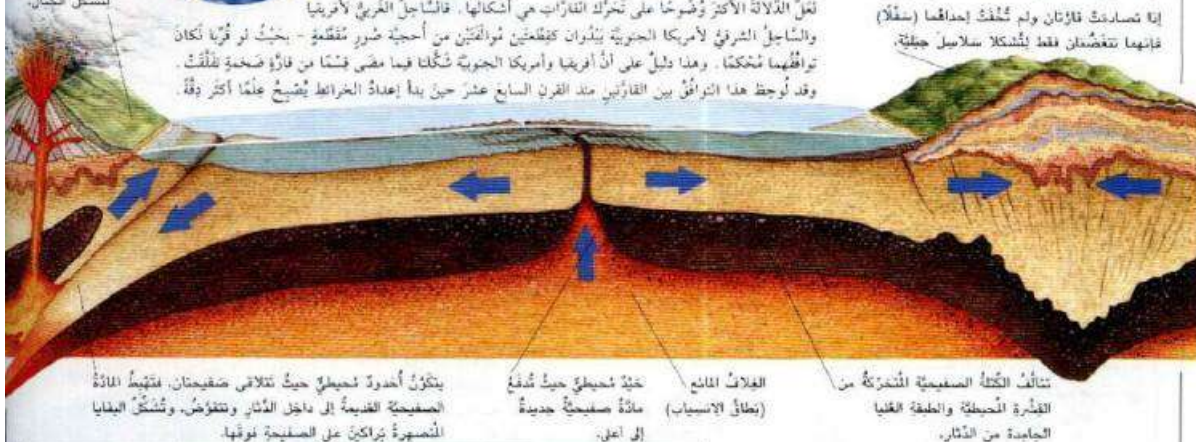


الكُتْلُ الصفائحِيَّةُ الأرضِيَّةُ

يَقْدُمُ سَفْعُ الْأَرْضِ إِلَى عَذَمِ الْكُلِّ الصَّاحِبَةِ،
 الشَّيْبَةِ بِالشَّقْبِ الرَّائِيَةِ لِكَرْهُ الْقَدَمِ. كُلُّ صَفِيحَةٍ
 تَسَامِي فِي أَحَدِ أَطْرَافِهَا مُتَحَرِّقَةٌ قَدَّمَ لَهَا نَهْمٌ فِي
 طَرَفٍ آخَرَ. وَيَدْعَى طَرَفُ الصَّفِيحَةِ التَّسَامِيِ الْحَامَّةِ
 الصَّفِيحَةَ النَّائِيَةَ، وَتَقَعُ هَذِهِ الْخَوَافِ عَلَى عَذَمِ
 الْعِيدِ الْحَقِيقَةِ. وَيَدْعَى طَرَفُ الصَّفِيحَةِ حَيْثُ
 يَجْرِي الْقَدَمُ الْحَامَّةِ الصَّفِيحَةَ الْقَادِمَةَ، وَتَقَعُ هَذِهِ
 الْخَوَافِ عَلَى طَرَفِ الْخَامِدَةِ الْحَقِيقَةِ. وَالْقَادِمَاتُ
 مُرْسَعَةٌ فِي هَذِهِ الْكُنَى الصَّفَانِيَةِ وَتَحْرُكُ بِتَحْرُكِهَا.
 إِنْ تَصَادَتِ الْفَارَاتُ وَلَمْ تُلْقُفْ إِحْدَاهُمَا (سَفْلًا)
 فَخَانِمَا تَتَصَادَتَانِ فَقَدْ لُتْسَلَا سِلَاسِلَ جَلِيلَةٍ.



لعل الدلالة الأكثر وضوحاً على تحرك القارات هي أشكالها. فالمشايخ العرب لا يفريا
والساحل الشرقي لأمريكا الجنوبية يتوافقان قطعاً من الناحية الجغرافية - بحثاً لوقوع مكان
اتحادهما متحركاً. وهذا دليل على أن أفريقيا وأمريكا الجنوبية شكلتا قبة مضي فنتاً من قارة ضخمة تفتتت
وقد لوحظ هذا التوافق بين القارتين منذ القرن السابع عشر حين بدأ إعداد الخرائط ليصبح علماً أكثر دقة.



الغلافُ الصخري

تتألف الصنائع الأرضية من القشرة ومن الطبقة العليا الحاملة للثمار. وتعرف هذه الطبقة بالغلاف الصخري. تحت هذا الغلاف توجد طبقة من الثمار، تدعى الغلاف المائع، وهي طبقة رخوة تزلزل أسباب الصنائع الحاملة فوقها. في الخيود المحيطية، تتخلل الصخور المتصلبة بفعل التراكيب، وهذا يدفع ضفحيها بعيداً عن بعضها. أما الأخابيد المحيطية فتكون حيث تتلاقى ضفحتنا وتختف (أو تطرأ) إحداها تحت الأخرى وتدمر.

فرڈریک فاین ودراموند مائیوز

ليس من العسير إيجاد شواهد على تحرك الفوارات، لكن التفسير هو إيجاد علامات دلالية على امتداد قيعان البحار. وكان الجيوفيزيائيان البريطانيان، فرداين ودرافورد، ماثوز، أول من أدرك أهمية أحد هذه الأشرطة، عام 1963. بينما أُنشِطَ الحُرُوفُ العنصرية في صخور قيعان البحار هو رومان مَن كان على أمتداد هذه القيعان.



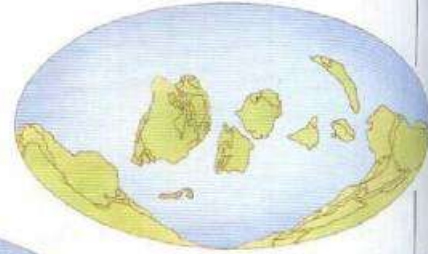


وُجِدَت أحافير زواحف المياه العذبة السليخة
«ميروسورس برازيليس» في جنوب إفريقيا والبرازيل.

شواهد أم القارات

هناك العديد من الشواهد على أن اليابس من الأرض كان فيما مضى قارة واحدة، والعديد من البراهين يُثبت ذلك، فقد وُجدت الجيولوجيون، مثلاً، أجزاء من السلسلة الجبلية القديمة نفسها في قارات مختلفة. كما وُجدت أيضاً أحافير الحيوانات نفسها منتشرة في مختلف أرجاء الأرض، مما يُبين أن هذه الحيوانات تواجدت سائلاً في قارّة واحدة متصلة.

تحرك القارات



ما قبل أم القارات

قبل أم القارات، كانت كتل اليابسة قارات متصلة منتشرة عبر الكرة الأرضية. لكنها كانت مختلفة جداً عن القارات اليوم. ثم أخذت تلك القارات تتقارب بفعلها نحو بعض بطء شديد.

أم القارات

منذ حوالي ٣٠٠ مليون سنة، تقاربت جميع قارات ذلك العصر، فتشكلت قارة شاسعة واحدة، يُسمونها الجيولوجيون أم القارات. وامتدت هذه القارة العظيمة قرابة ١٠٠ مليون سنة، ثم بدأت تنفك إلى شظيين - شمالي يُدعى لوراسيا، وجنوبي يُدعى جيندوانا.



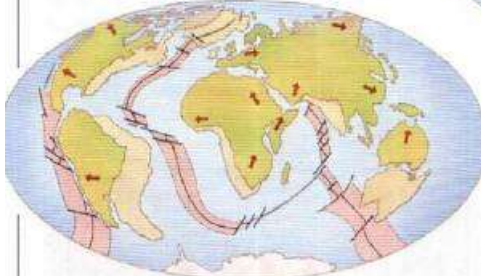
مستقبل القارات

منذ حوالي ٢٠٠ مليون سنة، بدأت أم القارات بالتفكك وانفصلت قارات اليوم. وما يزال هذا التناقص مستمراً مُتزايداً مُعَدَّل بضعه ستينيات في السنة (تقريباً مُعَدَّل نمو أظفار أصابعك). فمواقع القارات اليوم هي مواقع مُوقَّعة؛ وقد تكون خارطة العالم في المستقبل غريبة بقدر غرابة خريطة العالم قديماً.



شاهد أحفوري

أحافير حيوان الميزوسورس التي عُثِر عليها في البرازيل مُطابقة تماماً لأحافيره التي وُجدت في إفريقيا الجنوبية. إذ يُثل هذا الحيوان يستحيل عليه قطع المحيط الأطلسي، مما يُبين أنه عاش في عصر كانت أمريكا وإفريقيا فيه مُتصلتين. فعندما تباعدت القارتان فصل المحيط الأطلسي بين الأحافير. كما وُجدت أيضاً أحافير الثبات لنفسه، من العصر نفسه، في أمريكا الجنوبية وإفريقيا والهند وأستراليا ومملكة القطب الجنوبي.



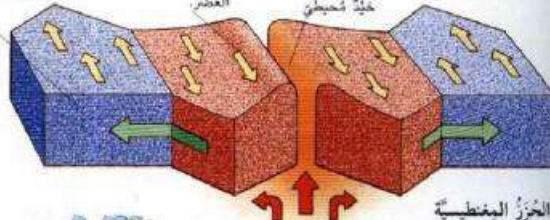
سُئلنا حركة القارات عما هي اليوم لرسم الخارطة المتوقعة للأرض في المستقبل البعيد. في هذا العالم الجديد، تتكاثف أسرائيل كثيراً نحو الشمال والهندوكست الامريكيتان واجتذبتا عن الأخرى.

كولمبوس

عام ١٤٩٢، أبحر المُكتشف الإيطالي المولد، كريستوفر كولمبوس، عبر الأطلنطي؛ واستغرقت رحلته ٧٠ يوماً. ولو أنه قام برحلته في وقتنا الحاضر لاستغرقت الرحلة ذاتها أكثر بقليل! إذ إن المسافة بين أمريكا الشمالية وأوروبا اليوم أبعد قليلاً عما كانت عليه في حينه - فالبحر المحيط الأطلسي أوسع الآن ب عشرة أمتار عمداً كان عليه منذ ٥٠٠ سنة! سبب كولمبوس



تُحل بضعه ملايين سنة، يتعكس المجال المغنطيسي للأرض، فيصبح القطب الشمالي قُطبا جنوبيا. وتكتسب الصخور، لتتكون في ذلك العصر، تراسماً مغنطيسياً معكوساً.

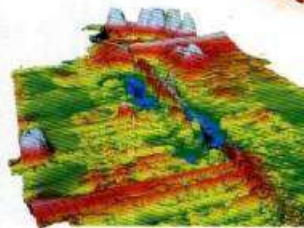


الحزب المغنطيسي

تتمتد صخور قاع البحر حزراً. فالترسبات الصخرية المُتقطعة باتجاه القطب الشمالي المغنطيسي الحالي توضع مُوازاةً للترسبات المُتقطعة سائلاً باتجاه مُعاكس. وقد وُجدت الجيولوجيون هذا النمط نفسه من الحزب على جانبي القارة المُحيطة؛ وذلك دليلٌ يُبين على أن تبايناً يُعاني البحار.

قاع المحيط

الصخور السائجة للخليج المحيطي سُخَّرَ نظيفة تماماً، لأنه لم يتسب لها وقت كافٍ لتجميع الرسوبات. أما الصخور البعيدة عن الخليج المحيطي، فهي مُكدمة بطيات سميكة من الرسوبات المُتراكمّة - مما يُبين أن قاع المحيط هناك أقدم. وهذا ناجد إضافي على أن تبايناً يُعاني البحار.



لزيد من المعلومات انظر

- القرى من ١١٤
- بنية الأرض من ٢١٢
- نشوء الجبال من ٢١٨
- البحار والمحيطات من ٢٣٤
- الأرض من ٢٨٧

البراكين

إذا تَرَجَّحَ قَيْئَنَ شَرَابٍ قَوَارٍ بِنِدَّةٍ وَتَفْشَحَهَا، فَالضَّغْطُ الَّذِي يَدْفُقُ السَّائِلَ رَشَاشًا عِزُّ قُوَّةِ الْقَيْئَنِ شَبِيهٌ، مِنْ حَيْثُ الْمَبْدَأُ، بِالضَّغْطِ الَّذِي يُسَبِّبُ ثَوْرَانَ الْبَرَاكِينِ. يَتَّبِعُ التَّفَجُّرُ الْبَرَاكِنِي الْعَنِيفُ سَحْبًا كَثِيفَةً مِنَ الرَّمَادِ وَمَقْدُوفَاتٍ مِنَ الْحَمَمِ اللَّابِيَّةِ اللَّاهِيَةِ تَسَابُ مُتَوَهِّجَةً عَلَى السُّفُوحِ الْمُجَاوِرَةِ. يَتَوَرَّدُ الْبُرْكَانُ عِنْدَمَا تَبْدَأُ الْكُتْلُ الصَّفَانِيَّةُ الصَّخْرِيَّةُ، الَّتِي تَوَلَّدَتْ سَطْحُ الْأَرْضِ، بِالتَّحَرُّكِ. فَعِنْدَ أَصْطِدَامِ صَفِيحَتَيْنِ قَدِيمَتَيْنِ وَأَنْسِحَاكِي إِحْدَاهُمَا تَحْتَ الْأُخْرَى تَنْصَهَرُ الصَّفِيحَتَانِ وَيَنْتُجُ مِنْ ذَلِكَ بُرْكَانٌ عَنِيفٌ الظَّرَازِ. وَمِنْ الْبَرَاكِينِ أَنْوَاعٌ أُخْرَى تَتَكَوَّنُ عِنْدَ تَشَكُّلِ صَفَائِحَ جَدِيدَةٍ؛ فَتَرْتَفَعُ الصَّهَارَةُ عِزُّ الدَّنَارِ وَتَتَبَيَّنُ كِبَرَاكِينٌ هَادِئَةٌ. تَقَعُ بَعْضُ الْبَرَاكِينِ بَعِيدًا عَنْ حَوَافِ الْكُتْلِ الصَّفَانِيَّةِ فَوْقَ بُقْعَةٍ نَاشِطَةٍ جِدًّا فِي الدَّنَارِ الْأَرْضِيِّ.



يُومِيي

فِي الْعَامِ ٧٩٦ م. تَارَ بُرْكَانُ جَلِ فَيُوفِ وَظَفَرُ مَدِينَةِ يُونِيَسِي الرُّومَانِيَّةِ عِنْدَ سَفْحِهِ وَمَا فِيهَا بِالرَّمَادِ وَالْحَمَمِ. فَلَمْ يَكْشَفْ عَنْهَا إِلَّا حَوْلَى الْعَامِ ١٧٤٨. وَاللَّيْثُ أَنَّ أَجْسَادَ النَّاسِ وَحَيَوَاتَانِهِمْ تَرَكَّتْ تَجَاوِزَ فِي الرُّقْمِ الْبُرْكَانِي أَمَكَنَ تَعَدِّيهِمَا بِالْجَبْرِ وَالْحَصُولِ عَلَى نَمَافِخٍ لِقَعَصِ الصَّحَابَا.

سُحِبَتْ مِنَ الرَّمَادِ وَالْعُجَارِ قَلْبِيَّةٌ شَتَّلَتْ تَلَدَتْ فِي الْجَوِّ، وَتَلْعَلِي الْمَاطِقَ الْحَيْطَةِ.

بُرْكَانُ أَلْدِيَزِيَّتِي

الْبُرْكَانُ الْأَلْدِيَزِيَّتِي مَخْرُوجٌ حَادٌّ الْخَوَابِ يَتَكَوَّنُ عِنْدَمَا تَنْفَجِرُ مَوَادُّ الصَّفَائِحِ الْمُتَصَهَّرَةِ مِنَ الْأَرْضِ. وَيَتَعَالَمُ الْبُرْكَانُ تَدْرِيجِيًّا بِتَرَاكُمَاتِ اللَّابَةِ الْعَطِيَّةِ الْأَنْسَابِ وَظَهَابَاتِ الرَّمَادِ. وَتَعْرِفُ اللَّابَةُ الْمِسْكَةَ الَّتِي يَكُونُهَا هَذَا النَّوْعُ مِنَ الْبَرَاكِينِ بِأَسْمِ الْأَلْدِيَزِيَّتِي.

سُحِبَتْ فَنَاجِيَةٌ مِنَ الْغَازِ وَالْجُسَيْمَاتِ الْمُتَوَهِّجَةِ تَسَابَتْ عَلَى سُفُوحِ جَبَلِ بِنْيُورِيلَنْدَا، فِي آبِ ١٩٦٨.

السُّحْبُ الْمُتَاجِجَةُ

الْعِنَاقُ الصَّطِيفُ قُبَاةٌ مِنَ اللَّابَةِ الْأَلْدِيَزِيَّتِي الشَّدِيدَةُ عَلَى السُّطْحِ، يُخَدِّثُ سَحَابَةً مُتَاجِجَةً تُنَشِئُ أَسْيَانًا الْهَيَارَ الْمُتَاجِجَ تَتَأَلَّفُ مِنَ الْغَازَاتِ وَشَقْلَا الصَّخْرِ وَالرَّمَادِ، فِي دَرَجَةِ الْخَرَارَةِ التَّيْهَاءِ، تَسَابَتْ فَوْقَ التَّلَالِ وَالْأَوْدِيَةِ بِسُرْعَةٍ قَدْ نَصَلَتْ إِلَى ١٠٠ كم/سَاعَةٍ سَاحِبَةً كُلَّ شَيْءٍ وَخَاطِفَةً كُلَّ خَرَفٍ فِي طَرَفِهَا.

خَارِطَةُ الْبَرَاكِينِ فِي الْعَالَمِ



هَازَوَانِي

جَبَلُ فُوجِي

بَايَايَان

بِنْيُورِيلَنْدَا

بُرْكَانُ بَارْتَلِي

مَنَاطِقُ الْبَرَاكِينِ الْبَارِزِيَّةِ

تَوْجَدُ الْبَرَاكِينُ الْبَارِزِيَّةَ حَيْثُ تَزْتَفِعُ مَادَّةُ الدَّنَارِ لِيَكُونُ صَفَائِحَ جَدِيدَةٍ، وَهِيَ نَادِرًا مَا تَعْلَهُ فَوْقَ سَطْحِ الْبَحْرِ أَمَّا بُرَاكِينُ التَّلْقِنِ الْخَافِزَةِ، فَكَذَلِكَ الْمُنَاجِدَةِ فِي هَازَوَانِي، فَهَذِهِ تَتَكَوَّنُ بَعِيدًا جِدًّا عَنْ حَاقِقِ الصَّطِيفَةِ.

فِي عَامِ ١٩٨٠، تَارَ بُرْكَانُ الْأَلْدِيَزِيَّتِي فِي الْهَيْلَانَةِ بِالْوَلَايَاتِ الْمُتَّحِدَةِ، فَهَذِهِ مِيسَاحَاتٌ لِسَاحَةِ مِنَ الْغَابِطِ.

يَتَقَوَّضُ سَقَمُ الْجَبَلِ شَطْلَقًا شَتْلِيًّا مُتَاجِجَةً تَلْعَلِي سَمَاءَ الْمِنَاطَةِ بِسُرْعَةٍ.

يَتَجَدُّ الْفُتْقُ الْبُرْكَانِي

شَكْلُ الْقَبْحِ، وَيَكُونُ

مَمْلُوءًا جَرْدِيًّا بِالرَّمَادِ

مِنْ ثَوْرَانَاتٍ سَابِقَةٍ.

غَالِبًا مَا تَنْجَعُ اللَّابَةُ الْأَلْدِيَزِيَّتِي فِي الْفُتْقِ الْبُرْكَانِي، فَتَقْشُرُ تَلْعَلَةً. وَمَعَ تَكَثُّرِ الضَّغْطِ يَتَوَهَّشُ الْبُرْكَانُ لِلانْفِجَارِ الْمُفَاجِئِ.

ثَوْرَانُ الْأَلْدِيَزِيَّتِي

الْبُرْكَانُ الْأَلْدِيَزِيَّتِي النَاشِطُ بُرْكَانٌ عَنِيفٌ جِدًّا، يَمَكُونُ ثَوْرَانُهُ فِي أَيْنَ لَحْظَةٍ، وَتُسَبِّبُ انْفِجَارَاتُهُ أَهْزَارًا بِالْعَمَلِ. وَقَدْ يُرْسِلُ هَذَا النَّوْعُ مِنَ الثَّوْرَانِ سُحْبَ الرَّمَادِ وَالْعُجَارِ الْعَازِلِينَ إِلَى مَسَافَاتٍ بَعِيدَةٍ جِدًّا. الصُّورَةُ الْمُقَابِلَةُ التَّهْلُكَةُ الْبُرْكَانِي الْأَلْدِيَزِيَّتِي بَعْدَ ثَوْرَانِهِ.



بركة طينية

قد يتعرض الماء الشارب في الأرض في منطقة بركانية للتسخين بفعل الصخور القشيرة الحامية. تفتش الصخور الساخنة الغازات البركانية فتجفها، وهكذا فإن الحامض الساخن الذي تنتجه الصخور ينتج حمأة تنسج إلى الطلح بركة من الطين العالي. وتعتبر البركة الطينية في مئزر بلوشون الوطني بالولايات المتحدة مثلاً شاملاً لقصيدة السباح.



النطق الحارة

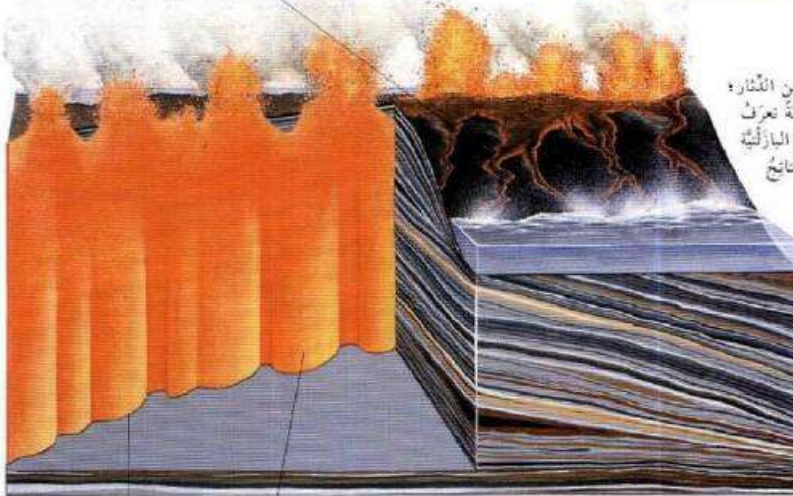
في أعماق الدثار الأرضي هناك مناطق شديدة الحرارة والاضطراب، تُعرف بالنطق الحارة، تكون الأوضاع فيها مهيأة لتكوين البراكين البازلتية على القشرة فوقها. ويحمل تحرك الكتل الصفائح المستمرة على تكوين خط سلسلي من البراكين.



جزيرة في نطاق حار متفجر بهواي.



يتجه تدفق اللابة السطحية من الاندلاعات المازلتية ويتجهجج براكين قديمة.



الحثات (يتابع المياه الحارة)

تدفع المياه التي تسخنها الصخور البركانية إلى السطح في حثات ماء وبخار. وغالباً ما تكون شبكة من الحثات تحت الأرض. فإذا تغيرت المياه في إحداها، يدفع الماء بالضغط الحاصل إلى السطح. ويسمى الضغط المتدفق بتوليد مزيد من البخار، فيضعف بالماء ضغطاً من الأرض كنافورة ماء عالي نسبياً حجة.



البركان البازلتية

في قطاع كاليفورنيا الحارة، ترتفع المواد المنصهرة من الدثار؛ فإذ تم لها أخيراً السطح، تكون لابة سوداء تعرف بالبازلت. وبخلاف اللابة الانديزيتية تنساب اللابة البازلتية عادة مسافات طويلة قبل أن تتجمد. لذا فالبركان النابع عريض وخفيض، ويُعرف بالبركان البوكتي. تقع معظم البراكين البازلتية في أعماق البحار، فعندما تزداد سرعة تكتلات قاعية تسمى اللابة الواسدة. أما على اليابسة، فإذ البازلت المنصهر في الهواء كنافورة لهب. وقد تتجعد القطرات أثناء ظريها فتتحول إلى خبالب بركانية.

ملح الشفوي، الذي ترتفع فيه اللابة على شقوق ملوية، واسع الانتشار في البراكين البازلتية.

تحت كل بركان هناك خزانة مشهورة هي شقوق من المواد المنصهرة، يُعدني الإقلاص البركاني.



لابة شديدة تنساب فوق الصخور في هاواي

سطوح اللابة

تنساب اللابة البازلتية بحرية، فيكون سطحها البارد وقشرة، تنفخ وتجمد بالخرافات تحتها. وتعرف هذه اللابة الخبيثة بالهاغمو (اسمها المحلي في هاواي). وإذا تكسر هذا السطح، فإنه يكون كتلاً لابة خبيثة السطح تسمى آ.

جبل المديسة هيلانة بالولايات المتحدة بلوشون بالولايات المتحدة



فيوزف بيايطاليا

مناطق البراكين الانديزيتية

البراكين الانديزيتية سميت باسم جبال الأنديز حيث لوحظت أولاً. وهذه البراكين تتواجد في المناطق حيث تلتصق الواحدة من الصفائح الأرضية تحت التي تليها.

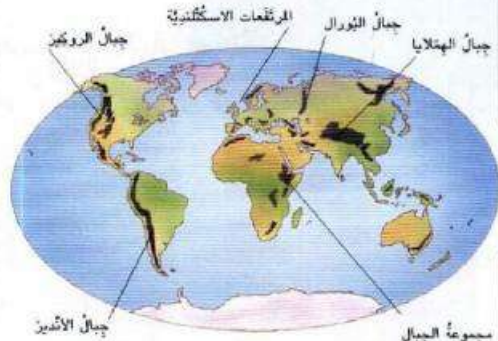
لمزيد من المعلومات انظر

- الحوامض ص ٦٨
- القارئات المتحركة ص ٢١٤
- نشوء الجبال ص ٢١٨
- البراكين الأرضية ص ٢٢٠
- الصخور والمعادن ص ٢٢١
- رسم خرائط الأرض ص ٢٤٠

نشوء الجبال

تَنتِشُخُ الجبالُ كما يَنتِشُخُ الإنسانُ، لكن ليسَ سَريعاً جِداً مثله. فبِئسَلسَلة جبال الهملايا في آسيا بدأت بالنشوء منذ ٥٠ مليون سنة، ولا تزالُ شابةً في دور التكوّن. تتكوّنُ الجبالُ نَتِجَةً لِتَكتَوِيات (حركات وقوى تشكّل) الصفائح القاريّة - وهي التكتونيات التي تَحدُثُ في قِشرة الأرض، ضاغطة وعاصِرة حوافّ القارّات. هذه القوى تَرفَعُ الجبالَ من الأرض قِشْراً. وتُحدّدُ بعضُ سلاسل الجبال القديمة، كجبال الأورال في روسيا والمُرتفعات الإسكتلنديّة، مَواقِعَ تصادم الصفائح القاريّة في أزمانٍ غابِرة. نشوء الجبال يَنتَوي على إجهاداتٍ عَظيمة تُسبِّبُ أَلِواءاتٍ وأَقطاعاتٍ تشكيليّة في الصخور يُمكنك تَحصّيها في المَناطق الجبليّة.

خارطة جبال العالم



مجموعة الجبال الأفريقية الشرقية

تورّع الجبال

سلاسل الجبال الرئيسة على الأرض هي جبالٌ ظمّ تَكوّنتُ بِأَضعاف حوافّ القارّات، أو حيث تصادمَت الصفائح القاريّة. أمّا الجبالُ التَكتَنيّة، المُتَكوّنة بالنَطر، فهي أَقلُّ لَفتاً لِأَنتظار على نطاقٍ عالمي - علماً أَنَّهُ يُمكن تَكوّنُ البراكين بين جبالِ الظمّ أو بين الجبالِ التَكتَنيّة.

تَنزَلُ سَفيحةٌ محيطيّةٌ تحت إحدى القارّات؛ فيَنتَظِرُ الاحتكاكُ الحافّة القاريّة إلى أسافير. ذالِفاً كُلُّ إشفين منها خَلَقا تحت الإسفين الذي يليه.

جبال الظمّ: عمليّة

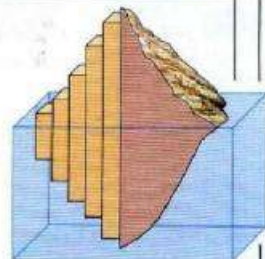
تَكوّنُ الأسافيرُ القاريّة المُتَصدّعة جُزْراً وسلاسلٍ ساحليّةً ومِزّة. وهي تتألّف من مزيجٍ مُركّبٍ من الرُسابات المحيطيّة والموائِ القاريّة.

تكوّن جبال الظمّ

تَكوّنُ جبالِ الظمّ على حافّة القارّة. فتَنتَصُرُ الصفيحةُ القاريّة عند أَرطامها بالصفيحة المحيطيّة التي تَلَحُمُ تحتها. فتَنتَصُرُ الجُزُرُ والرُساباتُ المتَفرقة مع الصفيحة المحيطيّة بِخافّة القارّة، وتَنتَوي هذه مُنتَجةً طريقها مُعدّناً لِصَبح جُزْءاً من السُلسلة الجبليّة. أمّا الصفيحةُ الهابطة فتَنتَهر، وتَنتَاعدُ المُشاهرة في قاعدة الجبال فتَرفَعُها أَكثَر، وتَنتَظِرُ البراكين إلى السطح.

الجبال القاريّة

في العام ١٨٥٥، إرتأى الفَلَكِيّ البريطاني جورج بيلد عيري، أَن الجبال، كما الكُتَل الخَشيبة الطافية في الماء، بردأ عُمُها تحت السطح مُلماً زاد أَرغافُها قَوفه. وَصَفَ الأبحاثُ الحديثُ أَن القشرة القاريّة أَسمَكُ كَثيراً في المناطق الجبليّة منها في المناطق المُستَوية، وأنَّ لِجبالِ جُزُوراً تَنتَظِرُ عَميقاً في طبقة المُتار.



نموذج لجذور جبل

جبال الظمّ: نظريّة

الصخور القاريّة تَنتَهي وتَنتَظِرُ وتَنتَوي في طَيّات عميقة وترتفع الموائِ المُتَصدّعة من الصفيحة الهابطة.



يَنتَظِرُ التَناكُلُ شَقوقَ الطَيّات المُدَوّرة إلى خَلِيطٍ مُتَظَم.

الصخور المُتَصدّعة تَنتَوي عِزْرُ المُنتَجات مُتَكوّنة براكين أنديزيّة. ويَظِلُّ الدوامُ مُكَشَوقاً على السطح.

تَنتَوي الجبال القديمة المُتَكوّنة سافلاً على السطح، بعيدةً الآن عن النَحر.

المُتَناكُلُ الداخليّة التَبييضُ لَتَناكُلُ بالثَقبونيّة إلى شَخدَراتٍ حادّة تُشكّلُ الجُوفَ والرَيدان.



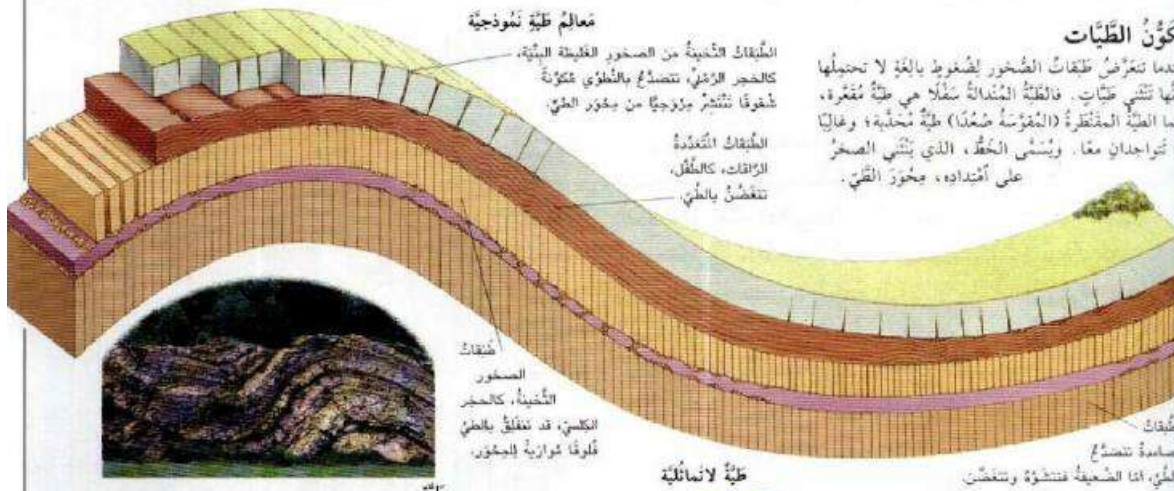
تَنتَظِرُ القارّةُ بِقِلِّ التَواثُرِ إلى كُتَلٍ يَنتَظِرُ بِحَشاها بالنَسيبة إلى بعضها الآخر. المُتَناكُلُ السَطحِيّ يَنتَظِرُ حَلَقاتٍ المُتَناكُلُ ويَظِلُّ فينتَظِرُ مُتَناكُلُها.

تكوّن الجبال التَكتَنيّة

إِنَّ تَكوّنَ الصفائح البائِة الجديديّة يَوتِرُ قِشرة الأرض فيَنتَظِرُها كُتَلًا تَنتَظِرُ بينها شَقوقٌ تَنتَوي شَقوقاً. وقد تَنتَظِرُ بعضُ هذه الكُتَل، مُتَكوّنة أودَية غُشَيب، ناركة الكُتَلُ القائمة بينها كجبالِ تَنتَظِرُ، تَنتَظِرُ المُتَناكُلُ في شرق أفريقيا.

نَكُونُ الطَّبَّات

عندما تعرّض طِفْثَاتُ الصُّخُورِ لَصُغُوطِ الْبَالِغِ لَا تَحْتَبِلُهَا
فَالْهِيَ تَنْشِي حَبَاتٍ. فَالْقِلْبَةُ الْمُنْدَالَةُ سَمَلًا هِيَ طَيْئَةٌ مَعْرُورَةٌ.
فِيهَا الْقِيَّةُ الْمَحْظُورَةُ (الْمَعْرُوسَةُ صُعْدًا) طَيْئَةٌ مَحْبُودَةٌ؛ وَغَالِيًا
مَا تَوَاجَدَانِي مَعًا. وَيُسَمَّى الْخُفْدُ، الَّذِي يَنْشِي الصُّخْرَ
عَلَى أَقْدَادِهِ، صُغُورَ الْقِيَّةِ.



أنواع القطبات

تتولد الطحور بطرق مختلفة تنبع أنواعا مختلفة
من الطيات. الطيات المسببة أعلاه هي طيات
مائلة، يعني أن القمة تنطوي حول محور
عمودي. أما في الطيات اللاتجاهية، فتدور القمة
مائلة متحركة بفعل الضغط المستطيل عليها. وقد
تتأخم الضغوط جدا فتتشقق القشرة بكاملاها،
وتنشأ صدعا قسريا.



تُتَمَّ هذه الصُّدُوعُ فِي يَنْتَشِرُ بِأَيْرَانِ، كِلَا
الصُّدُوعِ الْعَادِيَّةِ وَالْعَكْسِيَّةِ.

لَصْدُوع

يُحْكَمُ مُشَاهَدَةُ الصَّدْعِ كَسَقِّ
تَلَفُّتٍ بِهِ الصُّخُورُ مَرَّاحٍ بِمَعْشَرِهَا
بِالنَّاسِ لِمَعْشَرِهَا.

شَيْفُ حَوَافٍ
الْعُطْبَانُ قُبَالَهُ
الصَّدْعُ؛ وَيُعْرَفُ
هَذَا بِالْأَنْرَاقِ.

الدُّرُودُ صُدُوعٌ عَكْسِيَّةٌ
مُطَلَّةٌ تَتَوَاجَدُ فِي
الْمَنَاطِقِ الْجَبَلِيَّةِ.

أنواع الصدوع

أجانباً، وبالتأثير عادة وليس بالضبط، لا تنسب الصخور
ولا تنطوي بل تصدع إلى كتل يتحرك بعضها بالنسبة
لبعض أو إنه سبب لها أن فعلت ذلك. ويُعرف هذا
بالصدع. ويسمى الطاق السطحي الذي تترك فيه الكتل
تقر بعضها مستوى الصدع.

طِبَّةٌ لَا تَمَاتِلُهُ

قَلِيلٌ مُضْطَحَجَةٌ

كأنها وقعت على نفسها.

صَدْعٌ عَادِي

يَتَكَوَّرُ الضُّدُّ الْعَادِيُ
بِالتَّوَرِّ، فَيَتَّصِدُّ
الْمَسْخُورَ وَيَبْزُلِقُ وَاجِدَهَا
سَقْلًا تَجَاهَ الَّذِي تَلِيهِ.

تستوي الصدع بفصل
الكافة اللينة عن الفوقية.

صَدْعٌ عَكْسِيٌّ

يَتَكَوَّرُ الشَّدَاغُ الْعَكْسِي بِالْإِضْطِّغَاطِ فَتَتَحَرَّكُ
حَدَى الْكُتْلِ ضَعْفًا بِالنِّسْبَةِ إِلَى الْأُخْرَى.

صَدُغٌ مُتَجِدٌّ انْزِلَاقِي يَمِينِي

صَدَقَ الْمُتَجَوِّ
لَا يَزَالُ فِيهِ، تَتَحَوَّلُ
كُنْتُ جَانِبِيَا وَلَيْسَ
مُؤَدِّيَا.

ضد مُتَجِدِّ

الْمُحَابَبَةُ إِلَى الْعَيْتَارِ.

طَبَّهَ

يُبين طبقات الصخر المطوّاة هذه في نيوفونلاند، يُوجرسى بالولايات المتحدة، الأشكال التي أخذتها القباب. وتتميز القبة في مكنسب صخري بالشكل المستدير الذي نُحِت في طبقات الصخر.

دَسْر (صَدْعُ دَسْرِي)

بِالضَّعِيفِ الْمُسْتَمَرِّ
تُصْبِحُ الْمَيْتَةُ
نَشْرًا - يُمْكِنُ
مُشَاهَدَتُهُ كُلَّيَّةٍ
أَوْ ضَرْعٍ.



صَدْعُ سَانَ أَنْدَرِيَّاسَ

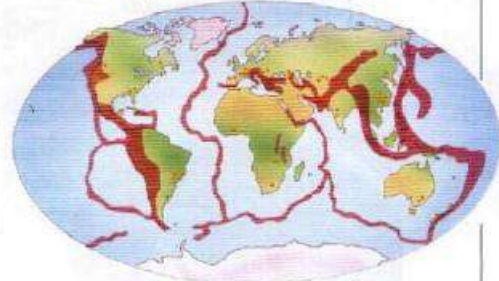
يقطع صدغ سان أندرياس العائل سهل
كارينزو بطول ٤٥٠ كم جنوبي سان
فرنيسكو و ١٦٠ كم شمالي لوس
أنجلوس. يُشكل هذا الصدغ صدغا زلزالياً،
ويُعزى إليه السبب في بعض الزلازل الرئيسية
في الولايات المتحدة.

المزيد من المعلومات أنظر

الهزات الأرضية

إنَّ أَشَدَّ القُوَى والتفجيرات المألوفة لدينا تَظَلُّ ضَبِئَةً جَدًّا بالنسبة للقُوَّة التي تُمرِّق طبقات الصخر في قشرة الأرض وتصدِّعها. فالطبقات الصخرية بطبيعتها لا تنثني ولا تتصدَّع بسهولة، لكنَّ التوتُّر الذي تُسبِّبه تحركات الصفائح الأرضية يتنامى عبر السنين حتَّى تنوء الصخور تحت وطأته، فتصدَّع فجأة وتُزاح مُضْبِرَّة أمواجاً صدمية مُدمِّرة يَزْجِفُ معها سطح الأرض في تلك المنطقة فيما تُسمِّيه زلزالاً أو هزَّةً أرضيةً. وقد يلي الرَّجَّةُ الزلزالية الأولى سلسلة من الرَّجفات اللَّاحِقة على مَدَى بضعة أيام تالية؛ ثُمَّ تَحْبُو عندما تَسْتَقِرُّ الصخورُ في مَواقِعها الجديدة.

خارطة مناطق الزلازل في العالم



مناطق الهزات الأرضية العنيفة
مناطق الهزات الأرضية الشائعة

مناطق الهزات الأرضية

حدوث الزلازل، كما يُؤْراَن التراكيب يحصل على امتداد حافات الصفائح الأرضية. فتحدث الهزات الضخمة حيث تتلاقى الصفائح فعلاً عند السطح، فيما تحدث الهزات العميقة حيث تتزلزل إحدى الصفائح تحت أخرى.

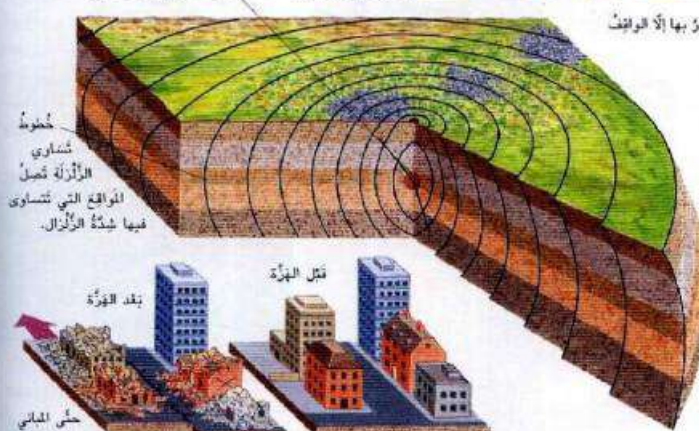
هزات الدرجة الثانية على مقياس ريختر، تكون خفيفة فلا يشعُر بها إلا الواقف في طابق علوي.



هزات الدرجة الشائعة على مقياس ريختر، تسبب النوافذ والحدائق المتحركة ويلاحظها.

مقياس ريختر

تحرك الصخور الأعظم يشعُر في بُدرة الزلازل.



بُراحي عند تصميم المباني في مناطق الهزات الأرضية، تخفيف الأخطار قدر الإمكان، فالمباني العالية ينبغي أن تتراجع دون أن تتصدَّع، وتُشاد الخفيفة من مواد خفيفة، هي أخطر تعقُّب الزلازل بالخطأ.

على درجة ١٢ من مقياس ريختر يكون التدمير شاملاً. عشو الأرض بتعوجات وأمواج البحر، وتنفذ الأجسام في الهواء، وتذتر المباني تدميراً كاملاً. كما تتغير المعالم الجغرافية للمنطقة بشكل دائم. ولتجنب الخطأ، فإن قلَّة من الهزات تبلغ هذه الدرجة من الشدَّة.

لزيد من المعلومات انظر

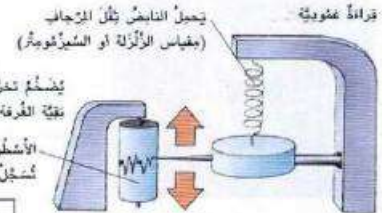
- القوى والحركة ص ١٢٠
- الانزياحات ص ١٢٦
- بنية الأرض ص ٢١٢
- القارآت المتحركة ص ٢١٤
- نشوء الجبال ص ٢١٨
- حقائق ومعلومات ص ٤١٤



عشوة هزَّة أرضية في أوزبكستان، بتركستان.

مقياس ريختر

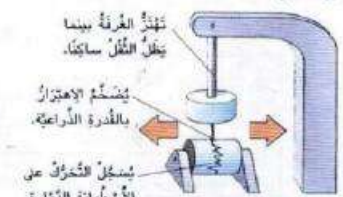
تُقاس شدَّة الزلازل أو كَمِّيَّة الرَّجَّة، على مقياس ريختر السُّدَّج على أساس ما يُرى ويحسُّ خلال الهزَّة. ويترأخ مَدَى المقياس بين الدرجة الواحدة للرَّجفات البسيطة جداً، وبين الدرجة الثانية عشرة للزلازل التي تحدث دماراً شاملاً. وتُسمى النقطة، في باطن الأرض، التي تنطلق منها الهزَّة بِوُرة الزلازل؛ ويُشعر بشدَّته الأعظم في المركز السطحي للزلازل، وهو النقط على سطح الأرض الواقعة تماماً فوق البُورة.



تُحسَّن تدوُّن نقطة الغرفة الأسطوانة الدَّوَّارة تُسجِّل التحرك المُتَّسِم.

مقياس ريختر

يُقاس قُدْر الهزَّة الأرضية، في مقابل شدَّتها، بـريختر وختر وهو مقياس زلزلة (سيزمومتر)، من تصميم عالم الزلازل الأمريكي شارل ف. ريختر، عام ١٩٣٥. فالهزات الأرضية العنيفة على هذا البرجاف قد تبلغ درجة ٦ أو أكثر، أما الأغنى والأشدَّ تدميراً فقد تبلغ درجة ٨,٩.



المِرْجاف (السيزمومتر)

المِرْجاف أو مقياس الزلازل آلة تُسجِّل الهزات الأرضية. يحوي مقياس الزلازل قَلْبَةً قَلْبَةً جداً بحيث يَظَلُّ ساكِناً بينما يهتز كل شيء حوله. تُصمَّم الرَّجَّةُ بفعل الوُضع (القُدرة الدَّراعية) وتُسجِّل على أسطوانة دَّوَّارة.

الصُّخُورُ وَالْمَعَادِنُ

الأرض التي نَمشي في مَنَاجِيقِها، ونَشِيدُ المَباني عَلَيْها، وَتَزْرَعُهَا بَسَاتِينٌ وَحُقُولًا تَتَأَلَّفُ من صُخُورٍ؛ وَكُلُّ صُخُورٍ الأَرْضِ تَتَأَلَّفُ من كِيَمَاوِيَّاتٍ تُسَمَّى مَعَادِنَ. بِالْفَحْصِ المِجْهَرِيِّ، يَتَبَيَّنُ أَنَّ الصُّخْرَ مُؤَلَّفٌ من بُلُورَاتٍ مَعْدِنِيَّةٍ مُتَبَايِنَةٍ تَتَنَامَى وَتَتَدَاخَلُ مَعًا كَالْفَسْفِيسَاءِ. وَلَا يَحْوِي الصُّخْرُ المَعْيُنَ عَادَةً أَكْثَرَ من سِتَّةِ أَنْوَاعٍ من المَعَادِنِ، لِكُلِّ نَوْعٍ مِنْهَا تَرَكِيبُهُ الكِيَمَاوِيُّ المُمْتَرِزُ. وَتَتَأَلَّفُ قِشْرَةُ الأَرْضِ من ثَلَاثَةِ أَنْوَاعٍ مُتَبَايِنَةٍ النِّشَاةِ مِنَ الصُّخُورِ هِيَ البَرَكَايَةُ (أَو النَّارِيَّةُ) وَالمُتَحَوِّلَةُ وَالرُّسُوبِيَّةُ. فَالصُّخُورُ البَرَكَايَةُ تَنْشَأُ من تَصَلُّبِ الصُّهَارَةِ السَّائِلَةِ بِالْبُرُودَةِ. وَتَنْشُجُ الصُّخُورُ المُتَحَوِّلَةُ من تَحَوُّلِ الصُّخْرِ كِيَمَاوِيًّا بِالحَرَارَةِ أَو الضَّغْطِ إِلَى صَخَرٍ مُخْتَلِفٍ النُّوعَةِ. أَمَّا الصُّخُورُ الرُّسُوبِيَّةُ فَتَتَكَوَّنُ بِتَلَاحُجٍ قَنَاتِ الصُّخُورِ وَأَنْوَاعِ الحُنَاتِ وَالاِنْقَاضِ الأُخْرَى.



بُلُورَاتُ المَزُورِ
الرُّمَادِي

مَزُورٌ قَرْلَقَرٌ
اللون

أنواع الغرانيت المختلفة

هي بعض الصُّخُورِ، كَالغَرَانِيتِ، تُكَوَّنُ بِبُلُورَاتٍ المَعَادِنِ من الكَبِيرِ يَحِثُّ نَرَى بِالْعَيْنِ المُجَرَّدَةِ. يَتَأَلَّفُ الغَرَانِيتُ من مَعَادِنِ المَزُورِ (الكوارتز) وَالْفِلْسِيَارِ وَالمِيتَاكِ، وَقَدْ يَكُونُ لَوْنُ الصُّخْرِ قَرْلَقَرًا أَوْ رُمَادِيًّا، نِيَمًا لِنَوْعِ الفِلْسِيَارِ الَّذِي يَحْوِيهِ.



غَرَانِيتٌ نَقِيشِي



غَرَانِيتٌ التَّيْشُونِيَّتِ



هِيَمَانِيتٌ، خَامٌ
حَدِيدِيٌّ

صَوَّةٌ مُسْتَقْطَبٌ

عَلَى فَحْصِ شَرِيعَةِ صَخْرَتِهِ بِمِجْهَرٍ مُزَوِّجٍ بِمُزْجِجٍ مَقْرَدِ الاسْتَقْطَابِ (يَنْشِجُ) بِمُرُورِ أَمْوَاجِ صَوْتِيَّةٍ مُعَيَّنَةٍ (نَقْطُ) تَظْهَرُ المَعَادِنُ كُلُّهَا عَلَى جِهَةٍ شَقَافَةٍ فِي مُعْظَمِهَا. وَقَدْ يُظْهَرُ بِعَضْطِهَا لَوْنًا مُتَبَايِنًا وَقَدْ مَنَاهَا كَالْحَدِيدِ، يَتَدَوَّرُ طَلِيلَةً كَائِدَةً بِالكَامِلِ.



صَخْرٌ مُزَوِّجٌ الاسْتَقْطَابِ

إِذَا نَحَضْنَا الشَّرِيعَةَ الصُّخْرِيَّةَ نَحْضًا غَيْرَ مُرْتَجِحِينَ مُسْتَقْطَبِينَ يَتَدَوَّرُ المَعَادِنُ فِي نَسَبٍ رَافِعٍ مِنَ الْأَلْوَانِ وَتَعْيِيرٍ هَذِهِ الْأَلْوَانُ إِذَا مَا قُرِئَتْ الشَّرِيعَةُ تَحْتَ المِجْهَرِ. وَيَكُونُ تَعْيِيرُ هَوِيَّةِ المَعَادِنِ كُلِّهَا عَلَى جِهَةٍ مِنْ تَظْهَرُ وَمِنْ تَغْيِرَاتِ الْوَلَانَةِ.



الْخَلِي

بَعْضُ المَعَادِنِ جَمِيلٌ أَجَادٌ، إِذَا يُسْتَعْمَلُ فِي مِصْنَاعَةِ الحُلِيِّ. وَتَعْيِيرُ قِيَمَةِ مَعَادِنِ الخَلِيِّ هَذِهِ عَلَى لَدُونِهَا وَبَعْدَارِ القَلْبِ عَلَيْهَا.

الهيماتيت

تَحْوِي الحَامَاتُ المُعْدِنِيَّةُ فِلْزَاتٍ يُمَكِّنُ قَضْلَهَا بِسَهُولَةٍ كَالهِيَمَانِيتِ أَخَذَ خَامَاتِ الحَدِيدِ. فَالحَدِيدُ فِلْزٌ نَشِجٌ مُزَوِّجٌ (قَابِلٌ لِلنَّشِجِ) يُمَكِّنُهُ الْإِتِّحَادُ مَعَ فِلْزَاتٍ أُخْرَى لِيَتَكَوَّنَ سِبَالُكَ. وَأَسْتِعْمَالَاتُ الحَدِيدِ وَاسِعَةٌ الْخَطَافُ - من صُنْعِ الإِزْرِ وَالمِيقَصَاتِ إِلَى وَرْشَى وَأَشْعَالِ الْإِنْتِشَاءَاتِ الصُّخْرِيَّةِ.



بُلُورَاتُ الحَمَشَتِ
تَوَلَّفَتْ جِثَارًا
خَدَلُ جَوَرَةٍ
صَخْرِيَّةٍ



الْمَاسُ



الْمَاسُ (الْمَلَكُ)

سَلْمٌ مُوَهَّزٌ

يُمَكِّنُ تَعْيِيرُ هَوِيَّةِ المَعَادِنِ من صَلَاحَتِهَا. فَالمَعَادِنُ الَّذِي يَسْتَطِيعُ خَلْشَ مَعْدِنٍ أُخَرَ هُوَ أَصْلَدُ مِنْهُ. وَبِتَرَاوُحِ سَلْمٍ مُوَهَّزٍ لِقِيَاسِ صَلَاحَةِ المَعَادِنِ بَيْنَ ١ و ١٠ - بِاعْتِبَارِ صَلَاحَةِ النُّقْلِ (أَلَيِّنِ المَعَادِنِ) ١، النِّجَاسِ ٢، الْكَلْسِيَّتِ ٣، الْفِلُورِيَّتِ ٤، الْأَبَاقِيَّتِ ٥، الْأَوْرُتُوكَلَازِ ٦، الْكُوَارِزِ ٧، الثُّوَابِزِ ٨، الْكُوَارِزِ ٩ وَالمَاسِ ١٠ (أَصْلَدُ المَعَادِنِ).

لَمَزِيدٍ مِنَ الْمَعْلُومَاتِ انْظُرْ

الْقَرَابِطُ الكِيَمَاوِيَّةُ ص ٢٨
البُلُورَاتُ ص ٣٠
العُنَابِيرُ ص ٣١
الْحَزْرِيَّاتُ ص ١٠٩
نَبْطَةُ الأَرْضِ ص ٢١٢
حَقَائِقُ وَمَعْلُومَاتُ ص ٤١٥

الجَوْزَةُ الصُّخْرِيَّةُ (المُبْتَظَّةُ بِالْبُلُورَاتِ)

قَدْ تَدَوَّرَ مَعَادِنُ الصُّخُورِ فِي الْمَاءِ أَوْ فِي سَوَاقِلِ تَرَكَايَةٍ مَارَّةٍ عَرَّهَا، وَتُخْطَلُ إِلَى مَوَاقِعٍ أُخْرَى. وَالمَعَادِنُ الَّتِي تَتَرَاكَمُ عَلَى جَوَانِبِ تَجْوِيفِ صَخْرِيٍّ قَدْ تَكُونُ جَوْزَةً صَخْرِيَّةً مُبْتَظَّةً بِالْبُلُورَاتِ.

الصُّخُورُ البرُكَانِيَّة

أثناء أَخْتِرَاقِ السَّمْعَةِ يَنْصُبُ بَعْضُ الشَّعِ السَّائِلِ قَطْرَاتٍ عَلَى حَوَانِهَا وَيَتَجَمَّدُ. هَكَذَا تَتَكَوَّنُ الصُّخُورُ البرُكَانِيَّةُ إِذْ تَتَصَلَّبُ مِنْ كَثَلَةِ صَخْرِيَّةٍ مَنصَهَرَةٍ كَمَا تَتَصَلَّبُ اللَّابَةُ الْمُنْسَابَةُ عِنْدَمَا تَبْرُدُ عَلَى حَوَافِ بُرْكَانٍ. وَنَظَرًا لِإِغَالَتِهِ الْعَامِلِ الْحَرَارِيِّ فِي تَكْوِينِ الصُّخُورِ البرُكَانِيَّةِ، فَقَدْ سُمِّيتْ أَيْضًا «الصُّخُورُ النَّارِيَّةُ». هُنَالِكَ نَوْعَانِ رَئِيسِيَّانِ مِنَ الصُّخُورِ البرُكَانِيَّةِ: النَّابِظَةُ السُّطْحِيَّةُ وَالْمُنْدَسَّةُ الْجَوْفِيَّةُ. الْأَنْوَاعُ السُّطْحِيَّةُ تَنْشَأُ مِنْ تَصَلَّبِ الصُّهَارَةِ بِسُرْعَةٍ فَوْقَ سَطْحِ الْأَرْضِ كَمَا اللَّابَةُ؛ وَهَذَا يُكَيِّفُهَا نَسْجَةً بَلُورِيَّةً دَقِيقَةً الْخَبِيَّاتِ. أَمَّا الصُّخُورُ الْجَوْفِيَّةُ فَتَنْشَأُ مِنْ صُّهَارَةٍ تَصَلَّبَتْ بِالتَّبَرِيدِ الْبَطْنِيِّ عَمِيقًا تَحْتَ سَطْحِ الْأَرْضِ لِتُتَجِّعَ صَخْرًا خَشِنَ النَّسْجَةِ الْبَلُورِيَّةِ كَبِيرِ الْخَبِيَّاتِ.

البازُلت

البازُلتُ صَخْرٌ بُرْكَانِيٌّ سُّطْحِيٌّ نَموذجِيٌّ نَشَأَ مِنَ اللَّابَةِ؛ وَهُوَ صَخْرٌ كَثِيفٌ دَاكِنٌ مُشَوَّهٌ بِسَبَبِ الْمَعَادِنِ الْمَتَوَاجِدَةِ فِيهِ، وَهُوَ يَسَبِّبُ التَّبَرِيدَ السَّرِيعَ دَقِيقَ الْخَبِيَّاتِ الْمُنِيرَةِ.



بُلُورَاتُ الْغَرَانِيتِ كَبِيرَةٌ بِحَيْثُ تُرَى بِالْعَيْنِ الْمَجْرَدَةِ.

يَنْشَأُ الْبازُلتُ عِنْدَمَا تَبْرُدُ اللَّابَةُ الْبُرْكَانِيَّةُ فَوْقَ سَطْحِ الْأَرْضِ.



الغَرَانِيتُ

الغَرَانِيتُ صَخْرٌ بُرْكَانِيٌّ خَوَفٌ، يُوَجَدُ مِنْهُ عِدَّةُ أَنْوَاعٍ تُكَلِّفُهَا فَائِذَةُ اللَّوْنِ بِسَبَبِ طَبِيعَةِ الْمَعَادِنِ الْفَائِزَةِ اللَّوْنِ فِيهَا. وَيَتَشَوَّفُ الْغَرَانِيتُ وَقْتُ اطْوَالٍ مِنَ الْبازُلتِ لِتَصَلَّبِ مَكُونَاتِ الْبُلُورَاتِ أَكْبَرَ حَسَبًا بِحَيْثُ تُرَى بِسَهُولَةٍ.

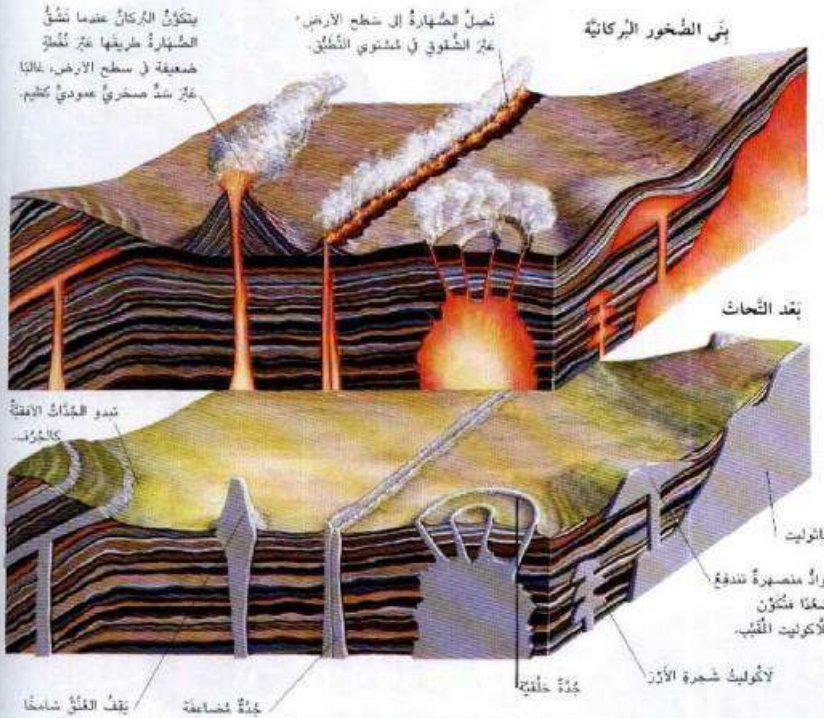
تَكُونُ الصُّخُورِ البرُكَانِيَّةِ

تَنْشَأُ الصُّخُورُ البرُكَانِيَّةُ الْخَفِيفَةُ نَسْجَةً السُّلْبِيكَا، كَالْبازُلتِ، مِنْ صُّهَارَةِ مَادَّةِ الدَّثَارِ الْأَرْضِيِّ. أَمَّا صُّهَارَةُ مَادَّةِ الصَّفَانِحِ الْأَرْضِيَّةِ فَتَتَكَوَّنُ صُخُورًا بُرْكَانِيَّةً عَالِيَةً نَسْجَةً السُّلْبِيكَا، كَالْغَرَانِيتِ، الَّذِي يَتَصَلَّبُ كَثَلًا صَخْمَةً كَالنَّسَامِ الْغَائِرِ (بَانُولِيْت) أَوْ فِي قِبَابِ أَنْدَسَامِيَّةٍ (لَانُولِيْت)، أَوْ يَتَكَوَّنُ فِي الصُّدُوعِ مُشَكَّلًا جِدَاتٍ قَاطِعَةً (سُدُودًا) صَخْرِيَّةً عَمُودِيَّةً أَوْ مُوَازِيَةً أَقْفِيَّةً، أَوْ قَدْ يَبْجَسُ غَيْرَ السُّطْحِ. وَلَا يُرَى الصُّخْرُ الْجَوْفِيُّ إِلَّا بَعْدَ تَحَاتِّ الطَّبَقَاتِ الْقَوِيَّةِ.



جِدَّةٌ قَاطِعَةٌ بُرْكَانِيَّةٌ

عِنْدَمَا تَنْشَأُ الْعَوَادُ الْمُنْصَهَرَةُ طَرِيقَهَا إِلَى صُدُوعٍ وَتَتَصَلَّبُ، تَتَكَوَّنُ صَخْرًا أَنْدَسَامِيًّا مَوْسُطًا حَجْمَ الْخَبِيَّاتِ. وَهَذَا الصَّخْرُ أَسَلَدُ عَادَةً مِنَ الصُّخُورِ الْمَحِيطَةِ بِهِ، لِذَا يَصْنَعُ هَذَا الْاِنْدَسَامُ بَعْدَ التَّحَاتِّ كَمَقْلَمٍ طَبِيعِيٍّ أَرْضِيٍّ يَازُرُ.



يَتَكَوَّنُ الْبُرْكَانُ عِنْدَمَا تَنْشَأُ الصُّهَارَةُ طَرِيقَهَا غَيْرَ مُعْتَمَدَةً ضَعِيفَةً فِي سَطْحِ الْأَرْضِ، غَالِبًا غَيْرَ سَدٍّ صَخْرِيٍّ عَمُودِيٍّ كَثِيفٍ.

تَصَلُّ الصُّهَارَةُ إِلَى سَطْحِ الْأَرْضِ غَيْرَ الشَّقِيقِ فِي مَشْتَوِي السُّطْحِ.

بَنَى الصُّخُورِ البرُكَانِيَّةِ

بَعْدَ التَّحَاتِّ

تَبْدُو الْجِدَاتُ الْأَقْفِيَّةُ كَالسُّدُودِ.

بَانُولِيْت

مَوَادٌّ مَنصَهَرَةٌ تَتَدَفَّقُ

صَخْمَةً فَتَتَكَوَّنُ

الْأَكُولِيْتِ الْمَقْبِيبِ.

لَانُولِيْتِ شَجَرَةُ الْأَوَازِ

جِدَّةٌ خَالِقِيَّةٌ

جِدَّةٌ خُصَاعِيَّةٌ

يَقِفُ الْغُثُّ شَامِخًا

بَعْدَ أَنْ يَتَأَثَّرَ

الْبُرْكَانُ الْمَحِيطُ بِهِ.

رَصَفُ الطَّرِيقِ

الصُّخُورُ البرُكَانِيَّةُ صَلْدَةٌ جِدًّا. وَالتَّخَصُّبُ مِنْ كُسَارَتِهَا تَصَلِّحُ كَمَا دَقَّةُ رَصْفٍ قَوِيَّةٍ جَيِّدَةٍ لِتَعْبِيدِ الطَّرِيقِ، خَاصَّةً بَعْدَ تَحْلِيلِهَا بِالزُّقَاتِ؛ لِأَنَّ الزُّقَاتِ يَمْتَعُ قَسَمَاتٍ مَعَادِنِيَّةِ السُّلْبِيكَاوِيَّةِ (الْبِلَاسِبَارِ) بِالنَّجْوِيَّةِ.



يُفَرِّشُ سَطْحُ الطَّرِيقِ بِبَلْطِيبٍ مِنْ خَصِيَاءِ الْغَرَانِيتِ وَالزُّقَاتِ السَّائِلِينَ.

لَمَزِيدٍ مِنَ الْمَعْلُومَاتِ انْظُرْ

- الكربون ص ٤٠
- نبذة الأرض ص ٢١٢
- البراكين ص ٢١٦
- الصُّخُورُ والمعادن ص ٢٢١
- حقائق ومعلومات ص ٤١٥

الصخور الرسوبية

لا يمكنك معرفة ما قد تحويه الصخور الرسوبية؛ فالكثير من أنواع هذه الصخور يتألف من صخور متعددة أخرى، أو حتى بقايا حيوانية ملتصق بعضها ببعض. تنشأ الصخور الرسوبية من جسيمات مترسبة كطبقات من الرسابات تُطمر وتُضغط لاحقاً فتلتحم بالتمسك إلى كتلة جامدة. يوجد ثلاثة أنواع من الصخور الرسوبية: الفتاتية، وتتألف من حجارة وفئات صخور سالفة؛ والكيمائية، وتنشأ بانفصال المواد الكيمائية، كالأملاح، والمذابة في الماء، عن محاليلها؛ والحيوية المنشأ، وتتألف من بقايا الكائنات الحية.

القطة (الصخور الرسوبية المكدلة)

تتكون القطة من الحبيبات الأخرى إلى صخر رسوبي فتاتي حتى يدعى القطة أو الرصيف. وتنشأ الصخور الرسوبية الفتاتية الأخرى الحجر الرملي - التوف من طبقات الرمل في الصحاري أو على شواطئ البحار - والطين المولت من طبقات الوخيل والطين.

صخر كتل



الصخور الرسوبية الفتاتية

يُنشأ الطين والمواد الحبيبية الصخور المكشوفة إلى تشارية ولطام تعرف المياه الجارية هذا الخطم الصخري إلى البحر حيث يترسب.



تحتوي طبقات الصخر المختلفة معادن شتقافية الدوبانية. بلع صخري

البلع الصخري

تجري مياه البحر معادن مذابة، فإذا جرد جزء من البحر وجف تترسب هذه المعادن طبقة في القاع. فالبلع الصخري وبعض أنواع الحجر الكلسي هي صخور رسوبية كيمائية نموذجية.

تكون الصخور الرسوبية

العملية التي تتحول بها الرسابات الثانية في قيعان البحار والأنهار إلى صخور رسوبية صلبة تعرف بالتصخر. ويتم ذلك على مرحلتين: في الأولى، تُضغط الرسابة بفعل الطبقات المترسكة المتزايدة فوقها، فتتقارب الجيوب الهوائية، وترسب جسيمات الرسابات وتتواشج. في المرحلة الثانية، تترسب معادن المياه الجوفية السارية عبر الصخور - غالباً الكالسيت والسليكا - فتتراكم فوق جسيمات الرسابات مُتمسكة إياها في كتلة مُتمسكة جامدة.

ججارة البناء

إن مستويات الطين - أي قوام طبقات الصخر التكتونية - تجعل الصخور الرسوبية سهلة الانقياد والتشكيل. أما الصخور الرسوبية الأصلد والأسند تقنياً، كالحجر الرملي والجيري، فتستخدم عادة كمواد للبناء.



منزل من الحجر الأسفر الرملي في نيويورك، بالولايات المتحدة.

الصخور الرسوبية الحيوية المنشأ

تتبدد مياه بحرية أو لسان بحري تعزول، فيزداد تركيز الأملاح المذابة تدريجياً، والحيات تترسب.

الطحالب المرجاني هو نفسه صخر رسوبي حيوي المنشأ؛ ويمكن لفساراته المنتشرة على قاع البحر تكوين شيف آخر.

قلل ملايين السنين



وخلول وطمر مياه الأعماق تترسب على قاع البحر.

زغل وغزير من غصن قهر.

طبقة صلبة من الحجر الجيري (الطبي) تكون حثاً بارزاً.

في الوقت الحاضر

الرسابات التي تم تحولها إلى صخر رسوبي، قد ترتفع بالتحركات الأرضية إلى السطح وتعرض للتحلل. فالصخور الأصلد، كالحجر الرملي أو الكلسي، قد تقاوم التحلل، فيما الصخور الأقل صلادة، كالطين، قد تتأكل بسرعة، مُشكلةً مُستقلاً أرضاً مُتدرجاً، وهذه العملية مُستمرة الحدوث حالياً.



حجر كلسي صخري

الحجر الكلسي البحري

الصخور الخبثية المنشأ تتألف من مواد كانت حية في زمن مضى. يتألف الحجر الكلسي البحري، أعلاه، من بقايا وشقاي البحار والأصداف البحرية؛ كما إن الحجر الكلسي الشعاعي والفسخ الحجري هما أيضاً مثالان على الصخور الرسوبية الحيوية المنشأ.

في الوقت الحاضر



طبقات المشخر الرملي أكثر شقاوة لكث من طبقات الطفل.

لمزيد من المعلومات انظر

- البُورات ص ٣٠
- نشوء الجبال ص ٢١٨
- الصخور والمعادن ص ٢٢١
- التحولات والتحات ص ٢٣٠
- الأنهار ص ٢٣٣

الصُّخُورُ الْمُتَحَوِّلَةُ

في صناعة الخَبْر يُعَجَّنُ القَصِينُ والخَمِيرَةُ والماء معاً ثُمَّ يُخَبَّرُ (يُسَوَّى) العَجِينُ في فُرْنٍ حارٍّ. وبطريقةٍ مُماثلة، تُحوَّلُ الحرارة وضغطُ الصُّخورِ القويَّةُ طبيعةً الصُّخورِ تحتها؛ وتُسمَّى هذه عمليةُ التحوُّل. هنالك نوعان رئيسيان من الصُّخورِ المتحوِّلة، أوسعُّها أنْتِشاراً الصُّخرُ الإقليمي الدينامي التحوُّل. ويُطال هذا النوعُ كُتلاً ومقاديرَ ضخمة، ويقعُ في قَلْبِ سلاسل الجبال وفي أعماق قشرة الأرض. ويُعرَفُ النوعُ التالي بالصُّخرِ الحراري (الْتِمَاسِي) التحوُّل، ويتكوَّنُ بالحرارة من صخرٍ بُركانيٍّ مُجاوِرٍ عندَ تماسُّ الصُّخَرَيْنِ؛ ولا يُطالُ هذا التحوُّلُ إلا كُتلاً ومقاديرَ محدودةً لا تتجاوزُ سماكتها بضعة سنتيمترات.

الرُّخَامُ

الرُّخَامُ نوعٌ من الصُّخرِ الحراريّ المتحوَّل، ينشأ بتأثير الحرارة على الحجر الجيري. وهو مادةٌ بناءٌ وتُخَبَّرُ جُدادةً بفضل نسيجها الناعمة وبليته المتغيرة تبعاً لما به من شوائب. فمن الرُّخَامِ ما هو أبيض كالثلج أو مُعَرَّقٌ باللونِ أو الأحمر أو الأخضر أو الرمادي.



رُخَام

ينشأ الفُيُونيت، وهو صخرٌ متحوَّل، من تحركات أحد المُدوِّع.

يتغيَّرُ تركيبُ الصُّخورِ بالتحوُّلِ المعدني، ويُلْجَأُ هذا التحوُّلُ بفعلِ الموائعِ الحارَّةِ المُتغلِّطة من قُدامِاسٍ بُركانيٍّ.



أردواز

التحوُّلُ الضَّخْمِيُّ يُنْشِئُ بعضَ المعادنِ تَبَلُّوْراً جُزْئياً فقط.

المعادنُ المتحوِّلةُ تُشَارِطُها شِدَّةُ الضغطِ لِأَجْزاءِ الضَّغطِ.

الصُّخورُ المتحوِّلةُ العميقة تُظْهِرُ علاماتَ انْضِغْطاطٍ لا إجهادٍ مُؤدِّيةٍ.

الأردواز

الأردوازُ صخرٌ رَمَاديٌّ داكِنٌ، بَرَّاقٌ، يتغلَّبُ بسهولةً إلى شرائحٍ رقيقةٍ، بسببِ مُحتواه من بلورات النَبْكا المُستَطحَّة المُشكَّكة فيه بالتحوُّل. وهو صخرٌ إقليميّ متحوِّلٌ خفيف الرُّبْية، يتكوَّنُ من تحوُّلِ صخرٍ دَقيق النُجْيات كالقَصِين.



شِبْث

النُشْت

النُشْتُ صخرٌ إقليميّ متحوِّلٌ عالي الرُّبْية مُتَعَدِّدُ الأنواع، ومعادِنُ النُشْتِ زُرْقِيَّةٌ أو مُوَارِيَّةُ الترتيبِ كاملةً التحوُّل.



نُاشِيس

تتألفُ القشرةُ القاريَّةُ النُحْنيَّةُ من صُخُورٍ إقليميّةٍ متحوِّلةٍ عالية الرُّبْية.

تكوُّنُ الصُّخورِ المُتَحَوِّلَةِ

الضَّغطُ والحرارةُ في أعماقِ الأرضِ يَهْضِمَانِ الصُّخورَ الرُّسُوبِيَّةَ والْبُركانيَّةَ المُتواجِدةَ ويُشَوِّبانها لِتُكوِّنَ الصُّخورَ المُتَحَوِّلَةَ. ويُغيَّرُ هذانِ العاملانِ مُحتوى الصُّخرِ المَعْيِنِيَّ بِصورةٍ كاملةٍ أحياناً كما هي الحالُ في النُّاشِيس، الصُّخرِ المتحوِّلِ العالِي الرُّبْية. وأهميَّةُ هذا التحوُّلِ هي في تغيُّرِ التركيبِ المعدنيِّ للصُّخرِ في الحالةِ الجامِدة. فلو أنْشَهَرَ الصُّخْرُ فقط ثُمَّ تَصَلَّبَ ثَانِيَةً لَطَلَّ صَخْرًا بُركانيًّا. والصُّخرُ الإقليميُّ المتحوِّلُ لا يَنْكَبِثُ إلا بَعْدَ مُلايينِ السنينِ من النُّشْاطِ.

استِعمالاتُ الأَرْدُوازِ

استِخدامُ الأَرْدُوازِ كَمادَّةٍ تَشْغِيبٍ أو كسُطْحٍ أَملَسٍ لِلْمُشُورَاتِ الخُضْفِ بِمُتَاقِمةِ المَوادِّ الحَدِيدِيَّة. يَبرِزُ الأَرْدُوازُ المُهمَّةُ هي سُهولةُ التخلُّق، وذلك بِقُضْلِ يَلُورَاتِهِ المِيكائُولِيَّةِ المُستَطحَّة.



سَقْفٌ مُزَلَّجٌ من الأَرْدُوازِ بِبِرِيطَانِيَا.

لَزيد من المعلومات انظُر

- تغيُّراتُ الحالةِ من ٢٠
- لُشُورُ الجبالِ من ٢١٨
- الصُّخورُ البُركانيَّةُ من ٢٢٢
- الصُّخورُ الرُّسُوبِيَّةُ من ٢٢٣
- النُّجْية والنُّشْاطُ من ٢٣٠
- حقائقُ ومعلوماتُ من ٢٤٥

النُّاشِيس

النُّاشِيسُ أعلى رُتَبِ الصُّخورِ الإقليميّةِ المتحوِّلة، تتَّصِلُ معادِنُه في ثُلثي مُشْتَرَكٍ بِصَلْبُ النُّاشِيسِ في كُلِّ الاتجاهات، إلا على أَمْتِدَادِ التخلُّق، كما هي الحالُ في النُّشْتِ والأَرْدُوازِ.

الأحافير

الرَّهْرَةُ المَكْبُوسَةُ بين طَيَّابٍ كِتَابٍ ثَقِيلٍ، أو في مَكْبَسٍ أَزْهَارٍ يُمكنُ جَفْظُهَا لِعِدَّةِ سَنَوَاتٍ. كذلك تَعْمَلُ الصَّخُورُ على حِفْظِ النَبَاتَاتِ وَالحَيَوَانَاتِ كَأَحْفَافِيرٍ. وَالأَحْفُورَةُ هي بَقَايا كائِنٍ عَاشَ في زَمَنٍ غَابرٍ، حُفِظَتْ في الصَّخَرِ؛ وَقد تَكُونُ جِسمًا بِكَامِلِهِ، أو عَظْمَةً وَاحِدَةً، أو مُجَرَّدَ أَتَارٍ أَتَادِمٍ. تَزُوي لَنَا الأَحْفَافِيرُ قِصَّةَ الحَيَاةِ في العُصُورِ الغَابِرَةِ، كَمَا تُسَاعِدُنَا في تَأْرِخِ الصَّخُورِ وَالبَيِّنَاتِ القَدِيمَةِ. ففِيهَا نَتَبَيَّنُ مَسَارَاتِ المَامُوثَاتِ (القَيْلَةُ المُنْفَرِضَةُ) في قَفَارِ التَّنْدرَا في العَصْرِ الجَلِيدِيّ مِنْذُ بَضْعَةِ مِلايِينَ سَنَةٍ، وَالدِينُصُورَاتِ الَّتِي سَادَتْ

العَالَمَ قَبْلَ ذَلِكَ بِعَشْرَاتِ مِلايِينَ السَّنِينَ. كَمَا تُبَيِّنُ أَنَّ جَمِيعَ أَشْكَالِ الحَيَاةِ قَبْلَ ذَلِكَ بِأَزْمَانٍ كَانَتْ فِي البَحْرِ. إِنَّ كَثْرَةَ مِنْ تِلْكَ الكَاتِنَاتِ حُفِظَتْ بِقَايَاهَا فِي الأَرْضِ كَأَحْفَافِيرٍ.

قَدْ تَحُلَّ أَوْدَانُ النَبَاتِ فِي الطَّلِّ مَرَكَّةً هِلْمًا رَقيقًا مِنَ الكَرْبُونِ بِشَكْلِ الوَرَقَةِ الأَصْفَرِ. وَإِنَّا مَا حَدَثَ هَذَا لَغَايِبًا بِكَامِلِهَا، فَالْبَاقِي هُوَ فَحْمٌ حَقِيرٌ.

الْجَلَالُ البَقَايا الأَصْلِيَّةُ بِكَامِلِهَا، قَدْ يَرَكُ جُودِيًا فِي الصَّخَرِ يُدْعَى قَائِلًا. فَإِنَّا أَمْتَلَا القَائِلَ بِالعَادَنِ لَأَحْفَافٍ فَإِنَّهُ يُنْتِجُ أَحْفُورَةً



شَيْءٌ قَدِيمٌ شَيْءٌ أو مُشْتَبِهٌ.

قَائِلٌ

شَيْءٌ



أَشْكَارُ شَبَكِ القَرَشِ شَلْبَةٌ وَغَنِيَّةٌ، لَهَا تَقْيُّ ثَوَلًا تَقْوِيًا، خِلَافًا لِجَانِبِ الهَيْكَلِ (العُصْرُوفِيّ).

الْحَشَرَةُ الْمُتَحَنِّنَةُ فِي صَنْعِ الشَّجَرِ تُحْفِظُ بِكَامِلِهَا عِنْدَمَا يَتَحَوَّلُ الطِّغْيُ إِلَى كَهْرْمَانٍ.

أنواع الأحافير

هناك أنواع عديدة من الأحافير المحفوظة، وبأدوارها ما يوجد الحيوان أو النبات بكامله. وغالبًا ما يكون الهيكل العظمي منه هو المتبقى - وفي هذه الحال كثيرًا ما تكون التعاون قد حلت فيه محل المادة الأصلية. أما إذا كانت المادة العضوية قد تعفنت وأندثرت بكاملها، فيبقى فقط نحيوت أحفوري يُشكل الأصل المتأثير.

ماري أنغ

ماري أنغ (١٧٩٩-١٨٤٧)، من فُورِستِ جنوبي انجلترا، كانت شديدة الاهتمام بالأحافير؛ وأصبحت إحدى أشهر جامعي الأحافير المحترفين الأوائل، وهي مع شقيقها جوزيف، كُتِبَتَا عِترًا على أَوَّلِ هَيْكَلٍ عَظْمِيٍّ كَامِلٍ لِزَاحِفٍ سَبَّاحٍ يُدْعَى الزَاحِفُ السَمَكِيّ (الإِكْتِيوصُورُس).



الحيوانات الأُحْفُورِيَّةُ (الْمُتَحَنِّنَةُ) الَّتِي تَتَوَثَّرُ بِشَرَعَةٍ، وَتَنْتَشِرُ فِي عَنَاطِقٍ وَاسِعَةٍ مِنَ الْعَالَمِ هِيَ الأَكْثَرُ تَلَقًا فِي تَأْرِخِ الصَّخُورِ. وَالأَمُونِيَّتِ، وَهُوَ أَحْفُورَةُ حَيَوَانٍ أَسْطُوبَلِيٍّ الشَّكْلِ فِي صَدَقَةِ حَلَزُونِيَّةٍ، فَتَلَّ جِئًا عَلَى تِلْكَ الكَاتِنَاتِ.

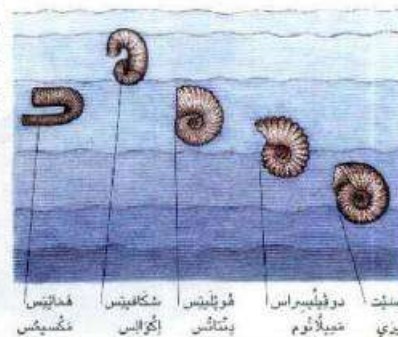
يُسَاعِدُ الأَمُونِيَّتِ فِي تَأْرِخِ الصَّخُورِ.



مَجْمُوعَةُ أَمُونِيَّتِ فِي حَجَرِ طَهَانْدِيرِيٍّ أَحْمَرٍ

التأريخ الأحفوري

الأحافير تُسَاعِدُ في تَأْرِخِ الصَّخُورِ. فَإِذَا حَوَى الصَّخَرُ أَحْفُورَةَ حَيَوَانٍ، نَعْرِفُ أَنَّهُ عَاشَ خِلَالَ عَصْرِ مُعَيَّنٍ. عِنْدَئِذٍ يُمكنُ تَأْرِخِ الصَّخَرِ مِنْذُ ذَلِكَ العَصْرِ. وَإِذَا وُجِدَتْ فِي ذَلِكَ الصَّخَرِ أَحْفَافِيرُ عِدَّةٍ مَعْرُوفَةِ التَّوَارِيخِ، يَصِغُ التَّأْرِخُ أَكْثَرُ دَقَّةً؛ ذَلِكَ لِأَنَّ الصَّخَرِ يَكُونُ قَدْ تَكُونُ وَتَوَاتَبَ أَثْنَاءَ تَعاقِبِ تِلْكَ العُصُورِ.



تَزِيدُ مِنَ المَعْلُومَاتِ أَتَشْفُرُ
الكَرْبُونُ ص ٤٠
الصَّخُورُ وَالمَعَادِنُ ص ٢٢١
الصَّخُورُ الرُّشُونِيَّةُ ص ٢٢٣
الصَّخُورُ سَجَلَاتِ جِيُولُوجِيَّةِ ص ٢٢٦
الشَّجَرَةُ وَالتَّحَاتُّ ص ٢٣٠
حَقَائِقُ وَمَعْلُومَاتُ ص ٤١٥

الصخور سجلات جيولوجية

الصخور التي نشاهدها حولنا اليوم زاهرة بأحافير دلالية من الماضي تُسجل الكثير من تاريخ الأرض، كأنها صفحات في كتاب. ولما كانت طبقات الصخر الرسوبي قد ترسبت، على الزمن، بعضها فوق بعض، فإن الطبقات السفلى هي بالقطع الأقدم عهداً. والجيولوجي الخبير، بتحريه هذه الطبقات بالدرس الدقيق، تتبين له الظروف الحياتية والبيئة التي ترسبت فيها كل طبقة. فتركيب الصخر وبنية ومحتواه الأحفوري ترسم، بمجموعها،

صورة لبيئة معينة في الماضي

السحق. إن دراسة الصخور هذه تدعى علم وصف طبقات الأرض، أو الجيولوجية التاريخية.



لا توافق طبق في صخور الأخدود العظيم (الغراندي كانيون) في أريزونا، بالولايات المتحدة.

لا توافق (طبقي)

إن أي انقطاع في توالي التلطي الصخري يدعى لا توافق. وهو يحدث عندما ترتفع طبقة صخرية لتكون سلسلة جبلية، ثم تصبح بالكت والتجوية سطحاً مستوياً يقره البحر، وترسب فوقه طبقات صخرية. وهذا يحدث ثمرة في سجل تاريخ الأرض.

تعاقب الصخور

يُستطع تاريخ منطقة ما من توالي صخورها وتعاقبها. فإذا لم يَعرَ عموماً الصخور أي اضطراب، تكون طبقات الصخر السفلى، حتماً، هي الأقدم والطبقات الأعلى هي الأحدث عهداً - وهذا هو مبدأ التضامف التراكبي. وهكذا، فإن طبقات الصخر تُشتمل عموماً تعاقباً واحداً بعد الآخر. وهذا النموذج يحكي قصة بحر ضحل عُمرته دلتا نهر بالزئمل ثم غدا في النهاية صحراء.

اكتشافات

١٦٥٠ المطران أشر من إيرلندا يُحدد العام
١٧٠٤ ق.م. تاريخاً لخلي الأرض.
١٦٦٩ عالم المعادن الهولندي نغولاس
ستينو، يلاحظ أن الصخور الرسوبية
تكونت في البحر وأن سطح البحر
بالتالي، يَعرَ دوراً
١٧٨٨ العالم الجيولوجي الاسكتلندي،
جيمس هوتون، يَعرَ أن الصخور الرسوبية
تكونت بالتحايط والترسب.
١٨٣٠-١٨٣٣ العالم الجيولوجي
البريطاني، السير شارل لابل، ينشر كتابه
«مبادئ الجيولوجية»، يقول فيه إن
العوامل المؤثرة في سطح الأرض حاليًا
ثم تتقطع طوال جميع مراحل تاريخ
الأرض.

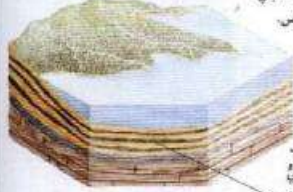
العلامات القارية

التلطي المُتمتع (المعروف بالعلامات
التيارية) في طبق من الحجر
الرُشلي، يُعرَ أن الرُشلي قد
ترسب في نهر، وأن نثار النهر
الشعير كون «البيئة الرُشلية»
اليابسة.
علامات تيارات واسعة المُطاق في
صخور ويلز الرُشلية في
سامبش، بإنجلترا.

خشب الرُشلي المُكونة لتلطي
التيارات المُتلفة بالرياح.
وهي قد تكونت
بالقشرة
المكونة من
أكسيد الحديد.
المكونة بفعل
هواء الصحراء الجاف.

البيئة الصحراوية

في الصحراء، تسفي الرياح الرُشلي من
مكان إلى آخر ليستقر مؤقتاً في ثنايا
رملية. وتنتج قُرُن حبيبات الرُشلي
بالاحتكاك فيجذب محتواها من الحديد
بالتسجين الهواء فتشويها حشرة مُتيرة.



بيئة دلتاوية

في الدلتا، تحلب روافد النهر الرُشلي إلى
البحر، فيُتلفي قراوات البحر المُوجلة
ويكون جزراً تنمو فوقها النباتات. لكن
هذه الجزر هي جزر مؤقتة لأن غالباً ما
تغمرها البحر لاحقاً.



الأحافير في الصخور

بعض الحيوانات لا يستطيع العيش إلا في
أحوال بيئية معينة. إن وجود مثل هذه
الأحافير في طبق صخري يُعرَ علماء
الجيولوجية عن الظروف التي تكون فيها
ذلك الصخر.

الصخر
الأحدث عهداً هو
طبقة سميتة من الحجر
الرُشلي الأحمر، وهذا
دليل على بيئة صحراوية.

الحجر الرُشلي يُتلفي التلطي.
وهذا يحدث من تحرك كتل
الرُشلي بعضها فوق بعض.

الطبقة يتكون من
الرُشلي، والحجر
الرُشلي من رمل الضفاف
النهرية، والقسم الحجري
من النباتات النامية في تلك
الضفاف.

تتواجد فوق الحجر الكلسي
طبقات رقيقة من السُفل
الطري والحجر الكلسي
الرمادي المُتلف، مع بعض
طبقات من الفحم الحجري.

عظام دينوصوري وجدت في ثلوثها
بالولايات المتحدة الأمريكية.



كربونات الكالسيوم
المُتلفة فيبحرة تتخضع
اصدافها على قاع البحر
(إذا لم يكن مُتلفاً)
تُتلف فيبحرة تُتلفها
تُتلف.



أقدم الصخور تتواجد في
القاع - طبقة سميتة
من الحجر الكلسي
(كربونات الكالسيوم)
حاملة بالأحافير
المُتلفة، مما يُعرَ أن
المنطقة كانت مغمورة
بمياه البحر.

بيئة قاع البحر

إذا كان البحر دافئاً وضخماً، وتياراته وتبدل، ترسب
كيموئات مياه البحر على قاعه، وتنتج بقايا
الحيوانات التي عاشت هناك.



جيمس هتن

كان الاسكتلندي جيمس هتن (١٧٢٦-١٧٩٧) مؤرخاً جيولوجياً فذاً. فقد نشر في العام ١٧٩٥ كتاباً بعنوان انظرية في علم الأرض بين فيه أن معالم الأرض تتطور وتتنوع على مدى القديد من السنين بفعل تغيرات لا تزال فاعلة في الوقت الحاضر. كما أرنأى أن ليس هناك علامات تدل على بداية الأرض، ولا دلائل مستقبلية على نهايتها.



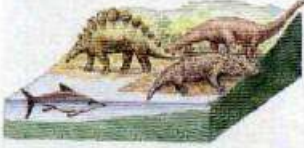
العصر الطباشيري

استمرّ العصر الطباشيري من ١٤٦ مليون إلى ٦٥ مليون سنة قبل العصر الحاضر، تبيّنت في الأرض خلال الزواحف الضخمة، وفي أنصصت معظم القارّات الحديثة عن كتلة اليابسة الأم (الپانجيا) وتعدت الكثير منها بحار طباشيرية ضخمة.



العصران الثلاثي واليوريستي

امتدّ العصران الثلاثي واليوريستي من ٢٥٠ مليون إلى ١٤٦ مليون سنة قبل العصر الحاضر. وكانت الزواحف قد أخذت بالتطور على الأرض، كما بدأت أم القارّات بالتفتك وتراجعت الصحاري لتحل محلها الغابات والمستنقعات.



العصران الكريوني والبرمي

امتدّ هذان العصران من ٢٦٣ مليون إلى ٢٥٠ مليون سنة قبل العصر الحاضر. وفيهما تمّ تفتح القارّات لتألف كتلة اليابسة الكبرى (الپانجيا) أو أم القارّات، ونمت الغابات (التي كوّنت الفحم الحالي) في الدلتاوات حول ما تكون من جبال وضاخر.



العصر الديفوني

دامّ العصر الديفوني من ٤٠٩ ملايين إلى ٣٦٣ مليون سنة قبل العصر الحاضر. وفيه بدأت القارّات بالتحرك بعضها نحو بعض، وتطهرت حيوانات اليابسة الأولى كالخضرات والبرمائيات، كما زخرت البحار بالأسماك.



العصران الأوديسي والسيلوري

امتدّ هذان العصران من ٤٠٩ ملايين إلى ٥١٠ ملايين سنة قبل العصر الحاضر. وفي ذلك الزمن، ازدهرت الحياة البحرية وتطهرت الأسماك الأولى، كما أخذت نباتات اليابسة الأولى تنمو حول الشواطئ ومضيات الأنهار.



العصر الكمبري

امتدّ العصر الكمبري من ٥٧٠ مليون إلى ٥١٠ ملايين سنة قبل الوقت الحاضر. وفيه لم تكن الحياة قد بدأت على اليابسة، لكنّ مختلف أنواع الحيوانات البحرية كانت متواجدة والحيوانات الضفدة المتحار منها هي التي كوّنت الكثير من أحافير عصرنا الحاضر.



العصر قبل الكمبري

هذا العصر هو أطول الأزمان الجيولوجية أمداً، إذ يشتمل سبعة أزمان تاريخ الأرض حتى ٥٧٠ مليون سنة قبل الوقت الحاضر. وهو ينقسم إلى عشرين: الأركي الباكر الذي لم يتواجد فيه حياة، وعصر طلائع الأحياء حيث بدأت بعض أشكال الحياة بالظهور.

العصر الرابع

الزمن، منذ ١,٦٤ مليون سنة حتى الوقت الحاضر. يُدعى العصر الرابع - ويلائه حدث العصر الجليدي وتطور الإنسان (أنظر الرسم المثالي).



العصر الثالث

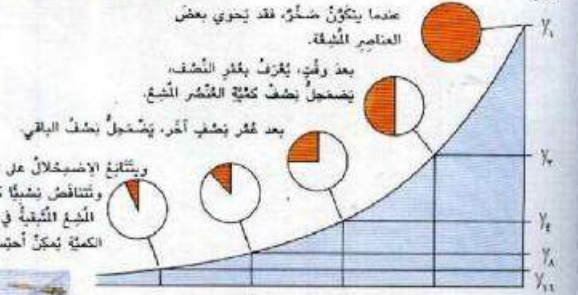
الزمن الممتد من ٦٥ مليون حتى ١,٦٤ مليون سنة خلت، يُدعى العصر الثالث. ويلائه ظهور الديونيات (الثدييات) والطيور لتحل محل الديصورات والزواحف الضخمة الأخرى التي انقرضت أو كانت. كما تراجع الغابات لتحل محلها الشجيرات وأصبح المناخ أبرد.

الأزمة الجيولوجية

يمكن توقّيع الأحداث في تاريخ الأرض بإحدى طريقتين. الطريقة الأولى والفضلى هي التاريخ المقارن، حيث يؤخذ الحدث قبل أو بعد حدث آخر. أما الطريقة الأخرى فهي التاريخ المطلق حيث تُعنى الأحداث نواحيه فعلية محدّدة. لكن التاريخ المطلق عسير جداً، إذ إن حدود الأزمنة المحدّدة هكذا قد تتغير مع كلّ بحث جديد تُكتشف.

عود جيولوجي

كما نوزع تاريخ البشر بنسبة المصور بأسماء أحداث مشهورة فيها، كالعصر قبل كولموس، كذلك نُقسّم الزمن الجيولوجي إلى عصور تتمايز الحياة السائدة في تلك العصور. وتُختص هذه العصور بما في حطب جيولوجية.



التاريخ الإشعاعي

في نظم الصخور توجد كمّيّة ضئيلة من العناصر المشعّة، ومع مرور الزمن، تتفكك هذه إلى عناصر أكثر استقراراً. ولذا كان العلماء يعرفون مُعدّل تفككها بالضبط، فإله يُمكن أحساب عُمر الصخر من نسبة العناصر المشعّة المُتبقية التي يحتويها. فكلما تضاعفت كمّيّة تلك العناصر، يكون المُعمر أقصر، وهذا نوع من أنواع التاريخ المطلق.



لمزيد من المعلومات انظر
النشاط الإشعاعي (القاعية الإشعاعية)
ص ٢٦
بنية الأرض ص ٢١٢
الصخور والمعادن ص ٢٢١
الأحافير ص ٢٢٥
التحويّة والنشآت ص ٢٣٠

الجليد والمثلج

إذا كَبَسْتَ قَبْضَةً من الثلج فإنها تتماسك وتصلب - ذلك لأن ضغط اليد يُحوّل جُسيمات الثلج إلى بلّورات جليدية. ويحدث الشيء نفسه عندما تراكُم كتل الثلج الضخمة بعضها فوق بعض، مُحَوَّلَةً الطبقات التَحْتِيَّة، بضغطها، إلى جليد. وقد يحدث هذا في وادٍ جبلي أو سَفْح تَظَلُّهُ سِلْسِلَةٌ جبليّة، حيث يَتراكمُ الثلج، دون أنصهار، سنة بعد سنة. فيكوّن الثلج المضغوط في التجاويف كتلاً جليدية، تتحرّك ببطء نحو السفوح الأخفض تُعرَفُ بالمثلج. وفي القارّات الباردة، يتراكمُ الجليد مُكوّنًا قَلَائِسَ جليدية ضخمة.



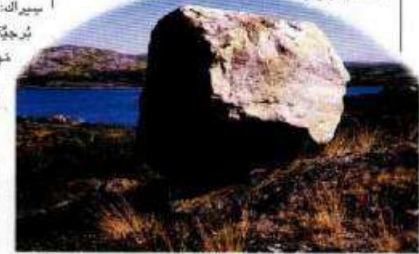
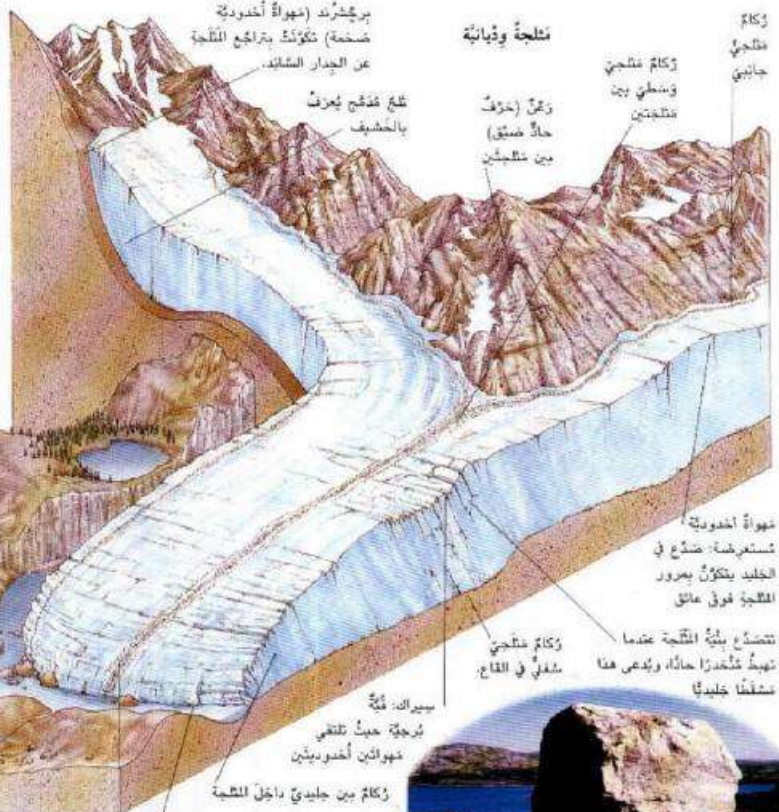
بحيرة على ارتفاع ١٨٠٠ م في وادي فلنكا ستودينا، نولندا، بنشيكوسلوفاكيا.

بَدَنُ المثلجة

يَبْدُو مثلجات الأودية ضغطًا كبيرًا على قاعدة الوادي وجوانبه فتشققها. وعندما ينصهر الجليد لاحقًا يبدو الوادي بُنْيَانَهُ الشكلي - عمودي الجانِبِ - مُسَطَّحَ القاع.

مَنْلَجَةٌ ودبانية

يبدأ جليد المثلجة بالحركة ببطءًا نظريًا مُعْطًى بالثلج، لكنه سرعان ما يتضخّم ويتلفّع بخُتَابِ الصخور المُتَاقِلِ من جوانب الوادي. أما طرف المثلجة السُفْلِيّ (أو الخَطْم) فيبدو أكثر اتساعًا لأن بعض الصخور الدبانية تظهر الآن على السطح. كما إنّ الفيضانات والأفئاق التي تحفرها مياه الانصهار في الجليد، تزيد في اتساعها.



الانقراض الجليدي

المواد الصخرية التي تلتصقها المثلجات وتحملها معها ثم تُخَلِّقُها بالانصهار تُدعى وُكُتَامًا جليديًا. وقد يحوي الوُكُتَامُ كُتْلَةً من الطين أو جلاميد ضخمة كانت قد حُبِلَتْ لعدة أميال. إنّ مُعْظَمَ طَبَقَةِ الأرض في نصف الكرة الشمالي قد تتشكلت من الرُكُم الجليدية التي خلقتها المثلجات بعد العصر الجليدي.

جبال الجليد في نصف الكرة الشمالي

عندما تصل المثلجة إلى البحر، خاصة على امتداد سواحل جرينلاند، يُدَارِجُهَا النَدُّ والجزر والأمواج شعورًا وميولًا، فتتضخّم (وتتولد) منها بُعْلُ ضخمة تعلو بعدًا كجبال جليدية.

العصور الجليدية

في أزمنة مُعَيَّنة من تاريخ الأرض، تنشأ برودة المناخ ويغطى الأرض غطاءً جليدياً شاسعاً. وتُعرف هذه الأزمنة بالعصور الجليدية. وقد بدأ أحدثها منذ ١,٦ مليون سنة وأنهى منذ ٢٠,٠٠٠ سنة. وكانت قد حدثت عصورٌ جليدية أخرى سائفاً - منها أربعة في عصور ما قبل الكمبري وواحد في العصر الأوردوفي وأخر في أواخر العصر الطباشيري وأوائل العصر البرمي.

لويس أجاسيز

كان السويسري، لويس أجاسيز، أول من أدرك حدوث عصور جليدية سائفاً. فقد لاحظ أن بعض معالم طبيعة الأرض في سويسرا قد كوَّنتها المتاليج. ثم شاهد معالم مُماثلة في اسكتلندا حيث لا تتواجد متاليج حاليًا، فأستنتج أن اسكتلندا كانت مُغطاة بالجليد في زمن ما سائفاً.

لويس أجاسيز (١٨٠٧-١٨٨٢)

غطاء جليدي

في أقصى الشمال وأقصى الجنوب، تراكمت المتاليج فوق مناطق غارزة مُشكِّلةً أغطية، أو قلائس جليدية، تتحرك نحو الخارج لا نحو الشُّوح كمثاليج الأودية. والغطاءان الجليديان الرئيسيان هما القلنسوة الجليدية في القطب الجنوبي والقلنسوة الجليدية في جرينلاند. وهما يُؤلَّغان ٩٠ في المئة من مياه الأرض العذبة، علماً أن الثلوج في وسط القارّة ستأخذ طريقها في نهاية المطاف إلى الحافّة كجليد.

جبل بارز من الغطاء الجليدي كدورق صخرته مُعزلة صخره عالى من الجليد بفعل الرياح الشائعة

وكما جليدي تحمله جبال الجليد شاسعات شائعة وتسقط على قاع البحر

ورن الجليدي الذي يترجسه المد والجزر يتشقق جرّاً مُهماً من طاقة المدّ العالمية

جبال جليدية غريضة مُسطحة القدم

غطاء جليدي مسيخ شتوي يزحف ببطء نحو البحر

قلنسوة جليدية

تتكوّن مثاليج الأودية عند تحرك القلائس الجليدية بين الدُرى الصخرية المُعزلة

جداول مياه الانسيهار

رصف جليدي يتكوّن من القلائس الجليدية المُطلقة إلى البحر

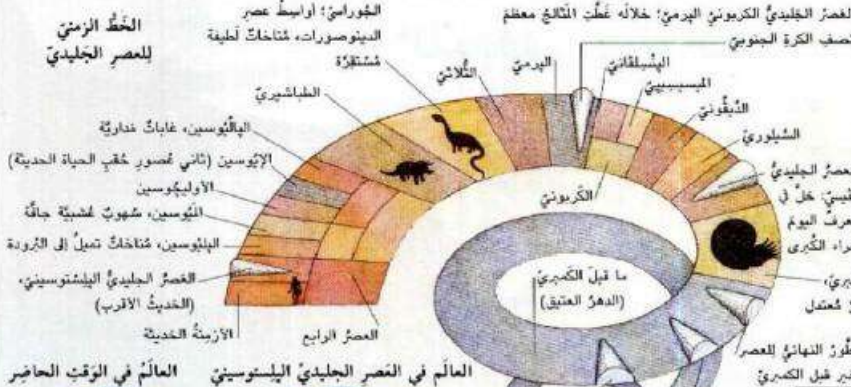
القلنسوة الجليدية

قد يغلُو سطح القلنسوة المكتسح بالرياح أكثر من كيلومتر فوق سطح الأديم. ففي القارة القطبية الجنوبية يسقط حوالي ١٥ سم من المتلج فقط في السنة، لكنها تُلها في نهاية المطاف تُصنّف جليداً.

جبال الجليدي في نصف الكرة الجنوبي

جبال الجليدي في المحيط الجنوبي المُضدعة من الأرصعة الجليدية للغارّة القطبية عريضة ومُسطحة. وقد يبلغ طولها عدة بنات من الكيلومترات وتبقى عدة سنوات قبل أن تنصهر. وغالباً ما يجري تبيّنها بالسوايل المُساعدة في تشكيل صورة عن مُحيطات العالم.

الحط الزمني للعصر الجليدي



العالم في الوقت الحاضر



العصر الجليدي البليستوسيني كان عديم الانقسام جداً. فقد تقدّمت بحالة المتاليج ثم تراجعت بعد بضعة آلاف من السنين، مُفسِّمةً المجال لعقبة بين جليدية ذات شُوح أذفاً تَشِيحاً من شُوح وقتنا الحاضر. وقد تكرّرت هذه الدورة (تقدّمًا وانسحابًا) ٢٠ مرّة خلال الـ ١,٦ مليون سنة من العصر الجليدي. ولعلّها لَمَّا تَتَوّ، فقد تكرّرت حاليًا في فترة بين جليدية أخرى.

الأمواج الرياح الشائعة

بحيرة مائية

تكوّن بالضغط

ارتفاع الأرض بدون الثلجة

بالمثلجة

ارتفاع الأرض

بالمثلجة

ارتفاع الأرض

بالمثلجة

ارتفاع الأرض

بالمثلجة

ارتفاع الأرض

بالمثلجة

ارتفاع الأرض

بالمثلجة

ارتفاع الأرض

بالمثلجة

ارتفاع الأرض

بالمثلجة

ارتفاع الأرض

بالمثلجة

ارتفاع الأرض

بالمثلجة

ارتفاع الأرض

بالمثلجة

ارتفاع الأرض

بالمثلجة

لزيد من المعلومات انظر

- الشمط ص ١٢٧
- الشمط والغوص ص ١٢٩
- الشمطية والشمات ص ٢٣٠
- الأنهار ص ٢٣٣
- البحار والمُحيطات ص ٢٣٤
- حقائق وقصص ص ٤١٤

التَّجْوِيَّةُ وَالتَّحَاتُّ

يَتَغَيَّرُ سَطْحُ الْأَرْضِ بِاسْتِمْرَارٍ. فَتَحْرُكَاتُ الْكُتْلِ الصَّفَائِحِيَّةِ الْأَرْضِيَّةِ تَرْفَعُ الْجِبَالَ وَتَبْنِي الْقَارَاتِ. وَفِي الْوَقْتِ نَفْسِهِ تَأْكُلُ هَذِهِ السُّطُوحُ الْجَدِيدَةُ ثَانِيَةً قَبْلِي وَتَتَفَتَّتُ فِي عَمَلِيَّةِ التَّعْرِيةِ وَالتَّحَاتِّ الَّتِي تَسَبَّبُ بِهَا عَوَامِلُ طَبِيعِيَّةٌ عَدِيدَةٌ أَهْمُهَا عَامِلُ الطُّقْسِ. هُنَالِكَ نَوْعَانِ مِنَ التَّجْوِيَّةِ - طَبِيعِيٌّ وَكِيمَاوِيٌّ. فَالتَّجْوِيَّةُ الطَّبِيعِيَّةُ تَمَثَّلُ فِي كَسْحِ الرِّيحِ، وَجَرَفِ الْأَمْطَارِ، وَشَدِّ الْجاذِبِيَّةِ. أَمَّا التَّجْوِيَّةُ الْكِيمَاوِيَّةُ فَتَمَثَّلُ بِفَعْلِ أَحْمَاضِ مِيَاهِ الْمَطَرِ فِي إِذَابَةِ الصُّخُورِ.

أثر التجوية والتحات
في الصخور



الجبال الميحادية

صخور مسطحة
تعرّف بالروجن
توجد في
يونان، كايي، الجزيرة
الجنوبية، بنينزيلندا

الشلال المدوّرة المتفرّدة في المناطق الجافة، كالألورزو (صخور أيزر) بأستراليا، كانت قد تأثّلت بالتجوية الطبيعية والكيمائية، وتعرّف واجدها بالصخر (إنسليج). فالعز على قلته يتخرق طبقات الصخر السطحية، وتوالي الشدّ والقلع يوميًا في النهارات الحارّة والليالي الباردة يثقلها ويثقلها.

يتساقط
الصخر
طبقة طبقة،
ويعرّف هذا
بالتجوية المتفرّدة.



الأعمدة الطليّة الأرضية (الروجن)

الرُّمْلُ الَّذِي تَلَوُّهُ الرِّيحُ يُسَبِّبُ التَّحَاتَّ. فَالصُّخُورُ الْمَكْتَشِفَةُ يَنْفَعُهَا الرُّمْلُ إِلَى أَشْكَالٍ غَرِيبَةٍ مُلَسَاةٍ صَقِيلَةٍ. يَحْدُثُ مُعْظَمُ التَّحَاتِّ بِالْقَرَبِ مِنْ سَطْحِ الْأَرْضِ فَيَكُونُ جُرْفًا مُعَلَّقةً وَبَنَى صَخْرِيَّةً مُعَلَّقةً كَالْأَعْمِدَةِ الطَّيْلِيَّةِ تُدْعَى رُوجِن.

يُشَقُّ الْعَمُودُ
الصَّخْرِيُّ بِالْحُكِّ
شَكْلًا تَقَطَّرُ عَلَيْهِ
الْغُرَابُ.



يُشِيرُ السَّهْمُ إِلَى أَتْجَاءِ هُبُوبِ الرِّيحِ.

تُسَدِّدُ الْأَسْهُمُ إِلَى حُدَى
أَرْتِفَاعِ الرُّمْلِ بِذَوِي الرِّيحِ
وَالِ اتَّجَاءِ أَوْجَعَالِهِ.

الرِّيحُ الْقَوِيَّةُ تَشَقُّ
الْحَصَاةَ مِنْ خَلْفِ
جَوَابِهَا.

تَذْخُرُ الْحَصَاةُ
تُعْرَضُ سَطْحًا
جَدِيدًا مِنْهَا السَّطْحُ.

بِأَسْبَوَاتِ ذَلِكَ الْجَانِبِ يَحْتَالُ
نَوَازِلُ الْحَصَاةِ فَتَقْلَبُ.

الْحَصَاةُ النَّاتِجَةُ
ذَاكَ عَدُوٌّ أَوْجَعُ
فَسَطْحَةٌ صَقِيلَةٌ.

صخور فُطْرِيَّةِ الشَّكْلِ

تَتَفَرَّقُ جُسَيْمَاتُ الرُّمْلِ كَالْكُرَةِ عَادَةً بِالرِّيحِ الْغَرِيبَةِ مِنْ سَطْحِ الْأَرْضِ لِقَلْبِهَا. وَنَتِجَةُ لِعَمَلِيَّةِ الطَّيْرِ هَذِهِ بِحَصْلِ مَعْظَمِ التَّحَاتِّ خِصَمٌ قَرَابِيَّةٌ مِنْ وَاحِدٍ مِنْ سَطْحِ الْأَرْضِ. فَالْقَابِاتِ الْبَرَجِيَّةُ الْعَالِيَةُ تُنْثَرُ قَرِيبًا مِنْ قَاعِهَا فَقَطْ، فَتَحْدُثُ شَكْلًا مُعَلَّقًا تَقَطَّرُ عَلَيْهِ الْغُرَابُ، وَتُدْعَى رُوجِن.



تأثيرات التَّجْوِيَّةِ

التَّجْوِيَّةُ الصَّحْرَاوِيَّةُ تَرْيِّجُ مِنَ التُّرَابِ النَّاجِمِ وَالرُّمْلِ وَالْحَصَى الْخَشَنَةِ. تَلَوُّهُ الرِّيحُ الْمَوَادَّ الدَّقِيقَةَ نَارَكَةً الْحَصَى الثَّقِيلَةَ الَّتِي تُشَكِّلُ لَاحِقًا قِشْرَةً مُصَلِّةً تُوقِفُ عَمَلِيَّةَ التَّحَاتِّ.

الرِّيحُ الصَّحْرَاوِيَّةُ

الرُّمْلُ الَّذِي تَسْفِيهِ الرِّيحُ هُوَ أَعْظَمُ الْقُوَى التَّحَاتِّيَّةِ فِي الصَّحْرَاءِ. إِنَّ تَلَوُّهُ الثَّيَابِ فِي الْمَنَاطِقِ الصَّحْرَاوِيَّةِ تَحْرِيقُ التُّرَابِ تَمَاسُّكُهَا بِشَبَكَاتِ الْجُدُورِ، إِضَافَةً إِلَى عَدَمِ وَجُودِ مَا يَكْفِي مِنَ الرُّطُوبَةِ لِتِلَاقُ الْحَبْسِ بِبَعْضِهَا مَعَ بَعْضٍ. لِذَا تَحْمِلُ الرِّيحُ الرُّمَالَ السَّائِيَةَ وَتَدْرُمُهَا فِي الْعَوَاصِفِ الرَّمْلِيَّةِ، حَتَّى يَسْفِيَهَا الصُّخُورَ وَتَحْتَهَا رَمْلًا يُسْتَعْدَمُ فِي حَتِّ جَدِيدٍ.

خَصَى ثَلَاثَةِ الْقُرُونِ

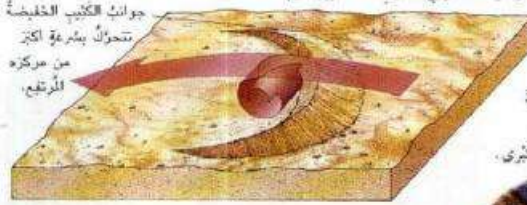
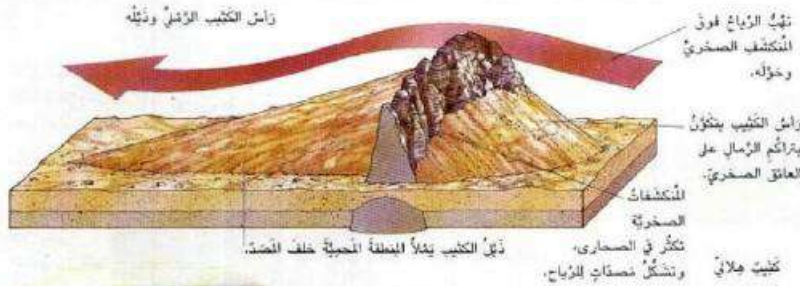
الْحَصَى الْمَشْتَرِكَةُ عَلَى سَطْحِ الْأَرْضِ تَتَلَقَّى سَفْعًا زَمَنِيًّا شَدِيدًا، يَنْثَرُ أَحَدُ جَوَابِ الْحَصَاةِ بِسُرْعَةٍ قَوِيَّةٍ نَوَازِلُهَا وَتَحْمِلُ لِيَتَعَرَّضَ وَجْهُ آخَرُ مِنْهَا لِلسَّطْحِ الرَّمْلِيِّ. تَتَمَصِّصُ الْحَصَاةُ أَعْيُنًا صَقِيلَةً السُّطُوحِ ثَلَاثَةِ الْقُرُونِ فِي الْعَالِيَةِ. وَتُثْبِتُ الْحَصَى الْأَكْثَرُ عَلَى السَّوَادِثِ أَوْ فِي قِيَعِ الْأَنْهَارِ الْجَائِدَةِ هَذِهِ الظَّاهِرَةُ بَوَاضِحٍ.

كُتْبَانُ رَمْلِيَّةٌ

تتراكم الرمال المدببة، من أتربة الصحراء الشامية عادة، أكواما تُدعى كُتْبَانًا رَمْلِيَّةً. وتنتقل الرياح هذه الكُتْبَان تدريجيًا من مكان إلى آخر. تخشع المناطق الصحراوية في العالم فقط هي صحار رملية، تتكوّن فيها الكُتْبَان بأشكالٍ عديدةٍ مختلفة.

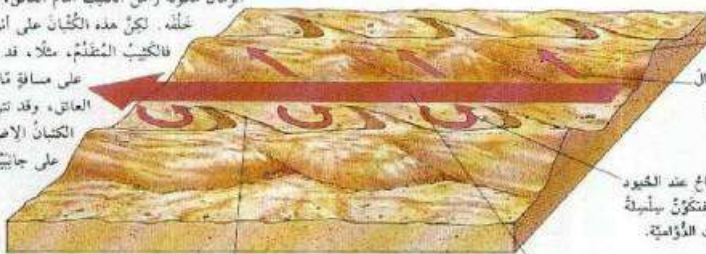
الكُتْبَانُ الهَلَالِيَّةُ (البرخانية)

انتهز أنواع الكُتْبَان الرَمْلِيَّة هي الكُتْبَانُ الهَلَالِيَّة. وهي تُشجّل هذا الشكل لأنّ سُلَى الرمال عند طرفي الكيب أكثر منه في الوسط. وتُتكوّن التجمعات الكبيرة من هذه الكُتْبَان الهَلَالِيَّة بمنطقة الأرض الرَمْلِيَّة النموذجية الشبهه بصفحة البحر، كما في الصحراء الكبرى.



كُتْبَانُ رَأْسِيَّةٌ وَدَلِيَّةٌ

تتكوّن الكُتْبَانُ الرَّأْسِيَّةُ وَالِدَلِيَّةُ قُرْبَ مَضَدٍ أَوْ عَائِقٍ كَخَشَبَةٍ مَثَلًا، فَتَرَاكُمُ الرَّمَالُ مُتَّحِزَةً رَأْسَ الكُتْبَانِ أَمَامَ الْعَائِقِ، وَاللَّذِي يَحْتَلِّهُ. لَكِنْ هَذِهِ الكُتْبَانُ عَلَى أَنْوَاعٍ فَالْكُتْبَانُ السُّطْحِيَّةُ، مَثَلًا، قَدْ يَتَرَسَّبُ عَلَى مَسَافَةٍ مَا قَلِيلٍ الْعَائِقِ، وَقَدْ تَتَرَاكُمُ الكُتْبَانُ الْإِصْطِرَاقِيَّةُ عَلَى جَانِبَيْهِ.



الرَّيَاحُ اسْرِعْ وَأَقْوَى حَيْثُ تُشَارِبُ غَيْرَ الْمَتَشَفِّصَاتِ الْحَوْشِيَّةِ.



الكُتْبَانُ الطَوْلَانِيَّةُ

تَتَكَوَّنُ الكُتْبَانُ الطَوْلَانِيَّةُ (أَوْ السَّيْفِيَّةُ) كَخَبُودٍ طَوِيلَةٍ بِشَوَارِظٍ أَتَجَاهَ الرِّيحِ. وَيُمْكِنُ مَشَاهِدَتُهَا بِوُضُوحٍ فِي الْمَوَاقِعِ حَيْثُ يُسَلَى الرُّغْلُ غَيْرَ الصَّخُورِ الْجُرَدَاءِ.

التَّنْفِيذُ الصَّخْرِيّ

التَّنْفِيذُ الصَّخْرِيّ عَامٌّ فِي الشَّامِ الْبَارِدِ، وَهُوَ نَوْعٌ مِنَ التَّجْوِيَةِ الطَبِيعِيَّةِ. نَسْرَبُ الْمَاءَ فِي شُقُوفِ الصَّخْرِ، وَعِنْدَمَا تَجْمَدُ يَكْثُرُ حُجْمُهَا بِالنَّضْدِ فَتَوْشَعُ الشَّقُوفُ الصَّخْرِيَّةُ. وَيَتَكَوَّنُ هَذِهِ الْعَمَلِيَّةُ، تَنْقَلِبُ كُلُّ الصَّخْرِ وَتَسْقُطُ مُرَاكِمَةٌ عَلَى الشَّمْعِ الْجَبَلِيِّ كَسُحَابَاتٍ رُكَامِيَّةٍ خَشِيمَةٍ - كَالَّتِي فِي الرَّسَمِ الْمُقَابِلِ فِي كَاتِبٍ يُورَثُ بِشِبْهِ الْجَزِيرَةِ السُّطْحِيَّةِ الْجَنُوبِيَّةِ.

جُرَافٌ صَخْرِيٌّ وَلِحَاجٌ فِي يُونُسْشَايِرٍ بِلِيزٍ، بِإِنْكَثَرَاتٍ



الْمَطَرُ الْحَمَضِيّ

تَتَوَلَّدُ الْخُمُوضُ الطَبِيعِيَّةُ فِي مَيَاةِ الْمَطَرِ مِنْ دُؤْيَانِ ثَانِي أَكْسِيدِ الْكَرْبُونِ فِيهَا. وَيَحْوِي الْمَطَرُ، فِي الْمَنَاطِقِ الْمَعْمُورَةِ، خُمُوضًا مِنَ الْغَازَاتِ الصَّانَعِيَّةِ الْمُدَابِّةِ فِيهِ، كَتَانِي أَكْسِيدِ الْكَرْبُونِ، وَهَذَا يُسَبِّبُ الْمَطَرُ الْحَمَضِيّ. وَهَذَا يَزِيدُ مُعْدَلُ التَّجْوِيَةِ الْكِيمَاوِيَّةِ فَيُثَلِّثُ الْمَبَانِي وَالْمَتَابِلِيَّاتِ - كَهَذَا الْأَسَدِ الْحَجَرِيّ فِي لِيْزٍ، بِإِنْكَثَرَاتٍ.



الْجُرُونُ الصَّخْرِيَّةُ وَالْفِجَاجُ

الْكَالِشِيَّةُ قُرْبَةُ لِلْمَضْرُوبِ بِالتَّجْوِيَةِ الْكِيمَاوِيَّةِ. فَنَبْدًا يَتَرَسَّبُ الصَّخْرُ الْكَالِشِيَّةُ لِلْمَطَرِ، يَنْتَقِلُ الْكَالِشِيَّةُ عَلَى السَّطْحِ وَعَلَى أَمْتِدَادِ الشَّقُوفِ. وَهَكَذَا يَنْتَقِلُ الصَّخْرُ إِلَى جُرْفٍ تَتَبَاهَى شَقُوفُ مُوسَعَةٍ تُدعى الْفِجَاجُ.

لمزيد من المعلومات انظر

الخواصص من ٦٨
التشيع والذئد والتخيلد من ٢٦٨
هذه القلبي من ٢٧٢
دوروت في الغلاف الخيري من ٣٧٢
الصحاري من ٣٩٠

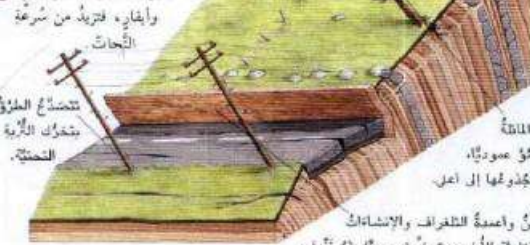
أنواع التُّرْب

إذا تطلَّعت إلى منظر طبيعي تَرى عادةً أعشابًا ونباتات وأشجارًا، وهذه لا حياة لها بدون تربة. والتربة خليطٌ مُعقَّد من المواد الصخرية الحديثة والمُتَحَتَّة، والمعادن المُدابة والمُعَاد ترسُّبها، مع بقايا الكائنات الحيَّة التي عاشت فيما مَضَى. هذه المُقومات تسترُج معًا بحفر الحيوانات الجاحرة، وضغط جذور النبات، وتحرُّكات المياه الجوفية. إن نوع التربة وتركيبها الكيميائي وطبيعة أصلها المُضويَّ عوامِلٌ مُهمَّة جدًّا للزراعة، وبالتالي لحياتنا وعيش مختلف الحيوانات. هنالك أنواعٌ عديدة من التُّرْب، تتباين من جُزءٍ إلى آخر في الأرض تبعًا لِلْمناخ والبيئة.



رُخف التربة على تلال شيلتن، بإنكلترا.

لزيد من المعلومات انظر
الكيمياء المُضوية ص ٤١
الصخور والمعادن ص ٢٢١
الأحافير ص ٢٢٥
التجوية والتحات ص ٢٣٠
المناخ ص ٢٤٤



المُنحدرات

تتحرك التُّرْب المُنحدرات غير مُستقرَّة لأد جاذبية الأرض تُشدُّ ما يتجمَّع عليها إلى أسفل. وأنَّى نُعزِّ في التربة بفعل الضيق أو المقل أو النمط بالتشرب والانفراج يزيد من هذا التحرك ثرولًا نحو أسفل المُنحدر. ونتيجة لذلك تنغرس الإنشاءات الاصطناعية على المُنحدرات إلى الميلان، وينشوء شكلُ النباتات النامية.

الْفَيْضَانِ

نَكُونُ الْأَنْهَرُ -
الْمَرْحَلَةُ الْأُولَى

مَرَّاحِلُ فِي مَجْرَى النَّهْرِ

تلاحظ في مجرى النهر ثلاث مراحل. في مرحلته الأولى يتدفق النهر بسرعة، شاملاً مساره عميقاً في التجويف، وحاملاً معه شتى الانقراض والنباتات الضخمة. في المرحلة الثانية، يتباطأ النهر فيرتب قراراته، ويأخذ الحث في مجراه. في مرحلته الثالثة، تخور قوى النهر فتفترق كامل حمولته من الانقراض عند مصبه في البحر.

لَوْ يُفِي فِي حَوْضِ رَقْلِي
بِأَحَدِي جُرُورِ
الْكُنَّارِي

القُدْرَةُ الْكَهْرْمَائِيَّةُ

الرؤى

تحتاج الزروع ماء ينمو. وكثيراً ما تفتى مياه الأنهار لتسقي المزروعات في نظام ري معين. وقد عرّفت أنظمة الري المعقدة على ضفاف الأنهر منذ الحضارات الأولى في مصر القديمة على ضفاف النيل.

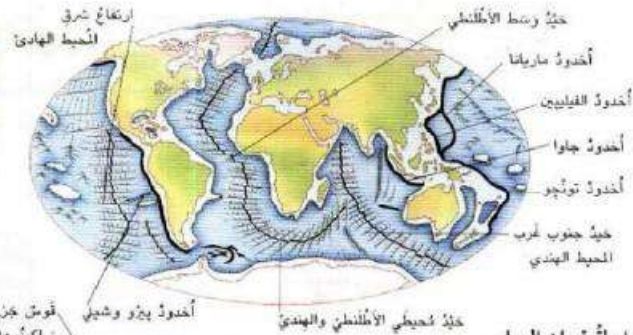
لزيادة من المعلومات أنظر

الماء - معالجته وبيعائه ص ٨٣
المزروعات ص ١٥٩
التجوية والتحات ص ٢٣٠
خط الساجل ص ٢٣٦
المطر ص ٢٦٤

البحار والمحيطات

عَمِيقًا تَحْتَ أَمْوَاجِ الْبَحَارِ وَالْمُحِيطَاتِ قِيَعَانِ تُعْطِي قُرَابَةً تُلْثِي سَطْحَ الْأَرْضِ؛ وَفِيهَا سَلَاسِلُ جَبَلِيَّةٌ وَأَخَادِيدُ عَمِيقَةٌ وَسُهُولٌ فَسِيحَةٌ شَاسِعَةٌ لَا يُمَكِّنُنَا مُشَاهَدَتُهَا إِلَّا بِاسْتِخْدَامِ أَجْهَزَةٍ عِلْمِيَّةٍ مُعَقَّدَةٍ. إِنَّ نَمَطَ الْأَرْضِ فِي قَاعِ الْمَحِيطِ سَبَبُهُ التَّحَرُّكَاتُ الْأَرْضِيَّةُ الْكُبْرَى الْمَعْرُوفَةُ جَيُولُوجِيَا بِتَكُونِيَةِ الْكُتْلِ الصَّفَانِيَّةِ؛ إِذْ إِنَّ حَيَودَ الْمُحِيطَاتِ الضَّخْمَةِ تَرْتَفِعُ عِنْدَمَا تَتَكُونُ الْكُتْلُ الصَّفَانِيَّةِ الْعَظِيمَةُ عَلَى سَطْحِ الْأَرْضِ؛ كَمَا تَتَكُونُ الْأَخَادِيدُ الْكُبْرَى تَحْتَ الْمَاءِ عِنْدَمَا تُسْقَطُ كُتْلَةٌ صَفَانِيَّةٌ تَحْتَ أُخْرَى وَتُخْتَفِي.

خارطة الخيود والأخاديد المحيطية في العالم



خارطة قيعان البحار

كَانَتْ قِيَعَانِ الْمَحِيطَاتِ لَمَّا نُعْلِقًا قَبْلَ بَشْعَةِ عُلُودٍ مِنَ السَّنِينَ. لَكِنْ فِي السَّنِيَّاتِ مِنَ الْقَرْنِ الْعَشْرِينَ، اخْتَرَعَ الْعُلَمَاءُ آلَاتٍ تَسْتَطِيعُ تَصْوِيرَ أَشْكَالِ الْأَرْضِ عَنْ بُعْدٍ. وَلَقَدْ اسْتُخْدِمَتْ هَذِهِ الطُّورُ الْمُنْتَشِئَةُ مُعَادِيًا فِي رَسْمِ خَرَائِطِ قِيَعَانِ الْبَحَارِ.

سَمَكَةٌ سِيلَاكَنْتْ (الْمُخَوَّفَةُ الْأَشْوَاقِ) فِي مِيَاهِ حُدُودِ الْقَفَرِ

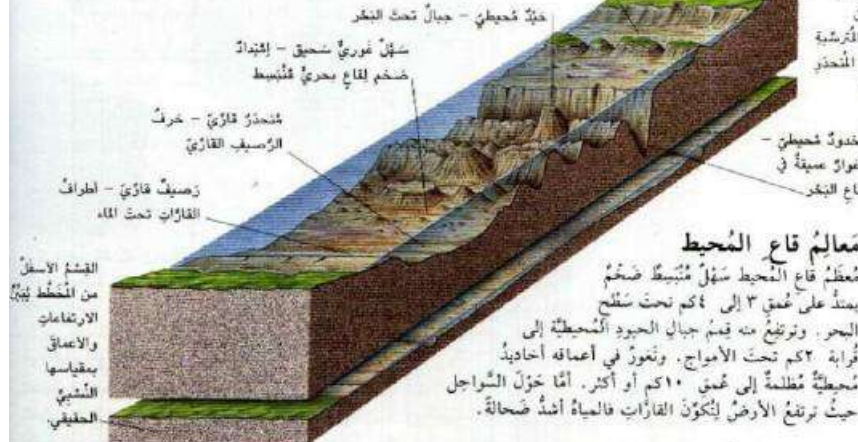


سِيلَاكَنْتْ

تُجْرِبُ أَعْمَاقَ الْمَحِيطَاتِ الشَّحِيحَةَ مَخْلُوقَاتٌ غَرِيْبَةٌ، كَسَمَكَةِ السَّلَاكَنْتِ الَّتِي كَانَ يَطْلُقُ الْعُلَمَاءُ أَنَّهَا أَتَرَفَتْ مِنْذُ ٢٠٠ جِيلٍ مِنْ سَنَةِ ١٩٣٨. التَّقْلُتْ إِحْدَاهَا فِي مِيَاهِ الشَّحِيحِ قِبَالَةَ مَدَغَشْقَرِ وَلَا تَزَالُ يُلْتَقَطُ بَعْضُهَا حَتَّى الْيَوْمِ. إِنَّ الْبِنَاءَ فِي أَعْمَاقِ الْمَحِيطَاتِ، حَيْثُ الْأَحْوَالُ الْمَحِيطِيَّةُ لَا تَتَغَيَّرُ كَثِيرًا، أَجْسَرُ لِهَذِهِ الْحَيَوَانَاتِ الْقَدِيمَةِ.

بَيْتَةُ الْمِيَاهِ الْحَارَّةِ

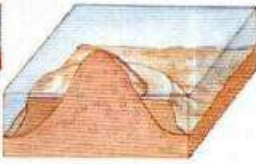
نُتَبِّحُ عَلَى أَمْتِدَادِ الْخِيُودِ الْمَحِيطِيَّةِ مِيَاهَ بُرْكَانِيَّةٍ حَارَّةٍ غَنِيَّةٍ بِالْكَيمَاوِيَّاتِ. هَذِهِ الْمِيَاهُ تَجْدِبُ الْبَكْتِيرِيَا، وَقَدْ تَطَوَّرَتْ فِيهَا حَيَوَانَاتٌ تَغْذِي بِالْبَكْتِيرِيَا، وَكَذَلِكَ حَيَوَانَاتٌ أُخْرَى تَأْكُلُ هَذِهِ الْحَيَوَانَاتِ. وَنُعِيشُ فِي هَذِهِ الْبَيْتَةِ الْمُظْلِمَةِ الْعَمِيقَةِ كَأَنَّا لَمْ تَرَوْا الشَّمْسَ مُطْلَقًا - كَهَذِهِ الْقِشْرِيَّاتِ وَالرَّخَوِيَّاتِ فِي جُزُرِ جِيلَاغُوسِ.



عِنْدَمَا تُخَفِي الْجَزِيرَةُ تَحْتَ أَمْوَاجِ الْبَحْرِ، تُخَلَّفُ جَزِيرَةٌ غَرَجَانِيَّةٌ خَلْقِيَّةٌ تَتَوَشَّطُهَا بُحَيْرَةٌ ضَخْلَةٌ.



فَإِنَّا غَاضِيَتِ الْجَزِيرَةَ فِي الْمَاءِ، يُتَابِعُ بِالْمُؤَدِّ فِي الْمِيَاهِ الضَّخْلَةِ الْمَرْجَانُ لُفُوفُهُ مُشَكَّلًا حَاجِرًا خَوْلَ جَزِيرَةٍ عَنَدَارِيَّةٍ. غَرَجَانِيَّةٌ مُفْصِلَةٌ عَنِ الْجَزِيرَةِ.



يَبْدَأُ الشُّغْلُ الْمَرْجَانِي بِإِنْدَاءِ الْغَاضِيَةِ الْمَرْجَانِيَّةِ فِي الْمَاءِ، ضَائِقَةً دَلِيلَةً وَضَحْلَةً؛ كَمَا هِيَ الْحَالُ فِي شَوَاطِئِ الْمَرْجَرِ الْمَدَارِيَّةِ مِثْلًا. يُتَكَوَّنُ الشُّغْلُ الْمَرْجَانِيُّ صَدَفَةً كَلَسِيَّةً تَصْنُمُ مَعَ أُخْرَى مُشَكَّلَةً أَسَاسًا وَطَبَقًا لِلْمُؤَدِّ الْغَرِيدِ مِنَ الْمَرْجَانِ. وَهَذِهِ الطَّرِيقَةُ تَتَرَاكُمُ مُقَارِبَةً سَطْحُ الْمَاءِ، أَرَصِيَّةٌ شَاسِعَةٌ تُدْعَى شِعَابًا مَرْجَانِيَّةً.

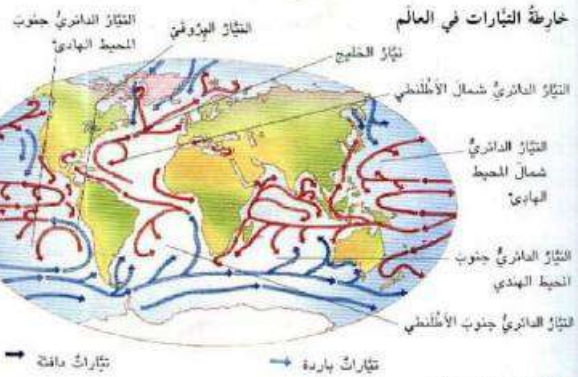
الشُّعَابُ الْمَرْجَانِيَّةُ

يَبْنُو الْمَرْجَانُ فَقْطَ حَيْثُ الْمِيَاهُ ضَائِقَةٌ دَلِيلَةً وَضَحْلَةً؛ كَمَا هِيَ الْحَالُ فِي شَوَاطِئِ الْمَرْجَرِ الْمَدَارِيَّةِ مِثْلًا. يُتَكَوَّنُ الشُّغْلُ الْمَرْجَانِيُّ صَدَفَةً كَلَسِيَّةً تَصْنُمُ مَعَ أُخْرَى مُشَكَّلَةً أَسَاسًا وَطَبَقًا لِلْمُؤَدِّ الْغَرِيدِ مِنَ الْمَرْجَانِ. وَهَذِهِ الطَّرِيقَةُ تَتَرَاكُمُ مُقَارِبَةً سَطْحُ الْمَاءِ، أَرَصِيَّةٌ شَاسِعَةٌ تُدْعَى شِعَابًا مَرْجَانِيَّةً.

لَمَزِيدٍ مِنَ الْمَعْلُومَاتِ انْظُرْ
كِيمِيَاءُ الْمَاءِ ص ٧٥
بَيْتَةُ الْأَرْضِ ص ٢١٢
الصُّخُورُ وَالْمَعَادِنُ ص ٢٢١
الْأَمْوَاجُ وَالْمَدَّارُ (النَّجْمُ وَالْجُزُرُ) وَالتَّيَّارَاتُ ص ٢٣٥

الأمواج والمدّ والمدرّ (الجزر) والتيارات

المُحيطات لا تهدأ أبداً، فالرياح المحلية تدفع سطح البحر أمواجاً ثلاثية الشاطئ. والمدّ والمدرّ يجتأح المرافئ جنةً وذهاًباً مرتين كل يوم بفعل جاذبية الشمس والقمر. وفي الوقت نفسه، تكتسح الرياح العالمية البحار مكونة تياراتٍ محيطية عظيمة، ومع تدويم الأرض تنقل التيارات مُنساباً حول المحيطات في مساراتٍ دائرية ضخمة. فالتيارات الساخنة تنساب بعيداً عن خط الاستواء، والباردة تنساب عائدة نحوه. وتحمل الرياح التي تهب فوق تلك التيارات، إلى اليابسة المجاورة، أجواءً دافئة أو باردة - مما يجعل لهذه التيارات تأثيراً كبيراً على المناخ. فتيار الخليج الساخن في المحيط الأطلسي مثلاً يقي القسم الشمالي الغربي من أوروبا دافئاً في الشتاء.



التيارات المحيطية

التيارات المدوّمة المحيطية الضخمة تُسببها الرياح السائدة. فالرياح التجارية في جنوب المحيط الهادئ (الباسيفيكي) تدفع التيار البارد نحو الساحل الغربي لأمريكا الجنوبية.



تسونامي (الموجة السنامية)

الموجة السنامية الضخمة (التسونامي) تُسببها زلازل تحت البحر، فتدفع الاهتزازات عبر المحيط بسرعة مئات الكيلومترات في الساعة. وعندما تبلغ مياهها ضخمة تتباطأ سرعتها وتتراكم عائياً في أمواج هائلة يصل ارتفاعها أحياناً إلى علو ٧٦ م. وعندما ترتطم التسونامي بالشاطئ، تكتسح كل شيء في طريقها.

تسبب خلقة تسونامي في ألاسكا (أذار عام ١٩٦٤)



كيف تتحرك الأمواج؟

عندما تهب الرياح على سطح البحر تُربط موجات يمينية عبر الماء. ورغم أنّ الأمواج تقطع مسافات شاسعة عبر المحيط، فإن كل جسيم من الماء يدور دائرياً في موقعه فقط.

تنتشر القواصم تحت السطح حتى تختفي في العلق. جسيمات الماء القريبة من السطح تواصل تكتلها ودورانها جواراً وتكراراً.

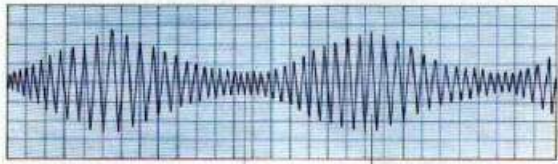
عندما يكون جذب الشمس والقمر باتجاهات مختلفة، يتناقص ارتفاع المد وانخفاض الجزر.



عندما تكون الشمس والقمر في خط مستقيم، يكون المدّ عالياً جداً، والجزر منخفضاً جداً.

يتكوّن مدّ الجزر على قسم الأرض المقابل بفعل تدويم الأرض.

يجذب القمر عتاً على قسم الأرض المواجه له تماثلاً.



لزيد من المعلومات انظر
الحركة الدائرية ص ١٢٥
الضوء والمعادن ص ٢٢١
الجاذبية والتناقل ص ٢٢٨
التجوية والتحات ص ٢٣٠
خط الساحل ص ٢٣٦
الكون ص ٢٧٤

الشمس والقمر والمدّ
قوة جذب القمر تنفع الماء مدّاً على كلا جانبي الأرض. ولما كانت الأرض تدور حول نفسها، فإن المدّ يحصل في كل موقع فيها مرتين كل يوم. والشمس تجذب الماء أيضاً لكن (بسبب بُعدها القاصي) ليس بقوّة جذب القمر. وهذا الجذب يُؤازر جذب القمر مرّة في الشهر، وبُضائه مرّة.

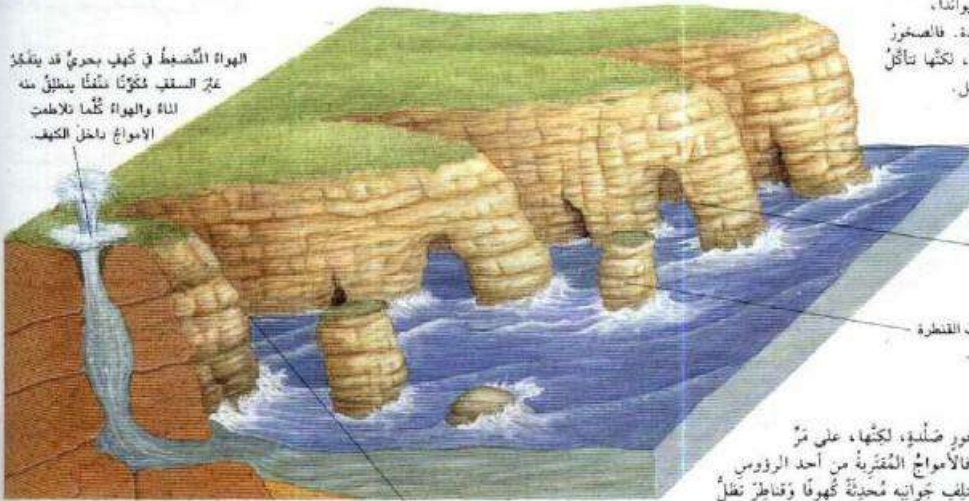
خَطُّ السَّاحِلِ

إِنْ كُنْتَ تَسِيرُ أَوْ تُجَدُّ عَلَى شَاطِئِ الْبَحْرِ فَانْتَ فَعَلًا عَلَى حَافَةِ الْبَحْرِ فِي بَدَايَةِ السَّاحِلِ. فَكُلُّ أَرْضٍ بِمُحَافَاةِ الْبَحْرِ هِيَ سَاحِلٌ؛ وَكُلُّ سَاحِلٍ فَرِيدٌ بِمَعَالِمِهِ وَخَصَائِفِهِ. فَعَالِمُ السَّاحِلِ تَحَدُّدُهَا عِدَّةُ عَوَامِلٍ كَالرِّيَّاحِ الْعَاتِيَةِ وَالْأَمْوَاجِ الْمُتَلَاطِمَةِ وَدَرَجَاتِ الْحَرَارَةِ وَالْمَنَاحِ وَأَنْوَاعِ الصَّخُورِ الْمُتَوَاجِدَةِ هُنَاكَ. وَقَدْ تَتَغَيَّرُ السَّوَاحِلُ مِنْ رَمْلِيَّةٍ إِلَى صَخْرِيَّةٍ أَوْ الْعَكْسِ. وَيَتَشَكَّلُ خَطُّ السَّاحِلِ بِهُبُوبِ الرِّيَّاحِ عَبْرَ سَطْحِ الْمُحِيطِ، نَاقِلَةً بَعْضَ طَاقَتِهَا إِلَى الْمِيَاهِ. وَتَبْدُو هَذِهِ الطَّاقَةُ أَمْوَاجًا تَقْطَعُ مَسَافَاتٍ طَوِيلَةً تَقُورُ عِنْدَ ارْتِطَافِهَا بِخَطِّ السَّاحِلِ، لَكِنْ قُوَّتُهَا التَّدْمِيرِيَّةُ نَقْلٌ فَاعِلَةٌ فِي حَتِّ رُؤُوسِ الْبَرِّ وَاتِّكَالِ الْجُرْفِ السَّاحِلِيَّةِ.



خَطُّ السَّاحِلِ

يَبْدُو قُدْرَةُ الْبَحْرِ الْهَائِلَةِ وَاسِعَةً عَلَى أَمْتَالِ هَذَا الشَّاطِئِ الصَّخْرِيِّ فِي كِيُونَا، أَوْرِيْجُون، بِالْوِلَايَاتِ الْمُتَّحِدَةِ. فَالصَّخُورُ تَوَلَّدَتْ أَسَاسَ صَفْحَةِ الْأَرْضِ، لَكِنَّا نَأْكُلُ وَنُحْتِ بِرُغْمِ النُّوجِ الْمُتَوَاصِلِ.



الهواء المضطرب في كهف بحري قد يتكبد غير السحب شقوقًا ينطلق منه الماء والهواء كلما تلاطمت الأمواج داخل الكهف.

تُحْدِثُ الْأَمْوَاجُ الشُّفُوفُ

المتواجدة في رؤوس البر

وتجعل منها كهوفًا بحرية

واسعة.

الكهوف على جانبي رأس من

البر قد تتسبغ وتتصلب لتكوّن

قشرة طبيعية.

بأسبقها الشقوق، ينهار سقف القنطرة

تاركًا نائية أو ممتدة بحرية.

تَحَاتُّ رُؤُوسِ الْبَرِّ

تَتَأَلَّفُ رُؤُوسُ الْبَرِّ مِنْ صَخُورٍ صَلْدَةٍ، لَكِنَّا، عَلَى تَرْتُّبِ الزَّمَنِ، نَأْكُلُ بِالنُّحَاتِ. فَالْأَمْوَاجُ الْمُفْتَرِيَّةُ مِنْ أَحَدِ الرُّؤُوسِ تَلْتَقِ خَوْلَةً وَتُحْتِ مِنْ مُخْتَلِفِ جَوَانِبِهِ مُحْدِثَةً كَهُوفًا وَقَاطِرَ نَقْلٍ مُرْصَنَةٍ لِلحَتِّ وَالتَّكَلُّ. وَالتَّحَاتُّ بَحْرِيٌّ بِطَرَفَيْنِ رَاسِيَيْنِ: فِي الْأَوَّلَى، يَتَرَى الشَّخَرُ وَيَتَأَكَّلُ بِالْجِجَارَةِ الَّتِي تَقْلِبُهَا الْأَمْوَاجُ (فِيمَا يُسَمَّى التَّحَاتُّ الطَّبِيعِيُّ أَوْ الْبَلَى بِالْإِحْتِكَالِ). وَفِي الثَّانِيَةِ، تَتَوَسَّعُ شُفُوقُ الشَّخَرِ عِنْدَ تَمَدُّدِ الْهَوَاءِ الْمُضْطَّعِ بِالْمِيَاهِ الْمُتَدَفِّقَةِ، عِنْدَ تَرَاجُعِهَا، مُسَبِّبَةً التَّكَهُّفَ.

تُحْدِثُ رُؤُوسُ الْبَرِّ إِلَى كَهُوفٍ، وَتَالِيًا إِلَى قَاطِرٍ، ثُمَّ إِلَى تَوَاسُطٍ أَوْ مَسَلَّةٍ بَحْرِيَّةٍ.

شَابَاهَا مَشْرَان، بَابِلُون

تُشَبِّهُ هَذِهِ الْخَارِطَةُ بَضْعَةَ نَمَازِجٍ مِنَ خُطُوطِ السَّاحِلِ الْمُخْتَلِفَةِ خَوْلَ الْعَالَمِ. وَيُشَاهِدُ التَّرَمُّدُ اللَّوْنِي فِي تَحْدِيدِ كُلِّ نَوْعٍ.



فِيْلُورْد، جِيرْمَانِيَا



الْأَوْدِيَّةُ الْغَاطِسَةُ (الشُّرُومُ)

إِذَا خَبِطَتِ الْيَابِسَةُ أَوْ أَرْتَفَعَ مُسْتَوَى الْبَحْرِ، تَعْمُرُ الْمَنَاطِقُ السَّاحِلِيَّةُ بِالْمِيَاهِ. فِيهِ نَهَايَةُ آخِرِ عَظَمٍ جَلِيدَةٍ، اصْصَهَرَتِ الْقَلَائِشُ الْجَلِيدَةُ فِي شَرَى مَهِيطَاتِ الْعَالَمِ فَأَرْتَفَعَ مُسْتَوَى الْبَحْرِ وَأَصْبَحَتِ التَّلَالُ جُرْزًا، وَهَافَتْ أَوْدِيَةُ الْأَنْهَارِ مُتَوَكَّنَةً عَطَا سَاحِلًا مُفْرَشًا ذَا خَلْجٍ مُفْرَعَةٍ تُدْعَى شُرُومًا أَوْ أَوْدِيَّةً غَاطِسَةً.

شُرُومٌ وَمَصْنُوكٌ

خَلِيجِيَّةٌ فِي جِيَالِيَا، بِإِسْپَانِيَا

الْمُخْلَجَانُ الْإِنْجِيحِيَّةُ (الْفِيْزُودَاتُ)

عِنْدَمَا تَدُوبُ السَّاحِلُ، تَتَرَكُّ عَادَةً أَوْدِيَّةٌ تَوَكَّنَتْ الشَّكْلَ. تَقْطَعُهَا مَسَوِيَّاتُ الْبَحْرِ الَّتِي تَرْتَفِعُ عَلَى أَيْتَادِ السَّاحِلِ، مُكَوَّنَةً خِلْجَانًا عَظِيمَةً طَوِيلَةً عُمُودِيَّةً الْجَوَابِ. وَيُلَاحَظُ أَنَّ الصَّخُورَ وَالْمَوَادَّ الْآخَرَى الْمُتَرَسِّبَةَ فِي مَصَبَّاتِ هَذِهِ الْأَوْدِيَةِ تَجْعَلُ مَدَاخِلَهَا شَدِيدَةً جِدًّا. وَيُطْلَقُ الْكَلِمَةُ الرُّومِيَّةُ فِيلُورْد (الَّذِي لَمَعَتْهُ شُعَبٌ مِنَ الْبَحْرِ لَتَكْنِيَتُهُ جُرْفٌ شَدِيدٌ الْإِنْجِدَارُ) عَلَى هَذِهِ الْمَخْلَجَانِ الْإِنْجِيحِيَّةِ.

تَكْوِينُ أَرْضٍ جَدِيدَةٍ

الْبَحْرُ قَادِرٌ عَلَى تَعْمِيرِ الْيَابِسَةِ؛ وَهُوَ أَيْضًا قَادِرٌ عَلَى تَكْوِينِهَا. فَالْمَوَادُّ الْمُتَرَسِّبَةُ الشَّرْشِيَّةُ عَلَى السَّوَاحِلِ تُضَيِّفُ بِسَاحَاتٍ جَدِيدَةً إِلَى الْيَابِسَةِ، كَذَلِكَ فَإِنَّ أَنْفَاسَ مُسْتَوِيَّاتِ الْبَحْرِ يَكْنُفُ أَرْضَ جَدِيدَةٍ كَانَتْ مَعْدُورَةً بِالْمِيَاهِ فِيمَا نَفَسَ.

تكوّن الشواطئ

أنقاض الصخور المنكسرة من قشور وكسار لا تبقى على حالها طويلاً، فالأمواج تعمل على سحقها إلى حصى خصباءية وزمل تُجر على طول قعر البحر، وترسب أخيراً في مواقع مُستَوية نوعاً لتكون شاطئاً. حتى على الشواطئ، لا تتوقف قنات الصخر عن الحركة والتنقل بفعل الأمواج التي تثيرها العواصف كذلك فإن الرياح تَدْرُو الحبيبات الأخف منها. ونتيجة لِمثل هذه التحركات المستمرة، فقد يتألف الشاطئ شتاءً من حصىاء خشنٍ ويغدو، هو نفسه، رملًا في الصيف. ونظام حائلٍ أسوارٍ وتراطمٍ خاصةً يُوقف هذه العملية أو الحد منها.

تتألف الشواطئ من رمالٍ وقناتٍ صخرية مائسة التغير فالتفتت الصخرية تُوسّطها الأمواج العوية، وترسب الرمال في الأوضاع الأهدأ.

تتراكم المواد الشاطئية على المَظلم (الشور).

تُحرف العواصف الحصىاء الصخرية فترسبها في سبيجة ناتجة باعر الشاطئ حيث تظل حتى العاصفة التالية.

المراطم أسوارٌ شتتةً يتعامن تتفرق قرابة بترين في الأرض، وهي نظام داخل البحر لمنع الانجراف، على طول الشاطئ.

تتناماً الأمواج حول نهاية اللسان الشاطئي فتكون حبيّة حادة.

إسناد ساحلي زمل

الجزء الشاطئي يحمل الرمل غير خليج أو مضيق نهري، ويترسب كلسان ساحلي.

تتجرف المواد الشاطئية بعيداً عن الجانب النحيف من المَظلم.

الانجراف الشاطئي هو تحرك الرمال

والحصىاء الصخرية على امتداد خط الساحل. وهذا يتكوّن خطاً ساحلياً مُتدرجاً (كاسان) للبشار، يترافق الرمل على المراطم.

الانجراف الشاطئي

٣. تجرف الموجة التالية الحصىاء مائتة إلى أعلى الشاطئ، مرة أخرى، ويتكوّن شقوقها مُزوّلة مع المياه مباشرة في قسار مُتدرج بقوالة الساحل. وهذا التحرك يُسبّب الانجراف على طول الساحل.

٢. عند تراجع الموجة تتدحرج الحصىاء مُزوّلة مع المياه مباشرة على المُحدّر الشاطئي.

١. الموجة التي تضربت الشاطئ بزواوية شديدة، تجرف الحصىاء مائتة إلى أعلى الشاطئ، يبرز رملي شاطئي في شياهاار مكران، بيليران.

الشواطئ المتحركة

الجسيمات الشاطئية دائمة الحركة مع أنجسار الأمواج فتتجلب جافة الحصى والرمل جينة وأحياناً وقد تُرسبها في مواقع جديدة على امتداد الشاطئ في عملية الانجراف الشاطئي.

البيئة ساحلية رملية

قد يمتدّ إسناد ساحلي وزمل من اليابسة غير خليج ما فيتخلل حاجزاً، ويدهى هذا الحاجز بزرخا شاطئية (شبولو) إذا تكون بين جزيرة والشاطئ.

المشتتات الملحية

أحياناً تنقل الرياح بظافات رملية مما تتركه الأمواج فتتجلب منها قشياناً تقرن بمساحات من البياض الغلبة أو القليلة الملوحة. فتتجمّع هذه المياه لاحقاً رُحولاً، وتتحوّل إلى مُشتتاتٍ ملحية.



الشاطئ المرتفع

عندما ترتفع أرض أو تنخفض عنها مُستوى البحر، يبقى خط الساحل عاليًا وجانبا مُكوّنًا شاطئاً مُرتفعًا. وكان قد تكون العديد من هذه الشواطئ شمالي أوروبا في نهاية العصر الجليدي الأخير، لمع دوران الجليد أخذت الأرض ترتفع ببطء.



خارطة خطوط الساحل في العالم

شاطيء مرتفع في جزيرة، باسكتلندا

خطوط الساحل المتغيرة

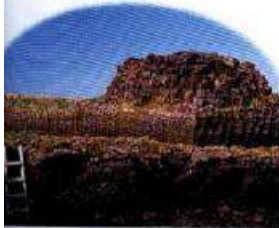
لا تبقى خطوط الساحل في العالم دائمة على حالها. قد تتغير جذرياً في وقت قصير نسبيًا، بحث الأمواج لليابسة وأنجسار المناطق الساحلية أو أنجسائها بتغير مستويات سطح البحر.

لزيد من المعلومات فُظُر

- الصحور والمعادن ص ٢٢١
- التجربة والشتات ص ٢٣٠
- الأمواج والمدّ (المدّ والجزر) ص ٢٣٥
- والتيارات ص ٢٣٥
- الكلبس ص ٢٤١

الفحم

يُخْتَزِنُ الفَحْمُ الحِجْرِيّ طاقَةَ الشَّمْسِ مِنْذُ مِلْيَينِ السِّنِينَ. إِنَّ نُمُوّ النَبَاتَاتِ يَعْتَمِدُ عَلَى الشَّمْسِ؛ وَإِذَا طُمِرَتْ هَذِهِ النَبَاتَاتُ مِلْيَينِ السِّنِينَ تَحْتَ الضَّغْطِ وَالْحَرَارَةِ فِي بَاطِنِ الْأَرْضِ فَتَحَوَّلُ إِلَى فَحْمٍ حِجْرِيّ. وَعِنْدَ إِحْرَاقِ الفَحْمِ، تُظَلَّقُ تِلْكَ الطَّاقَةُ الْمُخْتَزَنَةُ مِنْذُ الْقِدَمِ كطَاقَةِ حَرَارَةٍ. الْكَرْبُونُ هُوَ الْعُنْصُرُ الْأَسَاسِيّ فِي الفَحْمِ - فَالْكَرْبُونُ الَّذِي يُوَلَّفُ حَوَالِي ٩٠٪ مِنَ الخَشَبِ، يُشَكِّلُ قُرَابَ ٩٠٪ مِنَ الفَحْمِ. بَدَأَ مُعْظَمُ الفَحْمِ بِالتَّكُونِ فِي الْعَصْرِ الْكَرْبُونِيّ مِنْذُ حَوَالِي ٣٥٠ مِلْيُونِ سَنَةٍ. فَعَابَاتُ الْمُسْتَنْقَعَاتِ الضَّخْمَةِ الَّتِي نَمَتْ حِينئِذٍ هِيَ الْيَوْمَ قَرَارَاتُ الفَحْمِ الرَّئِيسِيَّةُ فِي الْعَالَمِ.



موقع لاقتطاع
الخُثِّ في جُورْ
فُولَكلَانْد

تنمو الغابات جُفَاءً فِي
أَجْوَاءِ الْمُسْتَنْقَعَاتِ

فَالْ هَذِهِ الْأَشْجَارُ يَدُورُ مَوَاتِنَهَا أَنْ
تَتَغَطَّى بِفَوَاقِ مُسْتَنْقَعِيَّةٍ ثُمَّ تَنْضَغُ
فِي طَبَقَةٍ تَحْتَ تَرْتِيبَاتٍ ثَالِثَةٍ.

الخُثِّ

الخُثِّ مَادَّةٌ لَيِّنَةٌ مُرَخِّلَةٌ فِي عَمَلِيَّةِ تَكُونِ
الفَحْمِ. فَالْخُثِّ دَائِمٌ التَّكُونُ فِي جَمِيعِ
الْمُسْتَنْقَعَاتِ فِي الْعَالَمِ حَالِيًا، كَمَا سَابِقًا.
وَيُسْتَعْمَلُ الخُثِّ كَوَلَدٍ كَمَا يُضَافُ كَخَشَبٍ
غَنِيِّ لِثَرِيَّةِ الزَّرَاعِيَّةِ.

بَيْنَمَا تَقُودُ الْمَوَادَّ
النَّاتِجَةَ مِنَ الخُثِّ
الْأَكْسِيجِينَ تَنْضَغُ
إِلَى مَادَّةٍ لَيِّنَةٍ فِي الخُثِّ.

الْجُفَاءِ

لِوَاجِلِ الْمَوَادَّ
الْمُتَرَشِّدَةِ تَكُونُهَا ضَائِعَةً
الخُثِّ إِلَى خَشَرٍ. وَمَعَ تَزَايُدِ
قَلْوِ الخُثِّ لِلْأَكْسِيجِينِ
يَدْخُلُ إِلَى فَحْمٍ طَوِيلٍ ثُمَّ
الْوَلَدُ يُدْعَى الْجُفَاءِ.

الخُثِّ



لِصْفِ بَثْوِيمِينِ

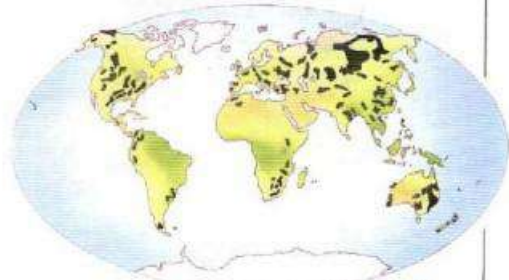


أَخِيرًا يَبْلُغُ
الْمُضَاعَفَةُ الخُثِّ
الْخَشَبِيّ مِنْ
الشَّيْءِ مَا يُحَوِّلُهُ إِلَى فَحْمٍ
بِوَالِي أَسْوَدَ شَرَامِشَ هُوَ الفَحْمُ الْبَثْوِيمِينِيّ،
أَكْثَرُ أَنْوَاعِ الفَحْمِ أَسْتَعْمَلُهَا فِي الْمُنَاشِئَةِ.

لِزِيدِ مِنَ الْمَعْلُومَاتِ أَنْظُرْ

- الْكَرْبُونُ ص ٤٠
- الْكِيمِيَاءُ الْمُعْصِرَةُ ص ٤١
- مُسْتَنْقَعَاتُ الفَحْمِ ص ٩٦
- بُيْنَةُ الْأَرْضِ ص ٢١٢
- الْمُخْتَصَرُ الرَّسْمِيَّةُ ص ٢٢٣
- حَقَائِقُ وَمَعْلُومَاتُ ص ٤١٤

تَوَرُّعُ الفَحْمِ الْحِجْرِيّ فِي الْعَالَمِ



خَارِطَةُ مَنَاطِقِ الفَحْمِ

مُعْظَمُ الفَحْمِ فِي الْعَالَمِ مُتَصَدِّرُهُ الرُّوَاسِيَّةُ الشَّوْشَعَةُ فِي الْعَصْرِ
الْكَرْبُونِيّ، حِينَ كَانَ كَثِيبُ الْأَرْضِ فِي أَوْجٍ وَقَرِيهِ. لَكِنَّ بَعْضَ قَرَارَاتِ
الفَحْمِ الشَّهِيَّةِ فِي شِمَالِ أَوْرُشَا هِيَ أَحَدُتْ عَهْدًا بِكَثِيرٍ إِذْ تَكُونَتْ مِنْ
خَشَبِ الثَّيْتِ فِي بَدَايَاتِ الْحَقَبِ الثَّالِثِ مِنْذُ حَوَالِي ٤٠ مِلْيُونِ سَنَةٍ.

تَكُونُ الفَحْمِ

الفَحْمُ صَخْرٌ رُوسِيّ حَيَوِيّ الْمُنْشَأُ تَكُونُ مِنْ بَقَايَا كَانَتِ
حَيَّةً. فَمِنْذُ مِلْيَينِ السِّنِينَ، قُوَّتِ الْغَابَاتُ وَأَنْطَمَرَتْ فِي
الْمُسْتَنْقَعَاتِ قَبْلَ أَنْ يَدْبُثَ الْإِنْجِلَالُ فِي أَخْشَابِهَا. وَمَعَ
التَّحَجُّرِ الطَّيْلِ، يُؤْشُولُ تِلْكَ الْمُسْتَنْقَعَاتُ وَرُؤُوسُهَا، تَغَيَّرُ
تَرْكِيبُ الثَّيْتِ الْدَلِينِ. فَنَحْبِرَتْ مَقْوَمَاتُهُ، الْمُوَلَّفَةُ مِنَ الْكَرْبُونِ
وَالْهَيْدْرُوجِينِ وَالْأَكْسِيجِينِ، مُعْظَمُ مَا فِيهَا مِنَ الْهَيْدْرُوجِينِ
وَالْأَكْسِيجِينِ تَارِكَةً قَرَارَةً مُرَكَّزَةً مِنَ الْكَرْبُونِ، هِيَ الفَحْمُ.

تَعْدِينُ الفَحْمِ

يُسْتَخْرَجُ الفَحْمُ مِنْ شَتَايِجِهِ بِالْمَعْدِينِ. فَلِذَا يُوزَّ
عِزُّهُ أَوْ طَبَقَةٌ فَحْمِيَّةٌ بِمُسْتَوًى سَطْحِ
الْأَرْضِ، يَقُومُ الْمُعْدِنُونَ بِخَفْرِ تَقِي
أُفْقِيٍّ يُسَلِّي مَشْجَمًا شَرِيًّا. لَكِنَّ فِي
أَكْثَرِ الْأَحْيَانِ، تُطَفَّرُ الْأَفْئَاقُ عُمُودِيَّةً
لِلدَّخُولِ إِلَى الفَحْمِ تَحْتَ الْأَرْضِ فِيمَا
يُعرفُ بِالْمَعْدِنِ الْبُئْرِيِّ. أَمَّا إِذَا تَوَاجَدَ
الفَحْمُ قَرِيبًا مِنْ سَطْحِ الْأَرْضِ، فَيُعْدَنُ
الفَحْمُ بِزَرْعِ طَبَقَاتِ الْأَثَرِيَّةِ الَّتِي تُغْلَقُ
فِي خُمْرةٍ تَعْدِينِ مَكْنُوشَةٍ (أَوْ سَطْحِيَّةٍ).
لَا حَظَّ فِي الصُّورَةِ الْمُقَابِلَةِ أَكْوَامُ الفَحْمِ
الْمُسْتَخْرَجِ فِي أَسْتْرَالِيَا.



الْمَنَاجِمُ الْخَطِرَةُ

جِلَالُ الْقَرْنِ الثَّامِنِ عَشَرَ، اعْتَمَدَتْ التَّوَرُّدُ الصَّنَاعِيَّةُ فِي أَوْرُشَا عَلَى الفَحْمِ
كَمَصْدَرٍ حَيَوِيٍّ لِلطَّاقَةِ. لَكِنَّ تَعْدِينِ الفَحْمِ كَانَ عَمَلِيَّةً خَطِرَةً؛ فَكَانَ عُشَّالُ
الْمَنَاجِمِ حَتَّى الصِّبْيَانِ بَيْنَهُمْ، يَعْمَلُونَ فِي ظُرُوفٍ مُرْعِبَةٍ مُرْعَوَةٍ.
ثُمَّ اخْتَرَعَ الْعَالِمُ، هَنْغَرِي دِيشِي، بِمَصْبَاخَهُ الْمَشْهُورَ «بِمَصْبَاحِ»
دِيشِي كَتَيْطِلَةٍ أَمَانٍ تُنَلِّدُ
بِإِلْوَعِ الْغَازَاتِ دَاخِلَ
الْمَنَاجِمِ مُسْتَوًى الْخَطَرِ.



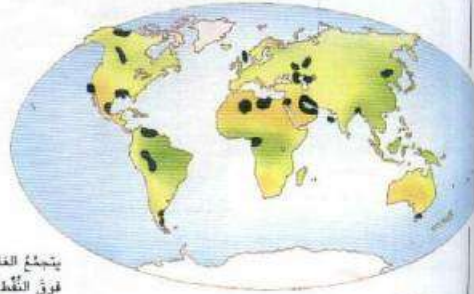
مَصْبَاحُ دِيشِي



النَّفْطُ وَالْغَازُ

قُرِّيَ ماذا حدثَ للنباتات والحيوانات البالغة الصَّعَر التي ماتت في البحر منذ ملايين السنين؟ العلماء يعتقدون أنها تحولت إلى نَظْمٍ - هو الوَقُودُ الذي يُستخدَمُ اليومَ في تسيير السيَّاراتِ وتشغيل المصانع وتصنيع الكثير من الكيماويات المفيدة. فالمادَّةُ الحيوانِيَّةُ التي تتجمَّعُ في قاع البحر تتحلَّلُ ببطء بفعل البكتيريا، وعمليةُ التحلُّلِ هذه تطلق الميثان أو الغاز الطبيعي. وإذا سُخِّبَتِ المادَّةُ المُتَبَقِّيةُ فإنَّها تتفكَّكُ إلى جزيئات خفيفة تُسمَّى هيدروكربونات تنسربُ عبرَ الصخور مُكوِّنةً تجسَّعاتٍ بَطيَّةٍ. ومع أنَّ الغازَ الطبيعيَّ هو نايِجٌ ثانويٌّ هنا، فإنَّ الغازَ الطبيعيَّ المُستخرَجَ من الصخور، في أماكنه كبُحْر الشمال، هو في الواقع نايِجٌ من أنحلال الفُحْمِ.

تَوَزُّعُ النَّفْطِ وَالْغَازِ الطَّبِيعِيِّ فِي الْعَالَمِ



يَتَجَمُّعُ الْغَارُ
فَرَقَ النُّقْطَ

خَارِطَةُ مَنَاطِقِ النُّقْطِ

النَّظْمُ الْمُسْتَعْرَجُ مِنْ خُطْبِ النَّظْمِ الرَّئِيسَةِ فِي الْعَالَمِ، قَصْدُهُ
صُحُورٌ يَعُدُّ نَارِيحَهَا إِلَى عِصْرَيْنِ: الْعَصْرِ الْأُرْدُويسِي
الْمُتَوَسِّطِ (مِنْ ٤٠٠ إِلَى ٣٥٠ مِيلِيُون سَنَةً) وَالْعَصْرِ الْجُورَاسِي
الْقَدِيمِ (مِنْ ٢٠٠ إِلَى ٦٥ مِيلِيُون سَنَةً).

مَكَّمَنُ النَّفْطِ

المادة الحيوانية المتجمعة في الصخور تتحلل إلى قطرات من القطط تطفو فوق المياه الجوفية. وعونها أقل كثافة من الماء، فتابع القطرات نفاذها صعوداً عبر مسام الصخر حتى تبلغ طبقة صماء كثيفة تحبسها، تسمى صخر الغطاء، فتتجمع هناك مكونة رُخْمًا نبطيًا.

صَحْرٌ كَتِيمٌ لَا يَنْقُذُ مِنْهُ النَّقْطُ،
فِيُخْتَبِسُ النَّقْطُ صَحْرَهُ.

يُنْقَلَدُ مِنْهُ الْفُلُوكُ.

يَتَجَمَّعُ النَّقْطُ فِي صَخْرٍ
تَسَامِيٍّ يُحْتَبَسُ فِيهِ، يُدْعَى
مَكْنَفًا، وَيُحْتَبَسُ النَّقْطُ عَادَةً
فِي صَخْرٍ كَثِيمٍ لَا يَنْقُذُ مِنْهُ.



يَتَكَوَّنُ الْمَخْبِيسُ الْمَقْرُودُ عِنْدَمَا يَنْصُدُّ
صَخْرُ الْمَكْمَنِ قِبَالَ صَخَرٍ آخَرَ.

في خمس طين، تحلوا طينك
شعيرة من الصخر السامي في
صخر كتيم، فإنا ملت تلك
الطبقات يتجمع النقط في أطرافها.



قد تَخَضَّعَ طَبَقَاتُ
الْمِلْحِ لِشِدَّةِ الضَّغْطِ
فَنَازَلَتْ عَنِ الصَّخُورِ
فَرَفَعَهَا مَكُونَةً قُبَّةً. وَقَدْ
يَتَجَمَّعُ النُّقْطُ فِي مِثْلِ
هَذِهِ الْقُبَابِ.



يُطْفِئُونَ جَهَارًا النَّفْطَ خَفِيضًا فِي
الْمَاءِ كَيْلًا يَتَأَنَّرُ بِالْأَمْوَاجِ

اختبار الخطر في
بحيرة سيلجان،
بالتوازي



بَيْعَةُ الْإِنشَاجِ

عند إثبات وجود كمية من النفط مُجدية اقتصادياً، يُضار إلى استخراجها بواسطة بئر منتجة. ومن المنتجة تُحفر البئر في مخور المكثف، ويُضخ النفط إلى السطح حيث يجري نقله عبر الأنابيب أو الناقلات إلى محل تكرير (أو مصفاة).

مُعَذَّاتُ الْإِسْتِكْشَافِ

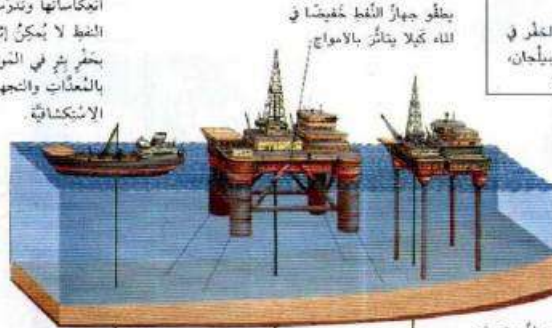
تَعْنِي فِكَاكُمُ النُّقْطَ الْمُحْتَمَلَةَ
بِدِرَاسَةِ سَطْحِ الْأَرْضِ بِطَرِيقَةِ
التَّحْنُوسِ الْعَادِي. فَتُرْسَلُ أَمْوَاجُ
صَوْتِيَّةٌ إِلَى بَاطِنِ الْأَرْضِ وَتُسَجَّلُ
أَعْدَادُهَا وَتُدْرَسُ. لَكِنْ وَجُودُ
النُّقْطَ لَا يُمَكِّنُ إِثْبَاتَهُ فَعَلَا إِلَّا
بِحَقْفِ يَدِي فِي الْمَوْقِعِ. وَبِتَمِّمْ ذَلِكَ
بِالْمُعَادَاتِ وَالتَّجْهِيزَاتِ
الْأَسْتِكْشَافِيَّةِ.



مُعَمَّلَاتُ تَجْهِيْزَاتِ الْاَسْتِكْشَافِ
فِي بَحْرِ الشِّمَالِ

إثراء من المعلومات النظر

الكيمياء العضوية ص ٤١
صناعة الكيمويات ص ٨٢
مُتَجَات الغاز ص ٩٧
مُتَجَات النفط ص ٩٨
البحار والمحيطات ص ٢٣٤
حقائق ومعلومات ص ٢١٤

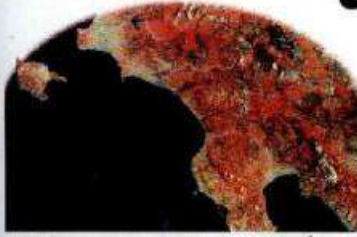


في المياه الأعشق يُستخذم جهاز ذو قوائم
صامدة للشد، وهو يطفو، لكنه مثبت في
قاع البحر بالأربطة والشدادات.

تُستخدم السفن للحفر في المياه
العميقة جداً، فيركب جهاز الحفر
على ثقب في هيكل السفينة.

يُسْتَعْدَمُ جَهَارُ حَقَرِ نَو
مِرْفَاحٍ فِي الْمَيَاكِ الْمُسْتَلَةِ
نَوْعًا، وَتَحْمِيلُهُ قَوَائِمُ
تَمْتَدُّ إِلَى قَاعِ الْبَحْرِ.

رَسْمُ خَرَائِطِ الْأَرْضِ



صورة ساتليّة لجزيرة بوليبيديس بجنوب اليونان

خريطة ساتليّة

إنّ تغيّلات الفضاء الحديثة قد أحدثت انقلاباً في قوّن الخرائط، فأصبحت الخرائط تُرسم من الطّور المُستطويّة بواسطة الشّواطي، مُبَيّنة شَكْل الأرض كما يبدو من الفضاء. وبسبب حساسيّة الشّواطي الفاتحة، فإنّها تستطيع التقاط تفاصيل دقيقة - كأشكال الرّؤوس في منطقة مُعَيّن من العالم، ومُستويات الحرارة المُتغيّلة من المُصانع.

الخَرَائِط

الخريطة صورة مُضَمّمة يُبيّن الملامح الطبيعيّة أو الحدود السياسيّة لمنطقة مُعيّنة من سطح الأرض. والخرائط على أنواع مُتباينة لأغراض استخدامها. فخرائط الطّرق مثلاً، تُركّز على الطّرق وتُغفل عنها، وتُشمل أنواعها برُموز مُختلفة. أمّا الخرائط السياسيّة فتُركّز على الحدود السياسيّة والتقسيمات الرسميّة والإداريّة.

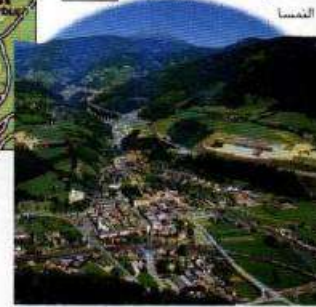


التصوير الجوّي

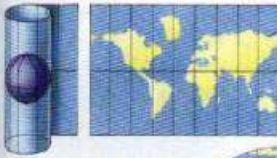
صورة جويّة لمنطقة من الطائرة تُعطي مُتغيراً عادياً لمنطقة. لكنّ هذه الصورة لا تُبيّن الرّؤوس الاصطناعيّة التي تجعل الخارطة صالحة للاستعمال، كالخارطة أعلاه.



يُفَت في النمسا



مَشَقَّة أسطوانيّة

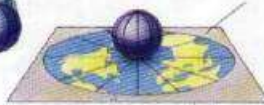


مَشَقَّة مُخروطيّة

في المَشَقَّة المُخروطيّة تُشكّل الورقة المُخروطيّة مُخروطاً مُلاصقاً للأرض على مُبريد خدّ غرض مُعَيّن. إنّ الخارطة الأقلّ تشوّيها في المساحات.

في المَشَقَّة الأسطوانيّة، يُشكّل لَفّ الورقة حول الأرض، مُلاصقاً خطّ الاستواء. فالخارطة المُشَقَّة بهذه الطّريقة تُبيّن الشّمس دائماً في أعلى الخارطة، لكنّ المساحات فيها مُشوّهة بالتسطح.

في المَشَقَّة السّفّحيّة، مُلاصق الورقة الكُرّة الأرضيّة في نُقطة واحدة، وإلا كانت تلك النّقطة المُشكّلة، مُملوكة الطول عندئذ تتلخّز بزاويها الصحيحة.



مَشَقَّة سَفّحيّة

مزيد من المعلومات انظر

- التلّسكوبات الأرضيّة ص ٢٩٧
- تلّسكوبات الفضاء ص ٢٩٨
- الشّواطي (الأشعار الصناعيّة) ص ٣٠٠
- الشّواطي الفضائيّة ص ٣٠١
- المخطلّات الفضائيّة ص ٣٠٤
- حقائق وقعلومات ص ٤١٤

خارطة بيترز

صمّمت هذه الخارطة أرنوس بيترز عام ١٩٧٧ وهي تُبيّن المُقاسات الحقيقيّة للأقارص. لكنّ حتّى يتوسّل بيترز إلى تحقيق ذلك، كان لا بُدّ من مُعدّ أشكال الأقارص.

مِرْكَاتُور

المَشَقَّة المِرْكَاتُوريّة، الذي تُنمّر للمرّة الأولى عام ١٥٦٩، أساسه المَشَقَّة الأسطوانيّة. ولنا كانت الاتجاهات فيه غير مُشوّهة، فإنّ هذا المَشَقَّة مُفيد في الملاحة وخرائط الأرصاد الجويّة - حيث أنّ اتجاهات الرّيح بالغه الأهميّة. لكنّ تشوّه المساحات كبير جداً فيه، حتّى إنّ جرّينلند تبدو بحجم إفريقيا أو أكبر قليلاً، بينما تُساوي هي في الواقع حوالي ١/١٢ من مساحة إفريقيا.



مَشَقَّة بيترز



عالم الجغرافيّة البلجيكي جيراردوس مِرْكَاتُور، المولود جيرهارد كريس (١٥٩٤-١٥١٢).

مَسَافِطُ الرّسم

إلّا نعرض شطوح الأرض المُقوّسة على ورقة مُستطويّة بدقّة، نستخدم نُقطة الإسقاط. نحلّ أنّ الأرض مُشَقَّة وأنّ في مركزها ضوء يُلفي ظلّلاً لِمُعالِم سطح الأرض على ورقة مُوضّعة لونها. فاللّيل السّافّة على الورقة هو أساس تلك الخارطة.

الطقس

حياة الناس جميعاً تتأثر بالطقس - ماذا يأكلون ويشربون، وماذا يلبسون وكيف يتصرفون وما أنواع بيئاتهم وأشكال منازلهم. حتى طبيعة الأرض تتأثر وتتشكل بعوامل الطقس؛ فالرياح والمطر والثلج والجليد كلها عواجل تحت الصحور والجبال. الطقس جزء من عالمنا - إنه حالة الهواء في أي مكان وزمان؛ وقد يكون حاراً أو بارداً، عاصفاً أو ساكناً، رطباً أو جافاً. في بعض المناطق يتغير الطقس بين يوم وآخر؛ وفي مناطق أخرى قلماً يتغير على مدار العام. وحالة أحوال الطقس لمنطقة بين عام وآخر تسمى المناخ. ويعتمد المناخ أساساً على بُعد الموقع شمالاً أو جنوباً عن خط الاستواء وبالتالي على كمية الطاقة الشمسية التي يتلقاها.



المطر
شحن المناطق المطيرة بمرور
أن البحر المثلج بالشعب
الرمادية السوداء تملأ
بالمطر. فالشحن الموزني
كثيفة تعني بالمطر بحيث
تشد أشعة الشمس. وتقلها
أزدادت الغيوم كثافة وسواداً
أزدادت كمية الأمطار المحتمل
شقوقها.

شحن دوامية في
تخفيض ضغطي



المناطق المشمسة

المناطق ذات الطقس الأكثر حرارة في العالم هي
الصحاري الجافة المبددة قليلاً عن خط الاستواء -
حيث الأجواء جلو من الشحب الماكثة التي تحجب
شع الشمس. فالأجواء في الصحراء الكبرى في
إفريقية صافية لا غيم فيها طوال أيام السنة تقريباً.

شحن ونمطر
فوق المناطق
المدارية



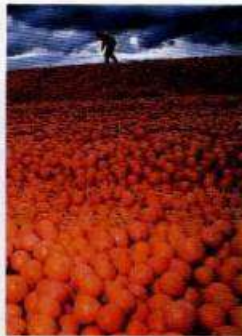
شحن كثيفة
ثابتة فوق آسيا

أجواء صافية
فوق الصحراء
الكبرى

أجواء صافية فوق
القارة القطبية الجنوبية

تلف المحاصيل

هبوب الرياح العاتية وسقوط الأمطار
الغزيرة وأنهماز البرد ألباء سيئة
للزراعيين لأنها تلتف مزرعاتهم
ومحاصيلهم. لذا يحاول المتهنون
بأحوال الطقس تحذير المزارعين من
الطقس السيئ كي يتخذوا ما يمكنهم
من الاحتياطات. هذه الأكوام الضخمة
من البرنقار في كاليفورنيا، بالولايات
المتحدة، تلفت بسوء الأحوال
الجوية، فعادت لا تصلح للبيع.



إله الشمس

كثير من أهل الحضارات القديمة عبدوا إلهة
خاصة لاعتقادهم أنها تتسول عن أحوال
الطقس. فعشائر الأذتك في المكسيك
عبدوا إله الشمس تواتونج مقلماً في نور
شبهه لإنصاح محاصيلهم. فبدون ما يكفي
من هذا الضياء كانت تتناقص محاصيلهم
وتحيق بهم المجاعة. فلواتونج، وما
يمثله، كان مهنماً جداً لهنود الأذتك حتى
أنهم شيدوا له المعابد وقدموا له القرابين
الشريفة ليشده حزمهم على أسيرضايه.



شَعُّ الشَّمْسِ

يَقْدِرُ الْعُلَمَاءُ أَنَّهُ لَوْ تَحَاطَ الشَّمْسُ بِغُلَافٍ مِنَ الْجَلِيدِ سُمِّكَ ١,٥ كم، فحِوَارُهَا الْمُسَعَّةُ سَتَصْهَرُ الْجَلِيدُ كُلُّهُ فِي سَاعَتَيْنِ وَيَضَعُ دَقَائِقُ. وَمَصْدَرُ هَذِهِ الطَّاقَةِ الْحَرَارِيَّةِ هُوَ التَّغَايُلَاتُ النَّوَوِيَّةُ فِي بَاطِنِ الشَّمْسِ. وَتَبْلُغُ دَرَجَةُ الْحَرَارَةِ عَلَى سَطْحِ الشَّمْسِ حَوَالِي ٦٠٠٠°س؛ وَهِيَ تُشَبِّهُ طَاقَتَهَا فِي جَمِيعِ الْإِتْجَاهَاتِ؛ وَيَعْتَمِدُ طَقْسُنَا وَمُنَاحُنَا عَلَى هَذِهِ الطَّاقَةِ. الشَّمْسُ هَائِلَةٌ الْحَجْمِ، إِذْ يُمَكِّنُهَا اسْتِيعَابُ بِلْيُونِ كَوَكِبٍ بِحِجَمِ الْأَرْضِ فِي دَاخِلِهَا؛ وَهِيَ تَبْدُو لَنَا صَغِيرَةً لِأَنَّهَا تَبْعُدُ عَنِ الْأَرْضِ ١٥٠ بِلْيُونِ كَم. وَرَغْمَ هَذَا الْبُعْدِ فَتَوَرُّ الشَّمْسُ بِأَجْرٍ جَدًّا بِحَيْثُ يَجِبُ عَدَمُ النَّظَرِ إِلَيْهَا مُبَاشَرَةً؛ لِأَنَّ ذَلِكَ يُؤْذِي الْعَيْنَيْنِ.

دَوْرَةُ الْجَوَافِ

يَعْتَمِدُ بَعْضُ الْعُلَمَاءِ أَنَّ التَّبَعِ الشَّمْسِيَّةَ تُؤَثِّرُ فِي الطَّقْسِ. فِي بَعْضِ أَنْحَاةِ الْعَالَمِ، تَكُونُ شُعُ الْأَمْطَارِ دَوْرِيًّا كُلَّ ٢٢ سَنَةً تَقْرِيبًا (أَيَّ فِتْرَةٍ دَوْرَيْنِ مُتَابِلَتَيْنِ لِلتَّبَعِ الشَّمْسِيَّةِ) مُسَبِّبَةً جَدًّا وَفَقْطًا شَدِيدَيْنِ. وَقَدْ أَصَابَ ذَلِكَ أَمْرِيكَا الشَّمَالِيَّةَ فِي الثَّلَاثِيَّاتِ وَفِي الْخَمِيسِيَّاتِ وَفِي السَّبْعِيَّاتِ مِنَ الْقُرُونِ الْعَشَرِينَ. وَإِذَا صَحَّتْ نَظَرِيَّةُ التَّبَعِ الشَّمْسِيَّةِ فَيَتَوَقَّعُ تَكَوُّرُ هَذَا الشُّعْ أَوَاخِرَ السَّبْعِيَّاتِ مِنَ هَذَا الْقُرُونِ؛ وَمَعْلُومٌ أَنَّهُ بِأَنْجِيَاْسِ الْأَمْطَارِ تَقَسُّبِ الْأَنْهَارِ وَقَدْ تَبَيَّنَ.

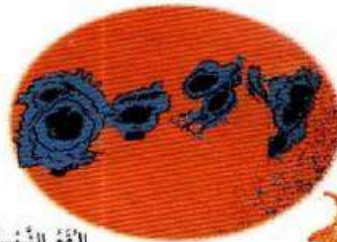
إِدْوَارْدُ مُونْدَر

تَحِيَّاتُ عَالِمِ الْفَلَكِ الْبَرِيطَانِي،
إِدْوَارْدُ مُونْدَر (١٨٥١-
١٩٢٨)، عِنْدَمَا وَجَدَ أَنَّ
السَّجَلَاتِ الْمُؤَرَّخَةَ لِنَشَاطِ
الشَّمْسِ تُبَيِّنُ تَبَعِيَّاتِ التَّبَعِ
الشَّمْسِيَّةِ فِي الْفِتْرَةِ بَيْنَ عَامِي
١٦٤٥ وَ ١٧١٥، الْمَعْرُوفَةِ الْآنَ
بِأَذْنَوِيَّةِ مُونْدَر. وَفِي الْفِتْرَةِ نَفْسِهَا،
كَانَ الْبَرْدُ فِي أَوْرَبَا مِنَ الشَّدَّةِ بِحَيْثُ مُرِقَتْ تِلْكَ الْفِتْرَةُ
بِالْعَصْرِ الْجَلِيدِي الصَّغِيرِ. وَقَدْ تَزَوَّجَ مُونْدَرُ مِنْ
مُسَاعِدَتِهِ آيِ زَيْلٍ وَعَمَلًا مَعًا؛ فَكَانَتْ إِحْدَى أَوَّلَى
عَالِمَاتِ الْفَلَكِ فِي الْعَالَمِ. وَكَانَ لِيُجَاهِدَهَا الْخَاصُ
فَضْلٌ فِي شَهْرَيْهَا.



عَوَامِلُ التَّحَكُّمِ فِي الطَّقْسِ

أَحْوَالُ الطَّقْسِ تُحَكَّمُ حَرَارَةُ الشَّمْسِ الَّتِي
تُبْقِي الْهَوَاءَ فِي حَرَكَةٍ دَائِمَةٍ. فَعِنْدَمَا يَسْتَحْسِنُ سَطْحُ
الْأَرْضِ، يَسْتَحْسِنُ الْهَوَاءُ الَّذِي يَلَامِسُهُ فَيَرْتَفِعُ، وَيَخْلُجُ مَحَلَّةَ
هَوَاءٍ بَارِدَةٍ؛ وَهَذَا يُبَيِّرُ الرِّيحَ. كَذَلِكَ فَإِنَّ حَرَارَةَ الشَّمْسِ تُبَيِّرُ
الْمَاءَ مِنَ الْبَحَارِ فَتَتَكَوَّنُ السَّحَابُ وَهَذِهِ تُسْقِطُ دُمُورَها تَطَرًا
عِنْدَمَا تَبْرُدُ.



الْبَقْعُ الشَّمْسِيَّةُ

نُشَاهِذُ أحيانًا بَقْعَ دَاكِئًا عَلَى سَطْحِ الشَّمْسِ تَقِلُّ دَرَجَةُ
حَرَارَتِهَا عَنِ بَاقِي سَطْحِ الشَّمْسِ الشَّاهِدِي، فَتَبْلُغُ حَوَالِي
٤٠٠٠°س. تَوْجَدُ فِي هَذِهِ الْبَقَعِ تَجَالُاتُ
بِلْغَطِيَّةٍ؛ وَتَبَايُنٌ عَدَدُهَا، زِيَادَةً وَنَقْصَانًا، فِي
قَرَابَتِ دَوْرِيَّةٍ كُلَّ ١١ سَنَةٍ. الصُّورَةُ أَعْلَاهُ
الَّتِي تَقْلُتُ فِي ١ أَيْلُولِ (سَبْتِيسِر) عَامِ
١٩٨٩، قَبْلَ بَقْعَةٍ أَشْهَرٍ مِنَ الشَّاهِدِ الْأَخْصَى
لِلْبَقْعِ الشَّمْسِيَّةِ.



قَمَرُ الشَّمْسِ
١٠٨ أَصْعَافٍ
قَمَرُ الْأَرْضِ؛ لَكِنَّ
الْأَرْضَ كَبْرَةً صَغِيرَةً
جَانِبَةً قَبْلَ الشَّمْسِ كَبْرَةً
غَارِيَّةً حَالَةً.

تَرْكِيزُ شَعِّ الشَّمْسِ

يُمْكِنُ تَرْكِيزُ قُدْرَةِ أَشِعَّةِ الشَّمْسِ بِوَاسِطَةِ
عَدَسَةٍ مُكْبَّرَةٍ عَادِيَّةٍ تُحَرِّقُ ثَلَوِيًّا فِي قِطْعَةٍ مِنَ
الْوُزْقِ. (الْأَحْدَاثُ لَا يَحَاوِلُونَ ذَلِكَ دُونَ إِشْرَافِ
الرَّائِضِينَ). وَفِي الْأَنْطَارِ الْجَافَةِ الْحَارَّةِ،
تُسْتَعْدَمُ تَرَايَا مُقَوَّسَةٌ عَامَّةٌ لِتَرْكِيزِ أَشِعَّةِ الشَّمْسِ
لِإِحْمَاءِ «لَوْحِ تَشْوِينٍ» يُسْتَعْمَلُ مُوقِدًا لِلطَّبْقِ.

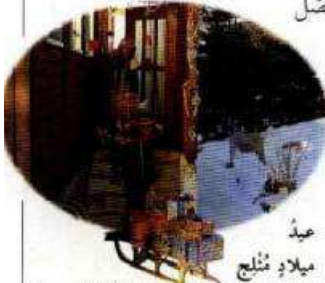


لِمَزِيدٍ مِنَ الْمَعْلُومَاتِ انْظُرْ

- الْمُحَادَثَاتُ الْمُكْتَبَرَةُ ص ٢٤٦
- الرِّيحَانِ ص ٢٥٤
- تَكُونُ الشُّبُكِ ص ٢٦٢
- التَّقَرُّرُ ص ٢٦٤
- الشَّمْسُ ص ٢٨٤
- الْأَرْضُ ص ٢٨٧

الفصول

تَدُومُ الأرضُ حَوْلَ محورِها (كالخُذروف) فيما هي تَدُورُ حَوْلَ الشَّمْسِ في مَدَارٍ بَيَضِي الشَّكْلِ، مُتِمِّمَةً الدَّوْرَةَ الكَامِلَةَ في ٣٦٥,٢٦ يومًا. ويميلُ مِحْوَرُ الأرضِ على مُسْتَوَى الفَلَكِ ٢٣,٥°، بِحَيْثُ إِنَّ هَذَا المَيْلَ يَكُونُ نَحْوَ الشَّمْسِ في نِصْفِ الكُرَّةِ الشَّمَالِي عندما الأرضُ في جَانِبٍ مِنَ الشَّمْسِ، وَبَعْدَ سِتَّةِ أَشْهُرٍ، حِينَ الأرضُ في الجَانِبِ الأخر من الشَّمْسِ، يُصْبِحُ المَيْلُ نَحْوَ نِصْفِ الكُرَّةِ الجَنُوبِي. ففي النِّصْفِ المائلِ نَحْوَ الشَّمْسِ تَرْتَفِعُ الشَّمْسُ عَالِيًا في كَبِدِ السَّمَاءِ وَتَكُونُ الأَيَّامُ طَوِيلَةً (بُتْهِرَها) والْفَقْطُ حَارًّا، وَالْفَصْلُ صَيْفًا. بَيْنَمَا في نِصْفِ الكُرَّةِ المُقَابِلِ، الحَالِدِ عَنِ الشَّمْسِ، يَكُونُ ارْتِفَاعُ الشَّمْسِ أَخْفَضَ في تَكْبُّدِها السَّمَاءِ، والأَيَّامُ أَقْصَرُ وَأَبْرَدُ، وَالْفَصْلُ شِتَاءً.



عيد

ميلاد مُنْتَلِح

الخامس والعشرون من كانون الأول (ديسمبر) يكونُ شتاءً في نِصْفِ الكُرَّةِ الشَّمَالِي؛ فَتُخَفِّضُ الحرارة، وتُتْلِجُ السَّمَاءَ والأَرْضَ عَادَةً في بلاد كالنرويج وكندا. وَيَقْعُدُ النَّاسُ إِلَى أَرْدَاءِ المَلابِسِ الدَّافِئَةِ عَارِجَ مَنَازِلِهِمْ.



عيد ميلاد حارّ

عيدُ المِيلادِ (٢٥ كانون الأول) يَوْمٌ مِنَ الصَّيْفِ في نِصْفِ الكُرَّةِ الجَنُوبِي. ففي بُلْدَانِ أَسْتْرَالِيَا، يَكُونُ الطَّقْسُ مُوَانِثًا لِلإِسْتِرْدَادِ عَلَى شَاطِئِ البَحْرِ.



تَبَايُنُ الظَّلَالِ مَوْسِمِيًّا

عَبْدَ بَعْضِ أَهْلِ الحَضَارَاتِ القَدِيمَةِ الشَّمْسُ، وَغَرَفَهَا تَغْيِيرَاتٌ مُسَارِهَا. هَذَا التَّحَرُّجُ في مَدِينَةِ إِنْكَا مِنْ مَاتَشُو بَنْشُو، بِالْبِيرُو هُوَ الإِنْشِيْهُوتَانَا - أَوْ نُصَبُ إِنِّي، إِنَّهُ الشَّمْسُ. وَقَدْ لَحَقَهُ الإِنْشِيْهُوتَانَا تَغْيِيرَاتٌ طَوِيلٌ بِهَذَا الحَجَرِ عِنْدَ الظَّهْرِ جِلَالِ السَّنَةِ.

في الظُّلُمَاتِ لِمُضِلَّانِ فَطَمَةً شِتَاءً عَلَى سِلَّةِ الشَّهْرِ، وَصُفْبُ فَعْدُ شَمَالِي.

يميلُ نِصْفُ الكُرَّةِ الشَّمَالِي عَنِ الشَّمْسِ، فَيَكُونُ شِتَاءً.

صِيفٌ في نِصْفِ الكُرَّةِ الجَنُوبِي

المناطقُ بَيْنَ الظُّلُمَاتِ والمناطقِ الاستوائيةِ تَتَعَمَّقُ بَارِبَعَةَ أَقْشُولٍ. تَتَفَرَّقُ تَدْرِيجِيًّا مِنَ الرَّبِيعِ إِلَى الصَّيْفِ إِلَى الخَرِيفِ إِلَى الشِّتَاءِ.

في مُنْتَصَفِ الشِّتَاءِ، عِنْدَمَا يَكُونُ نِصْفُ الكُرَّةِ في اقْصَى بُعْدِهِ عَنِ الشَّمْسِ، يَكُونُ ظِلَامٌ في الظُّلُمِ كَوَالِ النَّوْمِ.



شَمْسُ مُنْتَصَفِ اللَّيْلِ

في التَّضَائِقِ القَرِيبَةِ مِنَ الظُّلُمَاتِ الشَّمَالِي لَا تَغِيْبُ الشَّمْسُ جِلَالِ فَضْلِ الصَّيْفِ عَلَى مَدَى عِدَّةِ أَشْهُرٍ. ففي بُلْدَانِ كَنْيَنَدَا، يَكُونُ نَهَارٌ لِمُدَّةِ ٢٤ سَاعَةٍ، وَفَلِكُ سَبَبِ تَهْلِيلِ مِحْوَرِ الأرضِ. وَتُشَوِّى هَذِهِ مَنَاطِقُ شَمْسٍ مُنْتَصَفِ اللَّيْلِ. وَبَيْنَمَا يَكُونُ فِي الظُّلُمَاتِ الشَّمَالِي نَهَارٌ دَائِمٌ، يَكُونُ لَيْلٌ دَائِمٌ فِي الظُّلُمَاتِ الجَنُوبِي أَوْاسِطِ الشِّتَاءِ حَيْثُ لَا تَقْلَعُ الشَّمْسُ مُطْلَقًا. وَتَعَكُّسُ الحَالِ فِي السَّنَةِ الأُخْرَى التَّالِيَةِ.

الأرضُ تَدُومُ مَائِلَةً

تَدُومُ الأرضُ حَوْلَ محورِها (وهو عَقْدٌ وَهَمِيٌّ غَيْرُ ظُلُمَاتِي الشَّمَالِي والجَنُوبِي). وَهَذَا المِحْوَرُ لَيْسَ مُتَوَدِّعًا عَلَى مُسْتَوَى مَدَارِ الأرضِ حَوْلَ الشَّمْسِ، بَلْ يَمِيلُ عَنْهُ كَمَا اسْلَفْنَا بِـ ٢٣,٥°. وَهَكَذَا فَإِنَّ أَحَدَ نِصْفِي الكُرَّةِ الأَرْضِيَّةِ يَتَلَقَّى إِشْعَاعَ الشَّمْسِ أَكْثَرَ مِنَ النِّصْفِ الأخر، وَبِالتَّالِي حَرَارَةٌ أَكْثَرُ تِمَّا لَبَدًا لَذَلِكَ الْوَقْتُ مِنَ السَّنَةِ. وَهَذَا التَّغْيِيرُ فِي دَرَجَاتِ الحَرَارَةِ عَلَى مَدَارِ السَّنَةِ يَسَبِّبُ الفُصُولَ.

يميلُ نِصْفُ الكُرَّةِ الشَّمَالِي نَحْوَ الشَّمْسِ، فَيَكُونُ صَيْفًا.

المناطقُ القَرِيبَةُ مِنَ حُدُودِ الاسْتِوَاءِ تَتَلَقَّى نَوْعًا كَامِلًا حَرَارَةِ الشَّمْسِ نَهَارًا.

شِتَاءٌ في نِصْفِ الكُرَّةِ الجَنُوبِي.

لَزِيذٌ مِنَ المَعْلُومَاتِ أَنْظُرْ

تَحَرُّجُ الأرضِ مِنْ ٢١٠
شُعُ الشَّمْسِ مِنْ ٢٤٢
الْفَلَكُ مِنْ ٢٦٦
الضَّاءُ الشَّمْسِي مِنْ ٢٨٣
مَنَاطِقُ الظُّلُمَاتِ وَالتَّهْلِيلِ مِنْ ٣٨٢

المناخ

يَعْتَمِدُ مَنَاحُ مِنطَقَةٍ مَا عَلَى مَوْقِعِهَا عَلَى سَطْحِ الْأَرْضِ. فَمَنَاحُ
المناطق القريبة من خط الاستواء حارٌّ لأنها تتلقَّى شَعَّ الشَّمْسِ
من فوقها مُتَعَامِدًا تقريبًا؛ بينما المَنَاحُ
بعيدًا عن خط الاستواء يكون باردًا
دومًا. لَكِنَّ المَنَاحَ لَا يَعْتَمِدُ فَقَطْ عَلَى
بُعْدِ الْمَكَانِ عَنْ خَطِّ الاسْتِواءِ؛
فَتَيَّارَاتُ المِحيطَاتِ تَحْمِلُ الدَّفْءَ
حَوْلَ الْعَالَمِ وَتُؤَثِّرُ فِي مَنَاحَاتِ
الْبَاسَةِ. كَذَلِكَ يَتَأَثَّرُ مَنَاحُ الْمَكَانِ بِبُعْدِهِ عَنِ الْبَحْرِ،
وَبِارْتِفَاعِهِ عَنِ سَطْحِ الْبَحْرِ؛ فَكُلَّمَا ارْتَفَعَ الْمَكَانُ كَانَ
مَنَاحُهُ أبردَ عَلَى الْأَرَجَحِ. وَتُصَنَّفُ المَنَاحَاتُ إِلَى ثَمَانِيَةِ
أَنْوَاعٍ رَاسِيسِيَّةٍ مَعَ اخْتِلَافَاتٍ بَسِيطَةٍ ضِمْنَ كُلِّ نَوْعٍ.



المِنطَقَةُ الْمُتَحَدِلَةُ

فِي الْمَنَاطِقِ الْمُتَحَدِلَةِ المَنَاحُ قَدْ يَنْقُطُ الْمَطَرُ فِي أَيْ وَقْتٍ مِنَ السَّنَةِ. فَضِيلُهَا عَادَةً لَيْسَ حَارًّا جَدًّا، وَشِتَائُهَا لَيْسَ بَارِدًا جَدًّا؛ لَكِنَّهَا قَدْ تُعَانِي مِنْ قَرَارَاتٍ حَرٍّ قَصِيرَةٍ فِي الصَّيْفِ وَتَوْبَاتٍ مِنْ تَسَاقُطِ التَّلَحُّجِ شَدِيدًا فِي الشِّتَاءِ. تَقَعُ شَهْرَتُ وَأَوِيلُغ، بِالْوِلَايَاتِ الْمُتَحَدِلَةِ، وَمُعَلَّمٌ حَوْضِ الْبَحْرِ الْأَبْيَضِ الْمُتَوَسِّطِ فِي الْمَنطَقَةِ الْمُتَحَدِلَةِ.

المَنَاطِقُ السَّاحِلِيَّةُ

الْبُلْدَانُ السَّاحِلِيَّةُ بِالْبَحْرِ وَالصَّغِيرَةُ الْكُثْلَةُ الْأَرْضِيَّةُ نِسْبًا، كَبْرِيطَانِيَا وَنِيوزِيلَنْدَا، لَا مَكَانَ فِيهَا بَعِيدٌ جَدًّا عَنِ الْبَحْرِ، وَتَقَعُ بِسَاحِلِهَا مُقَرَّرُ الْإِعْدَالِ صَبِيحًا وَبِشَاءً، وَيُعرفُ مَنَاحُهَا بِالمَنَاحِ الْبَحْرِيِّ. وَفِي هَذَا المَنَاحِ لَا تَحْدُثُ تَغْيِيرَاتٌ كَبِيرَةٌ فِي دَرَجَةِ الْحَرَارَةِ لِأَنَّ الْبَحْرَ لَا يَسْخُنُ وَلَا يَبْرُدُ بِسُرْعَةٍ كَالْبَاسَةِ، فَهوَ يَمْتَصُّ الْحَرَارَةَ صَبِيحًا وَيُطْلِقُهَا لَيْلًا.

مَنَاحٌ صُغْرِيٌّ

الْبَسَاحَاتُ الصَّغِيرَةُ قَدْ تَخَصَّصَتْ بِمَنَاحٍ مُعَيَّنٍ يُسَمَّى مَنَاحًا صُغْرِيًّا. فَعَظَمُ الشُّدْنِ مُعْظَمُهُ يَكْتَلِفُ هَوَالِيَّ دَافِقَةً تُدْعَى «جَزِيرَةُ حَرَارَتِهِ» أَسْفَلَ بِحَوَالِي ٦°سْ مِنَ الْهَوَاءِ خَارِجَ الْمَدِينَةِ. هَذِهِ صُورَةُ التَّفْطُلِ سَائِلِيٍّ فُضَائِيٍّ خَاصًّا لِمَدِينَةِ بَارِيْسَ، بِفَرَنْسَا، يُبَيِّنُ الْمَسَاحَاتِ الْأَكْثَرَ حَرَارَةً بِالْأَرْدَقِ وَالْمَنَاطِقِ الْأَبْرَدَ بِالْأَخْضَرِ.



المَنَاحُ الْإِسْتِوَائِيُّ الْمَدَارِيُّ

مَنَاطِقُ المَنَاحِ الْإِسْتِوَائِيِّ الْمَدَارِيِّ تَقَعُ حَوْلَ خَطِّ الاسْتِواءِ فِي نِطَاقِ خَطِّي الْغُرُضِ ١٠° شَمَالًا وَ ١٠° جَنُوبًا. عَظَمُهَا حَارٌّ دَوْمًا - فَتَرَاوَحَ دَرَجَةُ الْحَرَارَةِ بَيْنَ ٢٤° وَ ٢٧°سْ. وَتُصَنَّفُهَا تَوْبَاتٌ مُتَعَدِّدَةٌ مِنَ الْمَطَرِ الْعَزِيزِ عَلَى مَدَارِ السَّنَةِ، بِخِثِّ لَا يَقِلُّ إِجْمَالًا الشَّاسِلُ عَنْ ١٥٠سم. وَهَذِهِ الظُّرُوفُ السَّاحِلِيَّةُ مِثَالِيَّةٌ لِلْغَابَاتِ الْمَطْفِرَةِ.

دَلِيلُ الْخَارِطَةِ

- قُصْبِيْن
- تَنْدُرَا
- جَدْبِي
- شَعْبَلِيْلُ بَارِد
- شَعْبَلِيْلُ دَائِل
- صَحْرَاوِي
- قُوسِمِي
- إِسْتِوَائِي خَدَارِي



المناخ القطبي

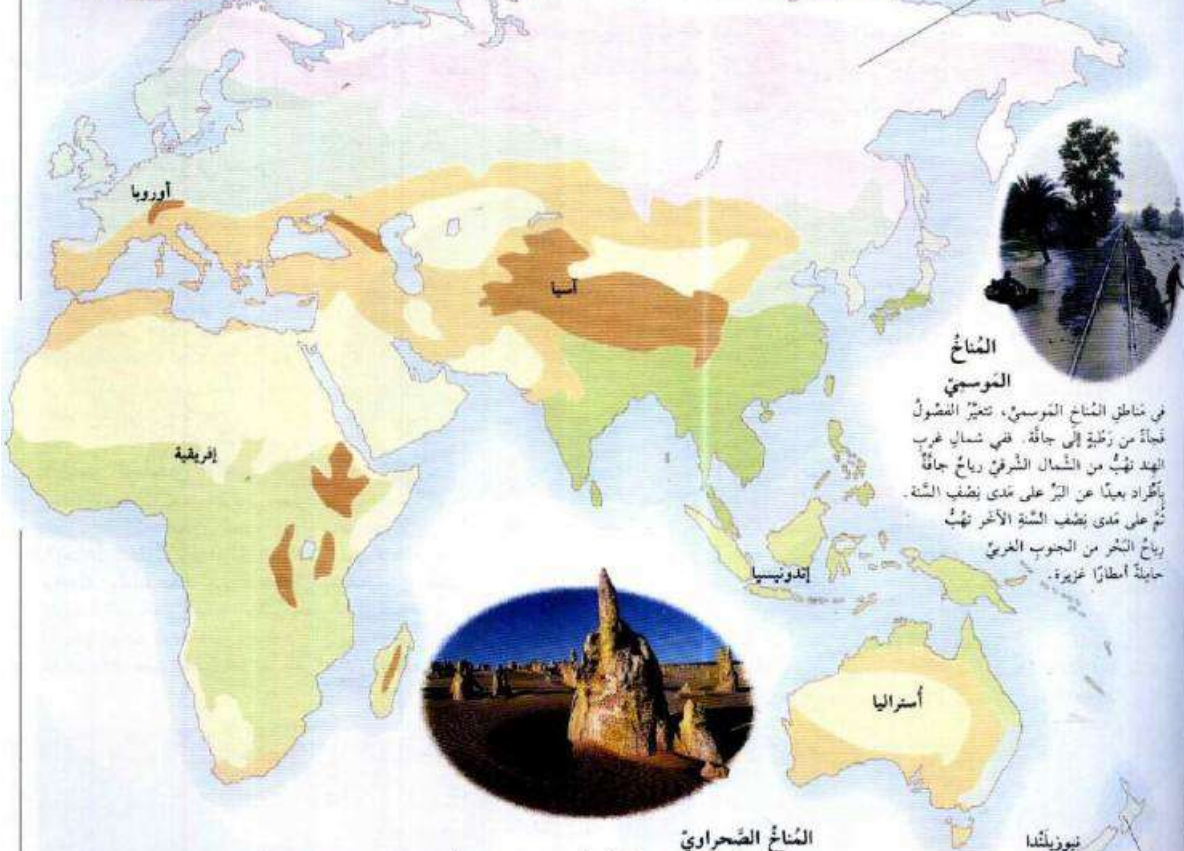
مناخ الاشكا قُطبي بارد جدًا وجاف تصبُّه رياح قويَّة، والشمس دوماً خفيفة في الأفق حتى في مُنتصف النهار. ترتفع درجة الحرارة صيفًا بالقرب من الشواجل إلى حوالي ١٠°م فقط. أمَّا في المُداخل فالبرودة أشدَّ بكثير.

المناطق التندراوية
المناخ باردٌ
خفيفٌ كثيُّ المطر،
ومشيقيها قصير.



المناخ الموسمي

في مناطق المناخ الموسمي، تتغيرُ الفصول فجأةً من رطبٍ إلى جافة. ففي شمال غرب الهند تهبُّ من الشمال الشرقي رياح جافةً بأطراد بعيدًا عن البرِّ على مدى نصف السنة. ثم على مدى نصف السنة الآخر تهبُّ رياح البحر من الجنوب الغربي حاملةً أمطارًا غزيرة.



المناخ الصحراوي

في مناطق المناخ الصحراوي تقلُّ كميةُ المطر الساقط سنويًا عن ٢٥ سم. ولا ترتفعُ عادةً سمكتُ تغطُّد حرارة الشمس نهارًا أو تنخفضُ اللّيلة قليلًا. لذا فالنهارُ حارٌّ جدًا (قد تبلغ فيه درجة الحرارة ٥٢°م)، والليلُ باردٌ جدًا. هذه صحراء الأبراج الطبيعيَّة في غرب أستراليا.

في مناطق المناخ المعتدل البرد يتساقطُ المطرُ على مدار السنة، ويكونُ الصيفُ حارًا نوعًا والشتاءُ باردًا.

تصميمُ المباني لثلاثم القلَّس

يُشيدُ الناسُ بيوتهم لثلاثم مع المناخ. ففي أقصى الشمال، حيثُ المناخُ مُثلجٌ دائمًا، تُشادُ البيوتُ المؤقتةُ من قِطعِ الثلج والجليد كأكرامٍ الإسكيمو المُقبَّية. وفي المناخ الحار، تُجعلُ البيوتُ قسيحة قُبلة الجدران الداخلية فيما يُيسرُ دورانَ الهواء. وفي المناطق الموسميَّة تُشادُ البيوتُ غالبًا مُرفوعة على ركائزٍ لتفادي غمرِ المياه. وفي المناخ الصحراوي، تُطلى المباني باللون الأبيض ليعكسَ حرارة الشمس. وفي الأماكن المُثلجة تُشادُ تُجعلُ سُقوفُ البيوت شديدة الانحدار كي ينزلقَ الثلجُ عنها بسهولة.

لزيد من المعلومات انظر
إنخفاض الحرارة من ١٤٢
الفضول من ٢٤٣
المناخات المنخفضة من ٢٤٦
درجات الحرارة من ٢٥١
الصحاري من ٣٩٠
مناطق القطبين والتندرا من ٣٨٢
الجبال من ٣٨٤
حقائق ومعلومات من ٤١٦



بيتٌ شديد
أحداد السقف
في سويسرا.



بيتٌ مُثلجٌ باللون
الأبيض في مصر،
إفريقية



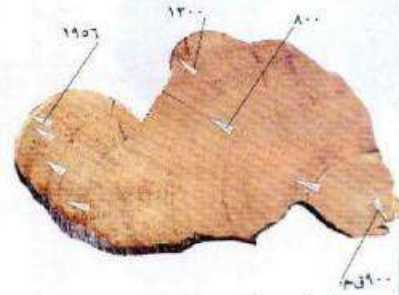
بيتٌ مُرفوعٌ على
ركائز في الهند،
آسيا



تدريج مُثلجٌ في
الاشكا، بأمريكا
الشمالية

المناخات المتغيرة

مناخات العالم دائمة التغير. في الماضي، كان العالم أحياناً أكثر سُخونة مما هو عليه اليوم، وأحياناً أكثر برودة. فُتد أكثر من ٦٥ مليون سنة، أيام كانت الدينصورات تجوب الأرض، لم يكن هنالك فلانيس جليدية قطبية، وكانت النباتات المدارية تغطي ما هي اليوم مناطق معتدلة. وخلال بعض الأوقات في المليون سنة الماضية امتدت المثاليح الضخمة والغطاءات الجليدية من مناطق القطبين لتغطي مساحات شاسعة من سطح الأرض. وقد نكون مُقبلين مُستقبلاً على عصر جليدي، أو ربّما مداري، جديد - لأنّ المناخات تتغير، لا طبعياً فقط بل، بواسطة الأنشطة البشرية أيضاً.



دراسة حلقات الشجر

يسلط العلماء دراسة حلقات الشجر في الخشب القديم ليعطي تقديراً للمناخات، ولهذا ما يُعرف بعلم المناخ الشجري. فجدود أشجار الصنوبر الكاليفورني الهلي الكيزان تُبين المناخات التي سادت منذ ٩٠٠٠ سنة حتى اليوم - فحلقة النمو الشبيكة تعني قسماً مُلثماً لنمو الأشجار في تلك السنة، فيما تعني الحلقة الرفيعة قسماً بارداً جداً أو جافاً جداً.

العصر الجليدي الكبير

يُعتقد العلماء أنّنا نعيش اليوم في عصر دافئ بين عصرتين جليديتين. فخلال عصور جليدية سالف امتدت الغطاءات الجليدية فوق أمريكا الشمالية وقسمال غرب أوروبا وروسيا. ولعلها غطت جرينلاند والقارة القطبية الجنوبية مُعظم الوقت، لكن بأفكار مُتفاوتة. ويُقدّر بعض علماء المناخ أنّ الأرض شهدت فترات دافئة فاصلة بين ١١ عصراً جليدياً على الأقل خلال عصر جليدي كبير بدأ منذ ٣ ملايين سنة.



العصر الجليدي الصغير

العالم كان أبرد بما هو عليه اليوم بشكل ملحوظ على مدى مُعظم الألف سنة الماضية. فقد شهد فترة باردة بين سنة ١٥٥٠ وسنة ١٨٠٠ عُرفت بالعصر الجليدي الصغير. وفي أسوأ فصول الشتاء الباردة في القرنين السابع عشر والثامن عشر، شمل التجمّد حتى نهر التيمز في لندن، بانكترا، أقيمت معارض الشتاء فوق النهر المُتجمّد. وحتى مُنذ عهد قريب، عام ١٨٩٥، تجمّد نهر التيمز جزئياً، كما تُبين صورة جسر لندن أعلاه. ويُمنظف، ارتفع مُعدّل درجة حرارة العالم نصف درجة سيلسيوس (مئوية).

الجليد الأقصى

العصر الجليدي الأخير كان في أوجهِ مُنذ حوالي ١٨٠٠٠ سنة. فامتدّ الجليد من القطب الشمالي حتى الصحرات الكبرى، في أمريكا الشمالية، جنوباً، كما غطى مُعظم بريطانيا واسكتلندا. وكانت هنالك قُتل جليدية أصغر في نصف الكرة الجنوبي.



الغطاء الجليدي اليوم

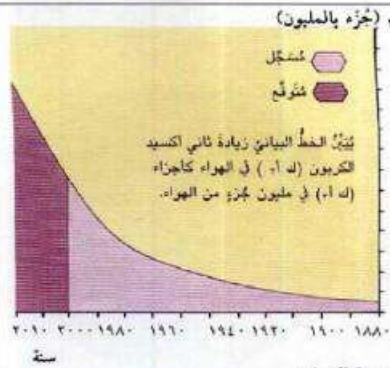
يبدو لنا الغطاء الجليدي في وقتنا الحاضر عادياً بأمتداده على مساحات صغيرة نسبياً، لكنّ الأرض، على مدى تاريخها الطويل، قلما أحتوت هذا القدر منه.



جينس كروول

العالم البريطاني، جينس كروول (١٨٩١-١٨٩٠) نشأ في بيرث باسكتلندا، وترك المدرسة في سنّ الثالثة عشرة، لكنه تابع دراساته بنفسه. ويُعدّ أنّ تقلّب في وظائف عديدة، عُيّن عام ١٨٥٩، قسماً للمتحف الأندرسون في غلاسكو، باسكتلندا. وفي عام ١٨٦٤، نشر نظريته مُقارفاً أنّ الغُصور الجليدي قد سبّبتها التغيرات في ميلان محور الأرض وفي مدارها حول الشّمس. كما لاحظ كروول أنّ هذه التغيرات، التي تعاقبت على دورات امتدّت آلاف السنين، سبّبت تغيرات في تساوي الفصول، وهذا بدوره كان السبب في ذوب الأرض أو بُزودتها.





تزايد ثاني أكسيد الكربون
يحرق الناس الفحم والنفط، ويذرون الغابات التي تمتص أشجارها ثاني أكسيد الكربون. ونتيجة لذلك ازدهت كمية ثاني أكسيد الكربون في الهواء بنسبة ٢٥ بالمئة منذ العام ١٨٨٠.

الثوران البركاني

قد ينشئ ثوران البراكين في تغير المناخ، فالجبار المقدون عاليًا يبقى الكثير منه في الجو. عام ١٩٩١، ثار بركان جبل بيناتوبو، في الفلبين، فأدقًا شحًا ضخمة من السُلفات، في الهواء، انتشرت حول العالم حاجة حرارة الشمس، فانخفض مُعدّل درجة الحرارة في العالم بشفّ درجة سيلسيوس على مدى بضعة شهور.



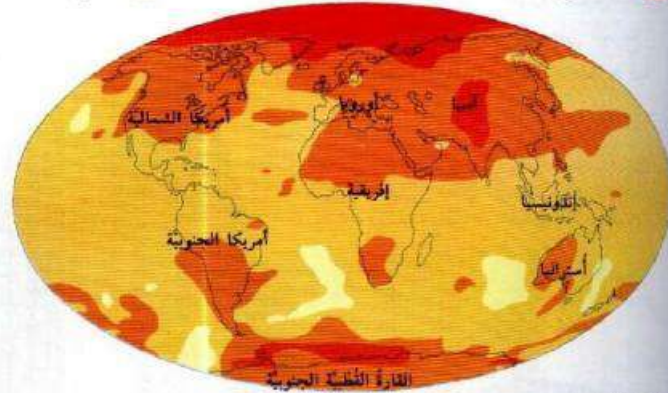
°C + 3

°C + 1

°C + 3

°C - 1 - 5

لا تغير



الحُمُو العالمي

هناك أسباب طبيعية يُسخّن جو الأرض، لكنّ الناس أيضًا يُسهمون في الحُمُو العالمي بقرط إنتاجهم ثاني أكسيد الكربون وغازات أخرى تُعرف بغازات الدفيئة. هذه الغازات تُحتبس الحرارة، وتمنّتها من أن تتسرب إلى الفضاء، فهي بذلك تَمزّز ظاهرة الدفيئة. وإذا لم يُتخّج أندياق ثاني أكسيد الكربون وغازات الدفيئة الأخرى في الجو فتُسبّخُن العالم بِسرعة. ويبيّن التوقع الحاسوبي المُقابل زيادة درجات الحرارة عام ٢٠١٠، بالمقارنة مع درجات الحرارة عام ١٩٥٠.



خط الساحل في فلوريدا حاليًا.

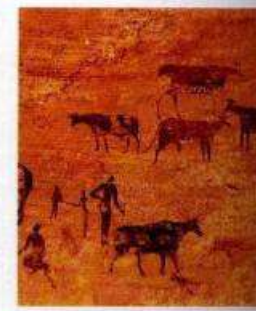
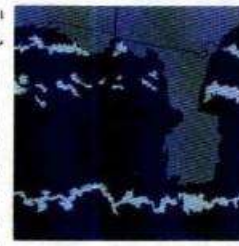
ارتفاع ٣ م في مُستوى سطح البحر.

أراض تُغمَر مُستقبلاً

مناطق العالم الخفيفة سيُغمَرها المُدّار الشامل (إذا ما استمرّ الحُمُو العالمي وارتفاع مُستوى سطح البحر. ويبيّن التوقع الحاسوبي المُقابل تأثير ارتفاع ٣ م في مُستوى سطح البحر على فلوريدا، بالولايات المتحدة. ويُمكن حدوث ذلك خلال المئة السّنة القادمة.

لمزيد من المعلومات انظر

- تكوّن الأرض ص ٢١٠
- البراكين ص ٢١٦
- الجليد والثلوج ص ٢٢٨
- الثقّ ومراحله ص ٣٦٢
- دورات في الغلاف الجوي ص ٣٧٢



تواجد المُناخات الغابرة

سُ الشاخ الغاب في هذه الجدارية الكهفية القديمة التي تُظهر مواشي الرُص في الهضبة الجزائرية بإفريقية. وهذه المنطقة صحراوية حاليًا، وعملية التسخّر هي في قسم منها نتيجة طبيعية لتغير المناخ، كما إن للأنشطة البشرية دورًا فيها أيضًا.

الجوّ

الحياة على كوكب الأرض ما كانت ممكنة بدون الجوّ، فهو الغلاف الغازي الذي يقيها شعّ الشمس ويوفر ظروف الحياة الملائمة لمعيش الحيوانات والنبات. الكواكب الأخرى لها أجواء أيضًا لكنها مختلفة جدًا. فجوّ الزهرة كثيف ثقيل يزيد ضغطه مئة مرّة عن الضغط الجوّي على الأرض. وتلث جوّ الزهرة سحب كثيفة تزيد من قدرته على احتباس حرارة الشمس فتصل درجة الحرارة إلى ٤٨٠°س، ممّا يجعل تواجّد الماء في حالة السيولة معدومًا. بالمقارنة، فإنّ جوّ المريخ رقيق (ضغطه جزء في المئة من الضغط الجوّي على الأرض) فلا يعيق شعّ الحرارة التي تصله، على قلبها، بسبب بُعد الكوكب، فتهدّج درجة الحرارة إلى -١٢٠°س، ممّا يستحيل معه تواجّد الماء سائلًا. وهكذا يلاحظ أنّ الظروف المتوافرة في

جوّ الأرض، وهي وسط بين الظروف على المريخ وعلى الزهرة، هي الظروف المثالية للحياة كما نعرفها.

طبقات الجوّ

يتألّف الجو من خمس طبقات رئيسة هي: الغلاف السفلي (التروپوسفير)، والغلاف الطبقي (الستراتوسفير)، والغلاف المتوسط (الميزوسفير) والغلاف الحراري (الثيرموسفير)، والغلاف الخارجي (الأكسوسفير). وتختلف الهوائ بالارتفاع، لذا يتزوّد مُتسلقو الجبال العالية بالأكسجين للتنفس. فالغلاف الجوّي السفلي هو الطبقة الوحيدة التي نستطيع الكائنات الحيّة التنفس فيها طبيعيًا.



نطاق حوّل الأرض

هذه الصورة المُلتقطة من الفضاء عند غروب الشمس، تُبيّن نُطق الهواء الشبانية الارتفاع (والمختلطة الكثافة) كما تُبيّن جيب نطاق الغلاف الجوّي يتخلل أقصاه نسيًا.

الثيرموسفير

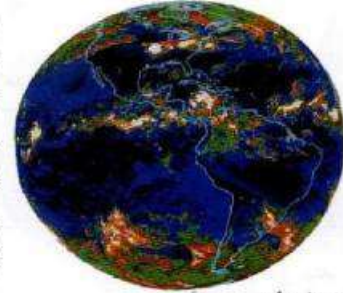
الميزوسفير

الستراتوسفير

طبقة الأوزون

التروپوسفير

الغلاف الجوّي الخارجي (الأكسوسفير)



تصوير الأرض من الفضاء

تستطيع الأقمار الفضائية التقاط صور للأرض بثلاثة أطوال موجية مختلفة في الوقت نفسه، فالصور بالألوان تبيّن البحراء بين غابات درجة الحرارة - بالأزرق والأخضر والأبيض، من الحار إلى البارد. وتُبيّن الصور العادية البنية والبحار، كما تُبيّن صور أخرى كثبة بخار الماء في الهواء.

الأكسوسفير

ترتفع طبقة الغلاف الجوّي الخارجي قرابة ٩٠٠ كم فوق سطح الأرض. والهواء فيها رقيق قليل الكثافة جدًا، وتشتت جزيئات الغاز منه بالإفلات نحو الفضاء الخارجي.

الثيرموسفير

يرتفع أعلى الثيرموسفير حوالي ٤٥٠ كم فوق سطح الأرض. وهذه الطبقة هي الأشد حرارة، لأن جزيئات الهواء القليلة فيها تمتص الإشعاع الوارد من الشمس فتبلغ درجة الحرارة في أعلاها ٢٠٠٠°س.

الميزوسفير

يرتفع أعلى الميزوسفير قرابة ٨٠ كم فوق سطح الأرض. وتهدّج درجة الحرارة في الميزوسفير إلى ما دون -١٠٠°س وهي أسكن في قسبها السفلي لأنّه يكتسب حرارة من الستراتوسفير أدناه.

الستراتوسفير

يمتد الستراتوسفير إلى ارتفاع يُقارب ٥٠ كم فوق سطح الأرض. وتتراوح درجة الحرارة في هذه الطبقة من حوالي -٦٠°س في أسفلها إلى ما فوق درجة التجمّد بقليل في قسبها العلوي. وتشتت الستراتوسفير على طبقة من غاز الأوزون تمتص الألبعة فوق البنفسجية الضوئية من شعّ الشمس. ويغفل التلوث المُتزايد أحدث تظهر ثوب في طبقة الأوزون هذه.

التروپوسفير

الظروف والأحوال الجوية تتحدّد في طبقة الغلاف السفلي المعروفة بالتروپوسفير. وتمتدّ هذه الطبقة ارتفاعًا حتى ٢٠ كم فوق سطح الأرض عند خط الاستواء، وحوالي ١٠ كم عند القطبين. وتتركّز فيها ٩٠٪ من كتلة الغلاف الجوي كلّها.

ارتفاع الغلاف الجوّي

يمتدّ الغلاف الجوّي عمودًا فوق شت الراس حوالي ١٠٠٠ كم. وقد يبدو ذلك كثيرًا لهذه الأولى. لكنّه ليس كذلك بالمقارنة حتى مع المسافات على سطح الأرض. فالمسافة في سيارة سباق يقطع بين هذه المسافة في بضع ساعات، وفي مثل هذا الوقت تستطيع أوت المشي مسافة أكثر من ارتفاع التروپوسفير.

١٠٠٠ كم



طبقة الطقس

يُسمى الغلاف الجوي (التروبوسفير) أحياناً طبقة الطقس. فهو الطبقة التي يحدث فيها التحول الحراري - حيث يرتفع الهواء الساخن ويهبط الهواء البارد ليُخلط مخلطاً. كما تتكوّن السحب في هذه الطبقة أيضاً، حاملاً معها الأمطار والثلوج. وتُحتسب السحب في التروبوسفير لأن الغلاف الطبقي (الستراتوسفير) فوقه أسخن، فيشكل غطاء له. أما درجة حرارة التروبوسفير فتتغير من مُعدل ١٥°س في أسفله (سطح الأرض) إلى ٦٠°س في أعلاه المُسمى التروبوز (بمنطقة الركود).



جيمس جليشر

كان المُطادّي الإنكليزي، جيمس جليشر (١٨٠٩-١٩٠٣) من المُهتَمين بدراسة الجو أيضاً. وقد صعد بضحية جري كوكسويل في مُطادٍ إلى أعالي التروبوسفير فأكتشف تناقص درجة الحرارة بالارتفاع - درجة لكل ارتفاع ١٥٠م. وفي إحدى طلعاته المُطادية أُغمي على جليشر لأنه لم يكن مُزوّناً بجهاز أكسجين للتنفس ولا بِمِرَّةٍ مُكيّفة. وفي العام ١٨٤٨، بدأ جليشر يُعدّ النشرة الجوية لجريدة «الديلي نيوز» اللندنية للمرة الأولى في أوروبا كما أعدّ أيضاً بعض جداول الطقس اليومية الأولى.



يرتفع الهواء أثناء عبوره المجال. وهذا غالباً ما يجعل الطقس شديداً على جانبيه.

السمحاقية هي أعلى السحب ارتفاعاً إذ تتكوّن في أعلى التروبوسفير.

السحب المُدوّمة بالعواصف قد تعلو إلى قرابة ١٥٠٠٠م.

الطيران غير التروبوسفير قد يكون كثير المطبات بفعل الهواء المتحرك.

تتكوّن سحب صغيرة بيضاء مُتلفعة عندما ترتفع كتل مُعّلمة من الهواء الدافئ المُضرب.

جميع السحب تقريباً تتكوّن في القشرة أو الإثني عشر كيلومتراً المُثلّق من فوق.

الهواء شديداً بخار الماء الذي يتكثف مُطراً مائياً في بعض السحب ويتساقط مطراً.

التيّز يُسمّى تراكُم الكهرباء التي المشاكسة في السحب التي تُرافق العواصف.

تلوث الهواء

يُسمّى أليفة الشمس المُشعة غير هذه النافذة في كاتدرائية القديس بطرس في روما، بإيطاليا، أن الهواء يُؤخّر بجسيمات الغبار والأوساخ التي لا تُشاهد في معظم الأوقات. ولو تعلّق بدلاً من ذلك خارج نافذتك في يوم غائم هادئ جاف ثم تلمّسه بعد جُدّة ساعات، ستجد أن المِبدل قد أتنّس بتعليقه خارجاً - بغاسّة إذا كنت في مدينة صناعية. فُدخان المصانع وأذجة السيارات تُلوّث الهواء وأحياناً تُختبئ بعض المُلوّثات في الطبقة المُتأخّجة للأرض فتُسبب للناس مشاكل في التنفس والتهابات في العيون.

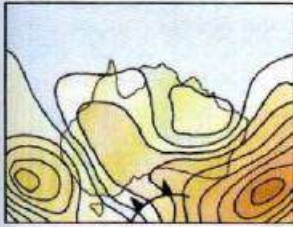


لزيد من المعلومات الخطر

٧٤	كمياء الهواء من
١٤٢	انخفاض الحرارة من
٢٦٠	السحب من
٢٦٢	تكوّن السحب من
٢٧٠	النسب بالأحوال الجوية من
٢٨٦	مُطادٍ والأجهزة من
٢٨٩	الرياح من
٣٧٢	قوار في الغلاف الجوي من
٣٧٤	البشر وكوكبهم من

ضَغْطُ الهَوَاءِ

يُحِيطُ بنا الهواء من كُلِّ جانب وقد نُحَسُّ به ولكننا لا نراه. ضَغْطُ الهواء (أو الضَغْطُ الجَوِّي) هو القُوَّةُ التي يَضَعُطُّ بها وَرْنُ الهواء على سَطْحِ الأرض فيُعَلِّ الجاذبيَّة. إِنَّكَ لا تَشْعُرُ بهذا الضَغْطِ لأنَّ في داخل جَسْمِكَ ضَغْطًا مُساويًا مُضادًا. في مُستوى سَطْحِ الأرض، يَكُونُ ضَغْطُ الهواء على أَشَدِّهِ يَفْعَلُ وَرْنُ الهواء القَوِيَّ الضَّاعِطَ إلى أَسْفَل، لِكِنَّهُ يَتَنَاقَضُ بِالِارْتِفَاعِ بسبب قِلَّةِ الهواء الضَّاعِطِ حينئذٍ. ويُلَاحَظُ أَنَّ سَلْقَ البَيْضِ في الارتفاعات العالية يَحْتَاجُ إلى فترة غَلِيَانٍ أَطْوَلَ لأنَّ الضَغْطَ الخَفِيفَ يَجْعَلُ المَاءَ يَغْلِي على درجة حرارة أَخْفَضَ من ١٠٠°س. كذلك فإنَّ مقاصير الطائرات المُحَلِّقَةِ عاليًا في الجَوِّ مُكَيَّفَةٌ للضَغْطِ بحيثُ يَتَوَافَرُ فيها ما يَكْفِي من الهواء لِلتَنَفُّسِ.



خَرَائِطُ الضَغْطِ

يُقَاسُ الضَغْطُ بالهَيَّيْ بار (ملب). على خَرَائِطِ الفَلَكْسِ تُوضَلُ جَمِيعُ مَنَاطِقِ الضَغْطِ التَّسَاوِي بِشَتَّى يَسْتَوِي عَطْفٍ تَسَاوِي الضَغْطِ (إِسُوْبَار)، وبذلك يُمْكِنُ يَسْهُولَةً تَمَيُّزُ مَنَاطِقِ الضَغْطِ العاليِ والخَفِيفِ.

يُقَاسُ ضَغْطُ الهواءِ بين مَكَانَيْنِ وَآخَر. فإذا كَانَ الهواءُ بارِكًا كَثِيفًا يَزْدَادُ ضَغْطُهُ على سَطْحِ الأرض. وَلَمَّا كَانَ نَرَاضُ الهواءِ يَرْفَعُ من درجة حرارة فَإِنَّهُ يَرْفَأُ ذَلِكَ طَفْسٌ جَيِّدٌ. في المَقَابِلِ، فَإِنَّ الهواءَ إِذَا سَخُنَ تَقَلَّ كَثَافَتُهُ فَيَرْتَفِعُ وَيَقِلَّ ضَغْطُهُ على سَطْحِ الأرض. والهواءُ السَّاخِنُ أَيضًا قد يَتَخَرَّجُ مَاءً من البَحَارِ وَيُشْبِهُهُ إلى الجَوِّ مُكوِّنًا سَحَابًا. ولذا فَإِنَّ الضَغْطَ الخَفِيفَ قد يَجْلِبُ المَطَرَ.

الْبَارومترَات

يُقَاسُ ضَغْطُ الهواءِ بِالْبَارومتر. والْبَارومتر التَّعْدِينِي، أَشْبَهُ بِسَاعَةِ مَكْتَبَةٍ، وَهُوَ يَحْوِي عِلَّةً مَعْدِنِيَّةً مَسِيكَةً مَرْمُوقَةً من الهواء يَتَّصِلُ بِهَا مُؤَشِّرٌ. عِنْدَمَا يَرْتَفِعُ ضَغْطُ الهواءِ، تَنْضَعُطُ العِلَّةُ إلى الدَّخَلِ فَيَتَحَرَّكُ المؤَشِّرُ، مِمَّنَّا التَّغْيِيرُ، على مَدَالَةِ القِيَاسِ المُدَرَّجَةِ. وَيُسْتَدَلُّ بِتَغْيِيرِ ضَغْطِ الهواءِ على أَحْوَالِ الفَلَكْسِ المُتَوَقَّعَةِ.



الضَغْطُ مَبْنِيٌّ بِالْهَيَّيْ بار وبالكِيلوغرام على السَّيْمَنْتَرِ المُرَبَّعِ.

السَّغْطُ وَالِارْتِفَاعُ

يَتَنَاقَضُ الضَغْطُ الجَوِّي وَأَمَّا تَسَلُّقُ جَبَلًا. وَيَبْدُو ذَلِكَ لَمَّا يَفْقَاسُ الضَغْطُ العِيَارِي في كُلِّ من مَدِينَتَيْ كُونِيغْسبون وَلَانْزَار في جِبَالِ الإنديز، بِبُولِيغِيَا.



في لَانْزَار على ارْتِفَاعِ ٣٦٥٨ م الضَغْطُ العِيَارِي ٦٩٠ ملب.

في كُونِيغْسبون على عِلَالِ ١٩٠ م الضَغْطُ العِيَارِي ١٣٠ ملب.



في لَانْزَار على ارْتِفَاعِ ٣٦٥٨ م الضَغْطُ العِيَارِي ٦٩٠ ملب.

في كُونِيغْسبون على عِلَالِ ١٩٠ م الضَغْطُ العِيَارِي ١٣٠ ملب.



تَغْيِيرُ الضَغْطِ

الْأَبْيُوتُ الرَّجَاحِيَّ المَانَمُ في طَلَبِ تَكشُوفِ من الرِّيحِ وَسِيقَةً لِمُشَاهَدَةِ تَغْيِيرَاتِ الضَغْطِ. فَيَتَغَيَّرُ الضَغْطُ ارْتِفَاعًا أَوْ انْخِفَاضًا بِتَغْيِيرِ مُسْتَوَى الرِّيحِ دَاخِلِ الْأَبْيُوتِ.

لَزِيدُ مِنَ المَعْلُومَاتِ

- الجاذبيَّة من ١٢٢
- الضَغْطُ من ١٢٧
- الحَر من ٢٤٨
- الجَهَاتُ السَّاخِنَةُ من ٢٥٣
- تَكَوُّنُ السَّحَابِ من ٢٦٢
- التَّسَلُّقُ بِالْأَحْوَالِ الجَوِّيَّةِ من ٢٧٠

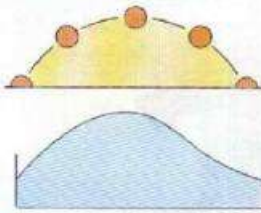
دَرَجَاتُ الحرارة

تختلف مناطق الأرض بين حارة وباردة. فمثلاً يبلغ مُعدَّل درجَات الحرارة ٣٤°س في دلتا نيل بالبحشة؛ فيما يبلغ -٥٦°س في مركز بلاثو للأبحاث بالقارة القطبية الجنوبية. وتبلغ درجات الحرارة دائماً حدّها الأقصى في مناطق خط الاستواء، وبخاصة حيث تتعدى السحب فتصل حرارة الشمس إلى الأرض دون عائق. بينما تبلغ حدّها الأدنى في المناطق البعيدة عن خط الاستواء، وأيضاً حيث تتعدى السحب فتقلت الحرارة بسهولة إلى الفضاء. وتعتمد درجة الحرارة أيضاً عكسياً على بياض الموقع، وهو مُعدَّل ما يعكسه سطحه من شع الشمس الواقع عليه. فمناطق الثلج والجليد العالية البياض تعكس الإشعاع الشمسي إلى الفضاء، فتبقى درجات حرارتها خفيفة؛ فيما تمتص الأراضي الجرداء والغابات مزيداً من الإشعاع فتبقى دفيئة حارة.



درجة الحرارة الأعلى

أعلى درجة حرارة سُجِّلَتْ حتى اليوم كانت في القزوين، بليبيا على مقربة من الصحراء الكبرى، وبلغت ٥٨°س في الظل.



تغيرات درجات الحرارة

تغير درجات الحرارة خلال ساعات اليوم الأربع والعشرين، فتكون خفيفة ليلاً وعالية نهاراً. وفي المناطق الواقعة بين خط الاستواء والقطبين قد يبلغ مدى التغير اليومي في درجات الحرارة ١٠°س.

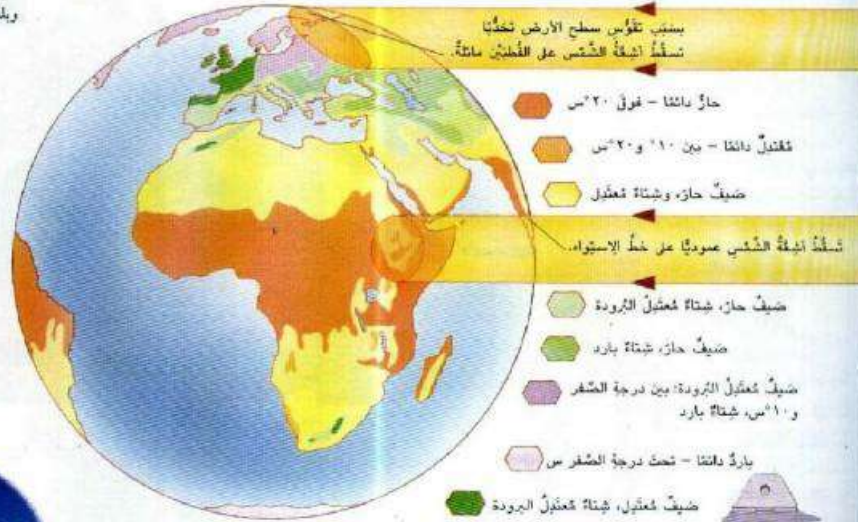


أبرد مكان على الأرض

أدنى ما سُجِّل من درجات الحرارة على سطح الأرض كان في مركز فوستوك بالقارة القطبية الجنوبية، حيث بلغت -٨٩°س في شباط (فبراير) عام ١٩٨٣، وهي أبرد بكثير من درجة حرارة الخلدات في يوتا.

لمزيد من المعلومات انظر

- ١٤٢ (انقراض الحرارة ص)
- ٢٤٣ (الفضول ص)
- ٢٤٤ (الشع ص)
- ٢٧٢ (رصد الطقس ص)
- ٣٨٢ (مناطق القطبين والاندثار ص)
- ٣٩٠ (الصحاري ص)
- ٤٦٦ (حقائق ومعلومات ص)



تلقى حرارة الشمس

تختلف درجات الحرارة حول العالم نتيجة لطريقة سقوط أشعة الشمس على السطح. ففي مناطق خط الاستواء تسقط أشعة الشمس عمودياً على سطح الأرض - فتكون تلك المناطق حارة عادة. أما في مناطق القطبين، فتسقط أشعة الشمس على الأرض مُسطحة النبل فتتشتت حرارتها.

في كولمبيسون، على غلُو
١٩٠م، تبلغ درجة الحرارة في
شهر حزيران (يونيو) ٢٧°س.

في لآبار، على غلُو
٣٦٠٨م، تبلغ
درجة الحرارة في
شهر حزيران
(يونيو) ١٧°س

درجات حرارة الهواء

تستشّر الأرض شع الشمس السابق عليها، لكن الهواء يستشّر بالحرارة الصاعدة من سطح الأرض. لذا تكون قبة الجلي دائماً أبرد من قاعدته - كما يتبيّن من مُعدّلي درجات الحرارة لشهر حزيران في لآبار وكولمبيسون، ببوليفيا.



موازين الحرارة (الترمومترات)

يجب أن تُقاس درجة الحرارة دائماً في الظل. فتتغير درجة الحرارة اليومية بُمكن قياسها بقياس نهايتي الحرارة القصوى والصغرى، الذي يبيّن درجتَي الحرارة القصوى والدنيا لذلّك اليوم.

الرُّطوبَة



التَّكَيُّفُ مع الرُّطوبَة

الْعَمَلُ الشَّاقُّ مُتَعَبٌ في الجوِّ الرُّطْبِ بِخَاصَّةٍ لِمَنْ لَمْ يَتَعَوَّدْ، لِأَنَّهُ يَتَعَدَّى تَبَرُّدَ الْجِسْمِ (بِالْعَرَقِ) فِي الْهَوَاءِ الرُّطْبِ. تَكُنْ بِالْمَعْرَبِ وَالْمَارِسِ يَصْبِحُ الْجِسْمُ أَكْثَرَ فَعَالِيَةً وَأَحْصَالًا. لَقَدْ قَاتَتِ الرِّيَاضَةُ الْبَرِيطَانِيَّةُ، إِيقُونَ مُوزِي، عَلَى التَّدْرِبِ فِي ذَفِينِ حَيْثُ الرُّطوبَة عَالِيَةً، اسْتِعْدَادًا لِلْمُشَارَكَةِ فِي مُبَارَاةِ الْفُتُولَاتِ الْعَالَمِيَّةِ فِي طوكيو، بِالْيَابَانِ، حَيْثُ الرُّطوبَة أَكْثَرَ بِكَثَرٍ مِمَّا فِي عَالِيَةِ بَرِيطَانِيَا.

فرديناند الثاني

كَانَ دُوقُ تُسْكَانِيَا،

فِرْدِينَانْدُو دِي

مِيَادِيَشِي

(١٦٦٠-١٦٧٠)،

عَالِمًا وَمُخْتَبِرًا

إِيطَالِيًّا يَعْمَلُ مع

غَالِيلِيو.

فَاخْتَرَعَ عام

١٦٥٥ بِرَطَابَ

الْمُكَائِفِ - وَتَحَسَّبَ بِرُطوبَةِ الْهَوَاءِ بِقِيَاسِ

كَمِيَّةِ الْمُدَى الْمُنْكَائِفِ عَلَى سَطْحِ يَارِدٍ. كَمَا

أَخْصَرَ أَيْضًا مِيزَانَ الْحَرَارَةِ (الْتَرْمُومِتِر)

الْحَدِيثِ ذَا الْأَنْبُوبِ الرُّجَاجِيَنِ الْمَسْدُودِ بِطَرِيقَةٍ

خَاصَّةٍ تَضْمَنُ عَدَمَ تَأْثِيرِ الضَّغْطِ الْجَوِّيِّ عَلَى

نَتَائِجِ قِرَاءَتِهِ.



تَقُولُ إِنَّ الطَّقْسَ رَطْبٌ عِنْدَمَا يَحْوِي الْهَوَاءُ وَقَرَّةً مِنْ بُخَارِ الْمَاءِ؛ وَتَزْدَادُ بِسُخُونَةِ الْهَوَاءِ قُدْرَتُهُ عَلَى حَمْلِ الرُّطوبَةِ. وَمَتَى عَجَزَ الْهَوَاءُ عَنْ حَمْلِ الْمَزِيدِ مِنْ بُخَارِ الْمَاءِ، تَكُونُ نِسْبَةُ الرُّطوبَةِ فِيهِ عِنْدَئِذٍ ١٠٠ بالمئة؛ فَيَأْخُذُ الْبُخَارُ بِالتَّكَائِفِ مُكَوَّنَاتِ السُّحُبِ وَالضَّبَابِ وَالْمَطَرِ. يَجُودُ نَمُوُّ النَّبَاتِ فِي أَجْوَاءِ الرُّطوبَةِ الْعَالِيَةِ، لَكِنْ هَذِهِ تَضَائِقُ الْإِنْسَانَ إِذْ يَتَعَدَّى تَبَخُّرُ الْعَرَقِ لِتَبْرِيدِ الْجِسْمِ. وَالرُّطوبَةُ الْخَفِيفَةُ ثَلَاثُ الْإِنْسَانَ لَكِنَّهَا تُعَبِّقُ نَمَاءَ الزَّرُوعِ. يُعَيِّزُ الْعُلَمَاءُ بَيْنَ الرُّطوبَةِ، وَهِيَ كَمِيَّةُ بُخَارِ الْمَاءِ الْمَوْجُودَةِ فِي الْهَوَاءِ وَبَيْنَ الرُّطوبَةِ النَّسْبِيَّةِ، وَهِيَ كَمِيَّةُ الْبُخَارِ الْمَوْجُودَةِ فِي الْهَوَاءِ مُنْسُوبَةً إِلَى الْكَمِيَّةِ الْقُصْوَى مِنْ الْبُخَارِ الَّتِي يُمَكِّنُ أَنْ يَحْمِلَهَا الْهَوَاءُ فِي دَرَجَةِ الْحَرَارَةِ تِلْكَ.

المِرْأَةُ خَارِجَ بَيْتِ
الْمِرْطَابِ فِي الْجَوِّ
الْخَفِيفِ الرُّطْبِيَّةِ.



عَلَى الْقُرْصِ
الدُّوَارِ لَمِيعَتَانِ
عَلَى شَكْلِ دُجَلِيٍّ
وَأَمْرَةٍ. فِي
الْأَجْوَاءِ الرُّطْبِيَّةِ
تَنْشَعُ الشَّجَرَةُ

الْمُغْلَمَةُ بِذُرَّانِ الْقُرْصِ فَيَنْظُرُ الرَّجُلُ
وَفِي الْجَوِّ الْجَفَاءِ تَنْقَلِمُ الشَّجَرَةُ
وَتَنْشَعُ الْقُرْصُ فَيَنْظُرُ الْمَرَأَةُ.

قِيَاسُ الرُّطوبَة

نُقَاسُ كَمِيَّةِ الرُّطوبَةِ فِي الْهَوَاءِ بِوَسِيطَةِ الْمِرْطَابِ (الْهَيْبَرُومِتِر)؛ وَيُعَرَّفُ مِنْ هَذَا الْمِقْيَاسِ أَنْوَاعٌ مُخْتَلِفَةٌ - كَانِ أَوَّلُهَا إِسْفَنْجَةٌ تَمْتَصُّ الْمَاءَ مِنَ الْهَوَاءِ الرُّطْبِ فَتُصْبَغُ أَثْقَلُ. أَمَّا بَيْتُ الطَّقْسِ فَهُوَ بِرَطَابٍ نَسِيطٍ يُبَيِّنُ رُطوبَةَ الطَّقْسِ بِأَمْتِطَاعِ شَجَرَةٍ فِي دَاجِلِهِ. (بَيْنَ الْخَفَافِ وَالْإِشْبَاعِ يَزْدَادُ طُولُ الشَّجَرَةِ ٣٪).

تَزْدَادُ الزَّرَاعَةُ فِي الْمَنَاطِقِ
ذَاتِ الرُّطوبَةِ الْمَتَوَسِّتَةِ
كَبَرِيطَانِيَا وَحَوْضِ
الْبَحْرِ الْمَتَوَسِّتِ.



الزَّرَاعَةُ غَسِيرَةٌ فِي الصَّحَارَى. كَهَذِهِ
الصَّحْرَاءُ فِي تَبِيعِ جَزِيرَةِ الْعَرَبِ، لِشَيْخِ
الْمَاءِ فِيهَا لِلنَّاسِ وَالْقَوَاشِي وَالزَّرُوعِ.

تَأْثِيرَاتُ الرُّطوبَة

بُخَارُ الْمَاءِ فِي الْهَوَاءِ مُهِمٌّ وَمُتَوَسِّطٌ لِكَيَافِ الْحَيَاةِ؛ فَحَيْثُ تَخْفِضُ الرُّطوبَةُ إِلَى أَثَلٍ مِنْ ١٠ بالمئة تَكُونُ الصَّحَارَى. أَحْيَانًا تَنْخَسِفُ الْأَمْطَارُ الْمُتَعَادَةُ عَنْ مِثْقَلَةٍ، وَقَدْ يَتَعَرَّضُ سَكَّانُهَا لِلْمُجَاعَةِ. فِي الْمَقَابِلِ، تَنْمُو الْأَدْعَاةُ بِكَثَافَةٍ حَيْثُ الرُّطوبَةُ مُزْتَفِعَةٌ.

يَفْزِدُ الْمَطَرُ فِي الْمَنَاطِقِ ذَاتِ
الرُّطوبَةِ الْعَالِيَةِ، فَيُوقَرُ طَرُوقًا
بِثَلَاثَةِ لِمُؤَيِّدَاتِهَا، كَهَذِهِ الْعَابَةِ
الْمُطَيَّرَةِ فِي جَزِيرَةِ قِرْنَابَا.



لَمَزِيدٍ مِنَ الْمَعْلُومَاتِ انْظُرْ

تَغْيِيرَاتُ الْحَالَةِ مِنْ ٢٠

الْحَرَارَةِ مِنْ ١٤٠

تَكُونُ الْمُسَبِّحِ مِنْ ٢٦٢

الضَّبَابِ وَالْمُشُورَةِ وَالْمُشَانِ مِنْ ٢٦٣

الْمَطَرِ مِنْ ٢٦٤، رَمَدُ الطَّقْسِ مِنْ ٢٧٢

الصَّحَارَى مِنْ ٣٩٠

الْعَابَاتِ الْمُطَيَّرَةِ الْإِسْتَوَائِيَّةِ مِنْ ٢٩٤



الرياح

الهواء لا يتوقف عن الحركة، وفي تحركه يحمل الحرارة والماء حول الكرة الأرضية فينتج الطقس في مختلف المناطق. تهب الرياح العالمية بسبب الفرق في ضغط الهواء ودرجة الحرارة بين مكان وآخر. فالرياح تهب من مناطق الضغط العالي إلى مناطق الضغط الخفيض. ويمكنك تبيان ذلك بتفخ بالون بالهواء فيزداد ضغط الهواء بداخله، وعندما تدفع الهواء يفلت، يندفع الهواء كالريح إلى خارج البالون - حيث الضغط أخفض. والهواء الساخن أقل كثافة من الهواء البارد، فيرتفع في الجو تاركاً وراءه منطقة من الضغط الخفيض، يملأها الهواء البارد الذي يهبط ليحل محله. إن دوران الهواء هذا هو الذي يكون الرياح.



الرياح المحلية
في جميع أنحاء العالم هناك رياح محلية منتظمة تُعرف بأسماء خاصة كالتهب، مثلاً، وهي ريح جافة تهب من جبال الألب في أوروبا. العاصفة المُنشأة في الصورة هنا تهب فوق مايزفون في جبال الألب. ومن الرياح المحلية أيضاً الشيتوك، وهي ريح جافة تهب منكتودة شرق جبال الروكي في أمريكا الشمالية، فُسبب تغيرات سريعة في درجات الحرارة والرطوبة. ومنها كذلك ريح الطيب وهي تسمى بحرق مُميش بنشاً قرابة الظهر في فرينكل، بأستراليا؛ ومنها أيضاً الهابرو وهي ريح جنوبية غربية باردة تهب من جبال الأنديز في أمريكا الجنوبية.



اتجاه الريح

يُستخدم كمّ الريح في المطارات الصغيرة لبيان شدة الريح واتجاهها لربابية الطائرات. فالكُمّ الشهدك يعني ريشاً خفيفة رُعاء. لكن عندما يشتدّ هبوب الريح، يمتلئ الكُمّ بهواء متحرك ويتنطع عازماً باتجاه هبوب الريح. ونوصف الريح بالاتجاه الذي تهب منه - فالريح الغربية، مثلاً، تهب من الغرب، والريح الشمالية تهب من الشمال.



التيارات الثابتان (النافورتان)

على أرتفاع حوالي ١٠ كم فوق سطح الأرض يدور تياران نافورتان فوقان حول الأرض - واحد في نصف الكرة الشمالي والآخر في نصف الكرة الجنوبي، وهذه الصور، المُلتقطة من الفضاء، تُبين سحب التيار النافورتي فوق مصر. ولا يتعدى عرض التيارين الثابتن بضع مئات من الكيلومترات، لكنهما يمتدان أحياناً إلى نصف الندي حول الأرض. وتهبان عادة بسرعة تقارب ٢٠٠ كم/ساعة أو أكثر. هذان التياران عظيمتا الأثر في تحريك الكتل الهوائية الرئيسية وياتان، فتأثيرهما عظيم في أحوال الطقس.

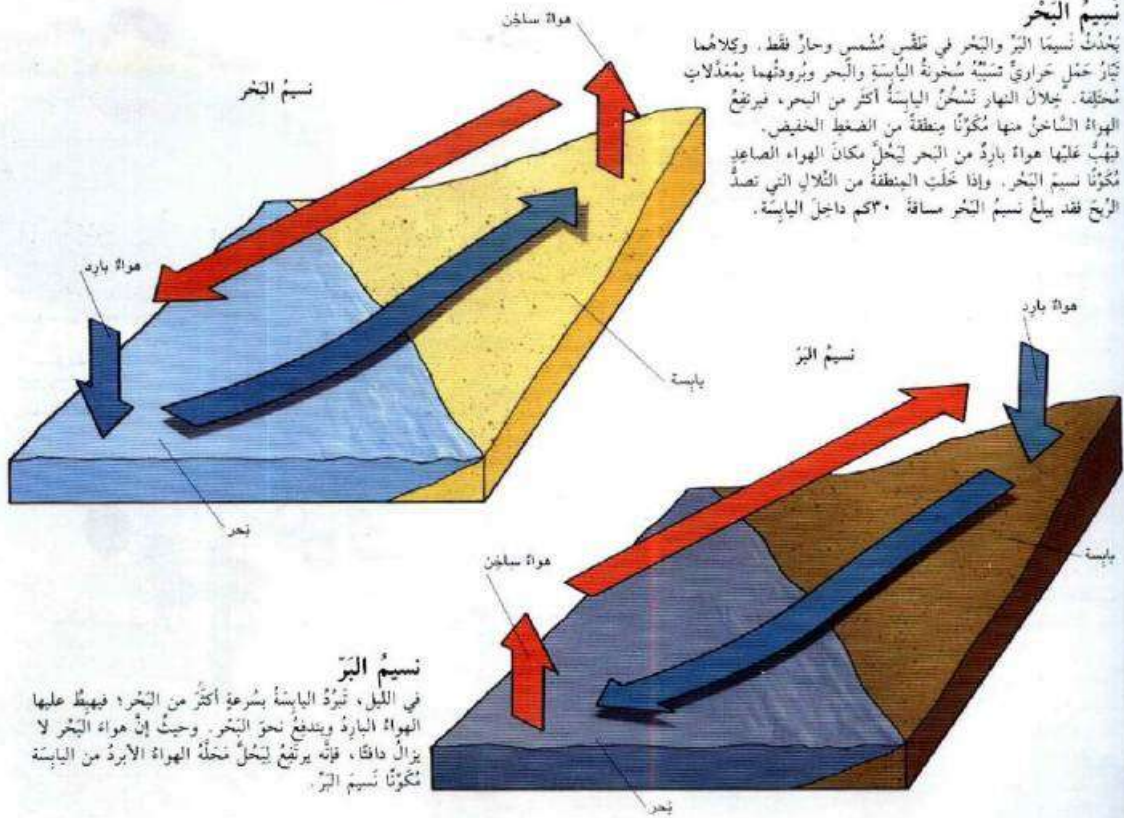


نطاق الرهو الاستوائي

تمتد على طول خط الاستواء منطقة من الضغط الخفيض، حيث تتلاقى الرياح التجارية. في هذه المنطقة، المعروفة بنطاق الرهو الاستوائي، تحدث الرياح. وكانت حركة السفن الشراعية تتعطل بسبب حمود الريح في هذه المنطقة؛ وقد تنفذ مؤنّها من الطعام والماء بأنظار أبحارها نحو الرياح التجارية.

نسيم البحر

يُحدث نسيم البحر والبر في نفس الشمس وحار فقط، وكلاهما تيار حمل حراري تنبئة سخونة اليابسة والبحر وبرودتهما بمعدلات مختلفة. خلال النهار تسخن اليابسة أكثر من البحر، فيرتفع الهواء الساخن منها مكوناً منطقة من الضغط الخفيض، فيهب عليها هواء بارد من البحر ليحل مكان الهواء الصاعد مكوناً نسيم البحر. وإذا غلبت المنطقة من الليل التي تصد الرياح فقد يبلغ نسيم البحر مسافة ٣٠ كم داخل اليابسة.



نسيم البر

في الليل، تبرد اليابسة بسرعة أكثر من البحر، فيهب عليها الهواء البارد ويتدفق نحو البحر. وحيث إن هواء البحر لا يزال دافئاً، فإنه يرتفع ليحل محله الهواء الأبرد من اليابسة فتكونا نسيم البر.

بُرج الرياح

في القرن الأول في ١٠٠ م، شيد عالم الفلك اليوناني، أندونيغوس، بُرجاً للرياح، يتألف من ثمانية جوانب تقس على كل جانب منها إله للرياح. وكان كل إله يمثل نمط الرياح الخاص به، فظهر بوريوس، إله الرياح الشمالية الباردة، على شكل رجل عجوز يرتدي ملابس دافئة ويعزف موسيقاً على صدفه محارة؛ بينما بدا إله الرياح الشرقية الدافئة يرتدي ملابس خفيفة ويحمل فاكهة وحباً.



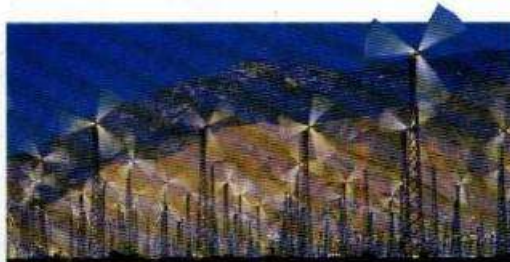
أرقام قياسية للرياح

ساجلي جورج الخامس في القارة القطبية الجنوبية - المتيقن هنا هو أكثر الأمكنة تعرضاً للهبوب الرياح في العالم حيث تهب الرياح على نحو منتظم بسرعة ٣٢٠ كم/سا، أما الرقم القياسي المسجل لأسرع رياح على سطح الأرض فهو ٣٧١ كم/سا، وذلك على جبل واشنطن، في نيوهامبتنر، بالولايات المتحدة، وقد سُجل في ١٢ نيسان (أبريل) عام ١٩٣٤.



قدرة الرياح

يمكن تسخير الرياح لإنتاج الكهرباء. ففي محطة اختيارية بالولايات المتحدة، تُدار، طبيعياً، صفوف متوالية من العواصم الهوائية بقدرة الرياح المحلية. وهي بدورها تُسبب تيارات مولدة كهربائية تُنتج بمجموعها طاقة كهربائية تكفي لإمداد مدينة صغيرة بالكهرباء، لإضاءة والتدفئة. وبخلاف محطات القدرة العادية بالفحم أو بالطاقة النووية، فالتربينات الهوائية لا تُحدث تلوثاً.



لزيد من المعلومات انظر

- مصادر الطاقة ص ١٣٤
- انتقال الحرارة ص ١٤٢
- الفضول ص ٢٤٣
- ضغط الهواء ص ٢٥٠
- درجات الحرارة ص ٢٥١
- التيارات المائية ص ٢٥٣

قُوَّةُ الرِّيحِ

للرياح تأثير كبير على حياتنا، فهي الصديق والمعدو في آن - أحياناً تهب لطيفة في نسيم مُنعش، وأحياناً أخرى تهب عنيفة في عواصف وأعاصير تُسبب أضراراً واسعة النطاق تدميراً وقتلاً. أول محاولة مُقننة لبيان سرعة الرياح كانت من وضع الأميرال السير فرانسيس بوفورت عام ١٨٠٥. فقد استُبط بقياساً يُساعد البحارة في تقدير قُوَّة الرياح. قديماً، كانت طاقة الرياح تُستخدم في طحن الحبوب؛ وحديثاً لا تزال طاقة الرياح تُستخدم رغم كل التقنيات الحديثة. فهي اليوم تُستخر في إدارة التربينات الهوائية لتوليد الكهرباء.

١. (صفر) هواء ساكن، دخان المداخن يُسقط عمودياً.

٢. هواء خفيف - سرعة ١ كم/سا. شجرة الرياح ١٣ كم/سا. يتحرك الدخان قليلاً.

٣. نسيم خفيف - سرعة ٩ كم/سا. شمع خفيف أوراق الشجر وتتحرك بالهواء على وجهه.

٤. نسيم لطيف - سرعة ١٥ كم/سا. أوراق الشجر والغطاء النباتي تتحرك، والأعلام ترفرف.

ج. ريح (مقياس ربح) من القرن التاسع عشر.

مِيزَانُ

الميزان آلة لقياس سرعة الرياح. وكانت أوائل هذه الآلات تتألف من كُرَّة تُدفع فوق مقياس مدرج مُقوس. أما مقياس الرياح الحديثة فتتألف من ثلاثة أكواب أو أكثر مُركبة على أطراف أفقية تدور حول عمود قائم، فتسجل بدورائها سرعة الرياح على قرص مدرج.

مِيقَاسُ بُوْفُورْت

مِيقَاسُ قُوَّةِ الرِّيحِ هَذَا اعْتَمَدَ أَصْلًا عَلَى تَأْثِيرَاتِ سُرْعَةِ الرِّيحِ عَلَى سِفْهِ شِرَاطِيٍّ كَامِلَةٍ التَّجْهِيزِ، لِيُحَدِّثَ كَمِيَّةَ الْأَسْرَعَةِ الَّتِي يَجِبُ نَشْرُهَا إِثْنَاءَ هُبُوبِ الرِّيحِ الْمُخْتَلِفَةِ الشَّدَّةِ. وَلَا يَرَانُ هَذَا الْمِيقَاسُ يُسْتَخْدَمُ حَتَّى الْيَوْمِ، وَقَدْ كُنَّتْ لِإِسْتِخْدَامِ عَلَى الْبَابَةِ أَيْضًا. يَتَأَلَّفُ الْمِيقَاسُ مِنْ ١٣ دَرَجَةٍ تُحَدِّدُ قُوَّةَ الرِّيحِ مِنَ السُّكُونِ النَّامِ حَتَّى الْأَعَاصِيرِ.

السَّيْرُ فَرَنْسِيْسُ بُوْفُورْت

وُلِدَ السَّيْرُ فَرَنْسِيْسُ بُوْفُورْت (١٨٥٧-١٧٧٤) فِي إِرْلَنْدَا، وَالتَّحَقَّقَ بِالْبَحْرِيَّةِ الْمَلَكِيَّةِ الْبَرِيطَانِيَّةِ، وَهُوَ فِي الثَّانِيَةِ عَشْرَةَ مِنْ عُمْرِهِ، فَقَفِيَ فِي الْجَدْمَةِ الْيَقْلِيَّةِ أَكْثَرَ مِنْ ٢٠ عَامًا. اسْتَنْظَمَ بُوْفُورْت مِيقَاسَهُ لِلرِّيحِ بَعْدَ سَنَوَاتٍ عَدِيدَةٍ مِنْ مُرَاقِبَةِ الشُّعْنِ فِي غُرْبِ الْبَحْرِ.

عاصف

هادئ

٥. ريح شديدة - سرعة ٢٥ كم/سا. الأغصان الصغيرة تتحرك، وقصاصات الورق تتطاير.

٦. ريح نشطة - سرعة ٣٥ كم/سا. الأشجار الصغيرة تلجأ بالشلاج.

٧. سرعة القوة - سرعة ٤٥ كم/سا. يُسقط الشجر بالكلية؛ والأغصان الكبيرة تتحرك.

٨. سرعة القوة - سرعة ٦٨ كم/سا. شجرة الموت. تتنازع الأشجار بكاملها.

٩. قوة عنيف - سرعة ٨٦ كم/سا. تتكسر الأغصان وتتطاير أغصان المداخن.

١٠. عاصفة - سرعة ٩٩ كم/سا. تتضرر المداخن وتقلع الأشجار.

١١. عاصفة عنيفة - سرعة ١١٠ كم/سا. دمار بالغ.

١٢. إعصار - سرعة الرياح أكثر من ١١٨ كم/سا. دمار واسع النطاق.

مِهْرَجَانُ الطَّائِرَاتِ الْوَرَقِيَّةِ

ظَلَّ الطَّيْلُونُ طَائِرَاتٍ وَرَقِيَّةٍ مِنْذَ ٢٥٠٠ سَنَةٍ، أَنَا الْيَوْمَ، فَيُظَاهِرُهَا النَّاسُ فِي سَائِرِ أَعْيَادِ الْعَالَمِ لِلتَّلْهِلِ. وَفِي الْيَابَانِ، تَزِينُ الطَّائِرَاتُ الْوَرَقِيَّةُ التَّقْلِيدِيَّةُ بِشَخْصِيَّاتٍ أَوْ حَيَوَانَاتٍ أَسْطُورِيَّةٍ تَزُومُ إِلَى أَشْيَاءَ مُخْتَلِفَةٍ.

لِمَزِيدٍ مِنَ الْمَعْلُومَاتِ انْظُرْ

مسابقات العاصف ص ١٣٤
الرياح ص ٢٥٤
الأعاصير ص ٢٥٨
الأعاصير الدوامية ص ٢٥٩

البرق والرعد



البرق

الصفحي

إذا أثار ويهز البرق السماء، فهو برق صليحي
يحدث داخل السحابة الرعدية كظريع برقي دون
أن يهبط إلى الأرض.



الشحنات

الكهربائية

إن تصادم

جسيمات

الماء والجليد

تتسبب شحنات

رعدية تولد زخما من الكهربائية الساكنة، فتتراكم الشحنات
الموجبة في أعلى السحابة، وتحتشد الشحنات السالبة في
أسفلها محاولة الإفلات نحو الأرض. وعندما يبلغ فرق
الجهد بين الشحنات حدا كافيا، يفيض التفريغ البرقي من
أسفل السحابة نحو أعلاها أو من أسفلها نحو الأرض.



البرق المتسحب

يبدأ البرق المتسحب عندما تتعرض

«صاعقة» طبيعية نحو الأرض بسرعة

١٠٠ كم/سا متجهة أسفل المسارات.

فحدث سحارا من الهواء المشحون كهربائيا

لصاعقة رجعية، أو ريسية، تطلق شرقة في

النز، وهذه الصاعقة الشرقة هي التي نشاهدها.

الأمكنة الآمنة

إذا فاجأك عاصفة رعدية خارج البيت، فتجنب اللجوء تحت شجرة بايقو

مغلولة. فالنفرع البرقي ينزل دائما أسرع المسارات إلى الأرض،

وقد يضرب الشجرة. إن داخل السيارة هو أحد أكثر الأماكن أمانا من

الصواعق. فإذا ضربت الصاعقة سيارة، فإن هيكلها الفولاذي

يمرر الكهرباء

على سطح السيارة

إلى الأرض.

على سطح السيارة

إلى الأرض.



العاصفة الرعدية

تتكون السحب الرعدية القائمة في الأيام الرطبة الحارة ويبلغ عرض السحابة منها

قاربة ٥ كم وأرتفاعها ٨ كم. وكثيرا ما تكون العاصفة الرعدية وحدة أو «خلية»

قائمة بذاتها، ضمن مجموعة من العواصف التي قد يبلغ عرضها ٣٠ كم، وقد

تستمر خمس ساعات أو أكثر. وقد تصبح الخلية الواحدة أحيانا «عاصفة فائقة»

يزيد عرضها على ٥٠ كم، وقد تنتج برقا كبيرا مضطربا بالبرق والرعد. وإذا كانت

العاصفة في السميت فوقك، فستسمع الرعد وترى البرق في آن معا. أما إن كانت

بعيدة فسترى البرق أولا، لأن الضوء أسرع من الصوت بكثير. وإذا حسبت الثواني

الفاصلة بين رؤية البرق وسماع الرعد فيمكنك تقدير بُعد العاصفة عنك،

بالكيلومترات، بقسمة ذلك الفارق على ٣.

تتكون السحب الرعدية عندما

تدفع الهواء الرطب الدافئ

مُعددا في أعالي الجو

ويتوه بشدة فجأة؛

فتتسبب بعض الماء

داخلا تلك

السحب. ويهبط

ثقاوات الهواء

القوية تصادم

يلورات الجليد

وقطرات الماء فيقيد

الجليد جسيمات دقيقة

مشحونة تدعى إلكترونات،

وهكذا يتشكّل تراكم من

الشحنات الكهربائية. هذه الشحنات

تطلق بصاعقة برقية تسخن الهواء حولها إلى

درجة حرارة تفوق الضوء، تقارب ٣٠,٠٠٠°س - أي خمس

مئات آخر من درجة حرارة سطح الشمس. هذه الحرارة الفائقة

تسبب تمدد الهواء بسرعة كبيرة - تزيد على سرعة الصوت في

الهواء. وهنا يسبب قصف الرعدود.

إله الرعد

كان ثور إله الرعد عند

الإسكندنافيين القدماء؛ ويمثل

هنا بتشالي برونزي من القرن

العاشر في أيسلندا. ويرغم أنه

كان رجلا ضخما أحمر

شعر الرأس واللحية ذا قو

وقدرة هائلتين. فكانت

سهامه البارقة تسقط

الصواعق من السحب

حسب أعتقادهم.



الأعاصير

الأعاصير (وتُسمى أحياناً العواصف المدارية) تستطيع اقتلاع الأشجار وتدمير المباني وإتلاف المحاصيل. والأمطار الغزيرة التي ترافقها تحدث فيضانات؛ وقد تغمُر المناطق الساحلية بالأمواج الضخمة المندفعة بريح عاتية تقارب سرعتها ٣٠٠ كم/سا. تأخذ الأعاصير بالتكوّن عندما تثير حرارة الشمس الهواء الرطب صعداً فوق المحيطات حيث تتجاوز درجة الحرارة ٢٧° س. في البداية قد يبلغ قطر دائرة المنخفض الجوي في مركز (أو عين) العاصفة ٣٠٠ كم، ولا تتجاوز شدة الريح مستوى الثوّ. لكن مع تضيّق قطر عين العاصفة إلى حوالي ٥٠ كم، تأخذ الريح بالتدويم حول العين بزخم إعصاري.



الإعصار أتدرو

يُخشخ الإعصار أتدرو ولاية فلوريدا، بالولايات المتحدة عام ١٩٩٢. وأُتلف الناس بقدوم الإعصار فخلا الكثير منهم عن المنطقة. وكانت خسارة الإعصار مئلاً ١٥ شخصاً وبقاء ٥٠ ألفاً دون مأوى.

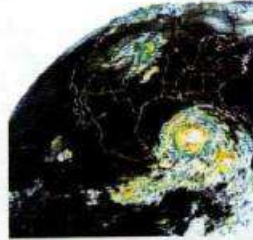
تدوّم الهواء شدّاً (يعني تتجاو) عقارب الساعة في اعاصير نصف الكرة الشمالي، وبكّ اتجاه عقارب الساعة (في اتجاه نصف الكرة الجنوبي).

يحاول العلماء تكوين عين ثانية في الإعصار عن طريق مدّ يافوتات الملح أو الجليد أو يُؤيد القشّة، فعلى اتصال هذه العين مع الإعصار الأول، لتكوين عين كبيرة ولعمدة، يمكن خلع سرعة الريح.

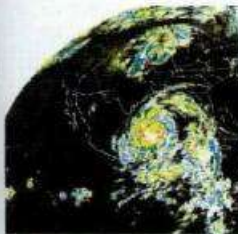
دائرة ضخمة من السحب تتشكّل يانبشار الهواء من قعر العاصفة.

عين الإعصار

١. في بدء الإعصار، يُشكّل الهواء نحو مركز المنخفض الجوي (حيث الضغط الخفيض) شيئاً رياناً سميّة عاتية.

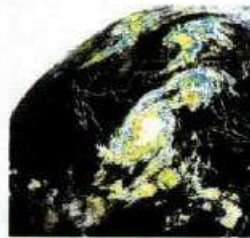


٢. إذا كانت عين الإعصار واسعة جداً، تتكوّن الرياح المحيطية ضعيفة، لكن مع تضيّق عين الإعصار تزداد الرياح سرعة وتغلّد.

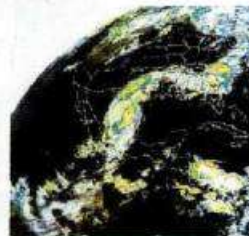


عاصفة أو إعصار؟

يترصد علماء الأرصاد الجوية الأعاصير المُحتملة، فتستخدم الشوايل لألفاظ شواير المُتنبّات منها. وتساعد صور الشوايل هذه علماء الأرصاد في كشف المواقع التي يُختلّل فيها تتحوّل العاصفة إلى إعصار والتنبؤ عن مساره المُرجّح.



٣. مع تقمّر الإعصار، تشتدّ سرعة الهواء فتدوّم مشكلاً في شواير لولبي هائل.



٤. في أوج قوّة الإعصار، تدوّم الرياح بسرعة تفوق ١١٨ كم/سا؛ ولا تجفّ جدّة إلا بعد مروره فوق اليابسة أو فوق مياه أبرد - أقلّ من ٢٧° س.

لمزيد من المعلومات انظر

خسوف الهواء من ٢٥٠
الرطوبة من ٢٥٢
قوّة الرياح من ٢٥٦
تكوّن السحب من ٢٦٢
المظهر من ٢٦٤
التنبؤ بالأحوال الجوية من ٢٧٠

ماذا يحدث في الإعصار؟

عين الإعصار، في مركزه، منطقة هادئة تتشكّل حولها ضِعفاً عموداً ضخماً من الهواء الرطب الحار. وفي مساره اللولبي إلى أعلى يبرّد هذا الهواء وتتكتّل رطوبته أمطاراً. ومع أنّ ألحزّ الأمطار وأغص الرياح تحدث بنخافة عين الإعصار، فإن آثاراً أخفّ جدّة يُمكن ملاحظتها على بُعد ٤٠٠ كم منها.

كليمث راج

الأسترالي كليمث راج (١٨٥٢-١٩٢٢) هو

صاحب فكرة تسمية الأعاصير بأسماء نسوية؛ ويُقال إنه كان يُختار لها أسماء نساء يكرههن؛ ومنذ عام ١٩٧٠،

تقرّر وضع لائحة أجدد، سنوياً، تحلّل أسماء نسوية ورجالية مُتفاوتة؛ وكلّما اكتشفت إعصاراً جديداً، يُعطى الاسم التالي على اللائحة.



الأعاصير الدَّوامِيَّة

رياح الأعاصير الدَّوامِيَّة (الطُّرُنَاد) هي أشدُّ الرِّياح سرعةً على سطح الأرض، فقد تبلغُ سرعتها في عمود الهواء القمعي المَدُوم ٥٠٠ كم/سا - وهي أعلى بكثيرٍ من سرعة الرِّيح داخل الأعاصير المَداري. ولا يستطيع العلماء قياس السرعة القصوى في الطُّرُنَاد لأنَّ آلات الرصد تتحطَّم في رياحه الرُّعازع. الطُّرُنَادات زوايغ صغيرة فائقة القدرة تنشأ فجأةً، في مجموعات غالباً، وهي أكثرُ شيوعاً وعنفاً في الولايات المتحدة الأمريكية حيث يُتَوَّر منها أكثرُ من ٥٠٠ سنوياً. ويتراوح قطر الطُّرُنَاد بين بضعة أمتار وستة متر، وقد يبلغ مداه ٢٠٠ كم. وهو في مساره يسقط كلُّ شيءٍ بما فيه الأشجار والمباني والقطارات، ثُمَّ يسقطها حين وحيث تحوُّل قواه.



يُعدُّ قسارٌ حلزونيٌّ في القارورة العلوية.

طُرُنَادٌ فِي قَارُورَةٍ

هذه طريقةٌ لحصول الإعصار الدَّوامِي (الطُّرُنَاد). تُخَد قارورتان دوائيتان سدادتَين لوليتين وغلَّ السدادتين معاً. أُلْبِثَ ثَلَاثُ أرباعها ماءً، وَثَبَّتَ السدادُ صغيراً في كلا السدادتين بهِشْمَارٍ مُنَاسِبٍ. إملاً إحدى القارورتين حتى ثلاثة أرباعها ماءً، وَثَبَّتَ السدادُ المُتَوَلِّج. ثُمَّ ثَبَّتَ القارورة الفارغة في السداد فوق القارورة المليئة. أُلْبِثَ القارورتين رأساً على عقب ودوِّم الماء قليلاً ليدأَّ أنْطَلَقَ. وأبِثَ القسارَ الحلزونيَّ، في الوسط، الشبيبة يا طُّرُنَاد.

تَكُونُ الإعاصير الدَّوامِيَّة

تَكُونُ الإعاصير الدَّوامِيَّة (الطُّرُنَاد) حينما يتشعُّر عمودٌ طويلٌ قيعي الشكل من الهواء الساخن بسرعةٍ ضَعْفًا، من الأرض إلى سحابةٍ رعديةٍ في الغالب. وقد يحدث الطُّرُنَادُ أيضاً عندما تشعُّر الأرض بشدَّةٍ وتبدأ كتلةٌ قطاعيةٌ من الهواء بالارتفاع. في أمريكا الشماليَّة، تتكوَّن الأعاصير الدَّوامِيَّة عندما ينساب الهواء الجافُّ البارد من جبال الروكيز شرقاً فوق هواءٍ رطبٍ ساخنٍ، مُتَطَلِّقاً شمالاً، من خليج المكسيك. فإذا برمت رياحٌ قويةٌ تَنَازَّ الهواء الصاعدُ وبدأتْ تدوِّبُه، فقد يتحوَّلَ هذا إلى طُّرُنَاد.

يمتدُّ قنق الهواء المَدُومُ إلى الأرض كمكبسيَّة كهربائيَّةٍ ضخمةٍ.



وَحُوشٌ (أو هُولَات) الْبَحْرِ

الطُّرُنَاد المَكُونُ فوق البَحر يُدعى طُّرُنَاداً مائياً. وحين يَلاشُ الطُّرُنَادُ سطحَ المُحيط يسفُكُ الماءَ مُعَدَّلاً داخلَ الرِّيح السَّدُومَةِ. يبدو الطُّرُنَاد المائيُّ كأنَّه مُشْبِقٌ من البَحر لعمدان مائيٍّ ذي لونٍ رماديٍّ قائمٍ. ولعلَّ أمثالَ هذا المشهد هي أساسُ الأساطير حولَ الهُولَاتِ والوَحُوشِ البَحرِيَّةِ.



الضَّغَمُ في مركز الطُّرُنَاد أخفض من الضغط الجَوِّيِّ العاديِّ بمئات المِلي بار. لذا تتفجَّر المباني بأنفِعاخ الهواء من داخلها نحو منطقة الضغط الخفيض.

مَطَرُ الْغَرَابِ

عندما ينفذ الطُّرُنَادُ طاقته ويَحوُّر، تنساقط تات الأشياء التي كان ساقطها، أو التَّقَطُّها، مَطَرًا غريباً - كأنَّ بُمَطرَ ضفادعٍ مثلاً. فالطُّرُنَادُ أثناء مروره فوق البَحر، يسفُكُ المياهَ وما تحويه من أسماكٍ صغيرةٍ وضمفادعٍ، وقد سجلها مسافرون طويلاً قُلَّ أن يسقطها.

مِقياسُ تَوَرُّو

تَكُونُ الأعاصيرُ الطُّرُنَادِيَّةُ فجأةً، فيستحيلُ التنبُّؤُ بِزَمَانِها ومكانِها. لذا فإنَّ الإنذارات بها تُعَمَّمُ عندما تكونُ الأحوالُ الجويَّةُ مُهيَّاةً لِحُدُوثِها، وتُتابعُ تلك الإنذاراتُ بتحديراتٍ مُجدِّدةٍ أحدثُ كُلِّما تحدَّثتْ مواقعُ واتجاهاتُ تلك الأعاصير. يُصنَّفُ مِقياسُ تَوَرُّو، لبُنيَّةُ الأعاصير، سرعةُ الإعاصير الدَّوامِيَّةِ وقدرته التدميريَّة على مِقياسٍ مُدرَجٍ من ٠ (صِفَر) إلى ١٢ درجة. فمثلاً على درجة تَوَرُّو ١١ الطُّرُنَادُ خفيفٌ. يقتلُ الأشجار الصغيرة ويترعُ أغصانُ المداخن؛ بينما على درجة تَوَرُّو ١٢، الطُّرُنَادُ أعظمُ لِحُدُوثِ دَعَارٍ شديداً حتى في المباني الخرسانيَّة المُسلَّحة بالفولاذ.

لَمزيد من المعلومات انظر

سِفْطُ الهواء ص ٢٥٠
قُوَّةُ الرِّياح ص ٢٥٦
الأعاصير ص ٢٥٨
السُّحب ص ٢٦٠
النظر ص ٢٦٢

السحب

السَّمَاق

تشكّل السحب السَّمَاقِيَّة في أعالي الجو في الأعالي القارسة البرد حيث يتجمّد ماؤها إلى بلورات جليدية. وتكوّن السحب السَّمَاقِيَّة أحياناً طبقة فاتمة من الغيوم البيضاء.

السحب مسؤولّة عن الكثير من مظاهر الطقس، وهي لذلك تُعطينا بعض أفضل الدلائل عن الأحوال الجوية التي قد نطراً خلال الساعات أو الأيام القليلة المقبلة. فإذا ما طالعناك السماء بغيوم فاتمة ملبدة مُنيرة، عرفت أن احتمالات المطر الغزير مُرجحة. أمّا السحب المُتفشّة البيضاء فتظهر في الأيام المُشمّسة الدافئة وتُسبّر باستمرار الطقس دافئاً وجافاً. هنالك ثلاثة أنواع رئيسيّة من السحب هي: الركامي (ذو الأكاديس المُدوّرة على قاعدة مُسطّحة)، والطبقّي (المُستشّر طبقات رُماديّة خفيفة)، والسَّمَاق (المُستشّر

الرفيق المُرتفع). وتُعتبر جميع أنواع السحب الأخرى المُتباينة الأشكال والظلال مزيجاً أو أشكالاً مُختلفة من هذه الأنواع الثلاثة.

الطقس في أجواء السَّمَاق

غالباً ما تكون السحب السَّمَاقِيَّة أولى الدلائل على تنامي الطقس الجيد، فتبدو الشمس، كما القمر، من خلال السحب الرقيقة الشريفة كأنّ حالة تحيط بهما، وهي دلالة قويّة على قرب تساقط المطر.



الركامي

السحب الركاميّة غيوم مُتضخّة بيضاء مُسطّحة القاعدة تُبدو إلى حدّ كقطع القطن هائمة في الجو. ويسبب شكلها تُسمّى أحياناً السحب الطبقيّة. تتكوّن السحب الركاميّة بفعل هبات الهواء الدافئة المُندفِعة مُتداً والمعروفة بالتيارات الحراريّة الصاعدة.

الطقس في أجواء الركامي

كثيراً ما تُشاهد سحُب ركاميّة مُتضخّة صغيرة أيام الصيف الحارّة. وهي تُختفي ليلاً حين يتردّ سطح الأرض، فلا يعود يُسخن الهواء فوقه، وتبرّد مُصاعِد الهواء الدافئ الذي يكوّنهما.



الطبقّي

تشكّل السحب الطبقيّة أنصافاً، تُشامى حتى لقد تُشأ القساء بكامله. وفي المناطق الجبلية غالباً ما يتغلّص سطح الأرض بطبقة من هذه السحب على شكل سدّيم ضبابيّ رطب.



الطقس في أجواء الطبقي

لعلّ السحب الطبقيّة هي أكثر أنواع السحب قبلاً للطقس إذ أنها تجلب غمماً مُستريحاً رافداً بالمطر أو تساقطات الثلج.



لوك هوازد

في العام ١٨٠٣، استنبط لوك هوازد (١٧٧٢-١٨٦٤)، حطّة لتصنيف أنواع السحب تبعاً لشكلها وعلوّها عن سطح الأرض. كان هوازد ضليلاً وهاوياً أرسادياً حادّفاً. وقد حاول عبثاً إيجاد علاقة بين الطقس وألوان القمر. وقد استُخدم هوازد أسماء لائبيّة لتسمي أنواع السحب، إذ كانت اللاتينيّة تُؤدّ الاستخدام في أنظمة تصنيف الحيوانات والنباتات.



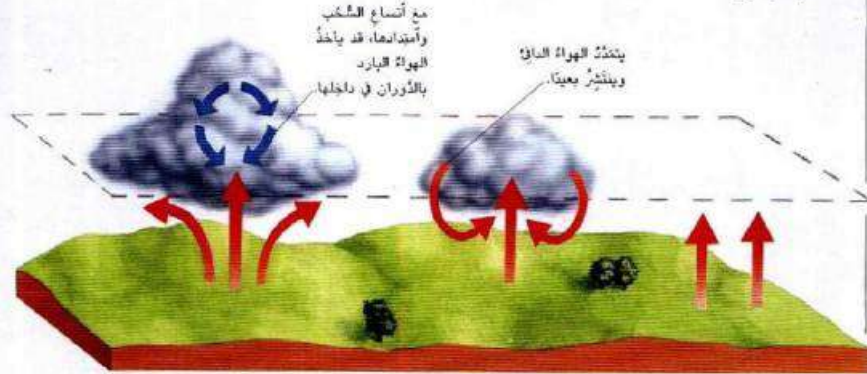
تكوُّن السَّحْب

يَشْرَبُ الهواءُ الماءَ من الأنهار والبحيرات والبحار كما الإسفنجة. ويكونُ هذا الماءُ في الحالةِ الغازيةِ أي بخارًا. وبخارُ الماءِ هذا هو الذي يكوُّنُ السَّحْبَ، إذ إنَّ السَّحْبَ تتألَّفُ أساسًا من قطراتِ الماء. عندما يرتفعُ الهواءُ، الملامسُ لسطحِ الأرض، في الجوّ يبرِّدُ، ويتكثَّفُ بعضُ من بخاره قطراتٍ تتجمُّعُ فتكوُّنُ السَّحْبَ. أسبابُ ارتفاعِ الهواءِ في الجوّ عديدة: فقد يرتفعُ لِسُخُونِهِ بِمُلامَسِهِ سَطْحَ الأرضِ الدافئ، أو لأنَّ جَبْهَةً من الهواءِ الباردِ اندفعت تحتَ الهواءِ الساخنِ رافعةً إيَّاهُ إلى أعلى، أو قد يرتفعُ في مساره صاعدًا عَبْرَ التلالِ والجبال.



سحابة في قارورة

يُمَكِّنُكَ تَخْلِيْقُ سَحَابَةٍ فِي قَارُورَةٍ لَدَانِيَّةٍ كَمَا يَلِي: إمْلَأِ القارورةَ ماءً حارًّا (لا تَسْمَحْ ماءً في درجةِ الغليانِ لئلا تَنْصَبْ القارورةَ). أتركِ القارورةَ لِمُدَّةِ خَمْسِ دَقَائِقَ ثُمَّ أَفْرِغْ ثَلَاثَةَ أَرْبَاعِ الماءِ مِنْهَا. الآنَ ضَعِ مُكْثِفَيْنِ مِنَ الجليدِ (في طبقٍ) فوقَ فَتْحَةِ القارورةِ وراقِبِ التَّكثُّفَ الحاصِلَ. يَنْشَأُ التَّكثُّفُ لأنَّ بعضَ الماءِ يتحوَّلُ إلى بخارٍ في الهواءِ الدافئ. وعندما يَبْرُدُ هذا بالمُطَلَّةِ الباردةِ قَرُبَ مُكْثَفَيِ الجليدِ يتحوَّلُ بخارُ الماءِ إلى قَطْرَاتٍ تَكُونُ السَّحَابَةَ.



مع توالي ساعات النهار يترادفُ الهواءُ الساخنُ المُرتَفِعُ، ويترادفُ بالتالي تكاثُفُ البحارِ، فتنشأ السَّحُبُ أَكْثَرُ فَكْثَرُ.

يَبْرُدُ الهواءُ أثناءَ ارتفاعِهِ ويتكثَّفُ سَحَابَاتُ من بخارِ الماءِ قَطْرَاتٍ تَتَجَمُّعُ فَتَكُونُ السَّحْبَ.

الشَّمْسُ تُسَخِّنُ سَطْحَ الأرضِ، فينشأُ الهواءُ الملامِسُ له، ويرتفعُ في الجوّ.



على الغيوم المُتَمَنِّعِ، يُنْتَشِطُ الحَطُّ العموديُّ، غَيرَ الدائِرَةِ أوكتا ١٠. وهذا يعني أنَّ الغطاءَ الغيمِيَّ رَقِيقٌ جَدًّا.



أوكتا ١٠ - تُعْنِي أَنَّ يَشْفُفُ السَّمَاءُ شَقْلًا بِالْغَيْمِ، وَتَشَقُّ بِمَشَقِّ دَائِرَةٍ شَقْلًا.



أوكتا ٨ - هي أعلى درجةٍ على الغيوم المُتَمَنِّعِ، وتُعْنِي أَنَّ السَّمَاءَ مُغطاةً شَقْلًا بِالْغَيْمِ، وَتَدُلُّ بِدَائِرَةٍ مُطْلَقَةً بِالتَّكَامُلِ.

قياس التغيُّم

يَقِيْسُ علماءُ الأرصادِ الجَوِّيَّةِ كَثَمَةَ الغُيُومِ الَّتِي تُغْطِي السَّمَاءَ بِوَحْدَةٍ تُدْعَى أَوْكْتًا، حَيْثُ تُمَثِّلُ الأوكْتَا التَّكْلِفَ نَقْلِي السَّمَاءِ بِالْغَيْمِ، وَتُمَثِّلُ عَدَدَ الأوكْتَاتِ على حِوَالَةِ الطَّيْسِ بِدَائِرَةِ حُرَيْثَةِ التَّظْلِيلِ.

السَّحْبُ وَالتَّنَدِّي

تَكُونُ السَّحْبُ عندما يَرْتَفِعُ بخارُ الماءِ في الهواءِ عاليًا في الجوّ فيبرِّدُ ويتكثَّفُ. وتُقَسَّى درجةُ الحرارةِ الَّتِي يَدَا عِنْدَهَا التَّكَاثُفُ نُقْطَةً التَّنَدِّي أو نُقْطَةَ التَّكَاثُفِ - عَلَمًا أَنَّ بخارَ الماءِ لا يتحوَّلُ إلى قَطْرَاتٍ ما لَمْ تَتَوَاجَدَ في الهواءِ جُسَيْمَاتٌ صَغِيرَةٌ، كَالْغُبَارِ أو الدُّخَانِ، يَتَكَثَّفُ عَلَيْهَا - فَلَ تَكُونُ السَّحْبُ إِذَا كَانَ الهواءُ نَظِيمًا بِالْغُثَاثَةِ.

التَّيَّارَاتُ الحَرَارِيَّةُ الصَّاعِدَةُ

تَكُونُ السَّحْبُ علامةً مُبَيِّنَةً لِيُوبَانِيَةِ الطَّائِرَاتِ الشَّرَاعِيَّةِ يَسْتَرِيدُونَ بِهَا إلى مَوَاقِعَ تَصَاعِدِ الهواءِ الدافئِ، فَيَبْذُرُ هَوْلًا من تَيَّارَاتٍ حَرَارِيَّةٍ صَاعِدَةٍ لِيَكْسِبَهُمْ رَفْعًا. كَذَلِكَ تَسْتَحْدِمُ كَوَاسِرَ الطَّيْرِ التَّيَّارَاتِ الحَرَارِيَّةِ الصَّاعِدَةَ لِتُسَاعِدَهَا فِي الْبَقَاءِ مُتَحَلِّفَةً فِي الهواءِ تُفْشِلُ عَنْ طَعَامِ لَهَا عَلَى سَطْحِ الأرضِ.



لَمزيد من المعلومات انظر

- تغيُّرات الحالة ص ٢٠
- الغُزَي في المَوَاقِع ص ١٢٨
- انتقال الحرارة ص ١٤٢
- ضَمَطُ الهواءِ ص ٢٥٠
- السَّحْبُ ص ٢٦٠
- الشَّمْسُ وَالتَّنَدِّي وَالجَليد ص ٢٦٨
- قُوَرَاتُ فِي الْغِلَافِ الْحَيَوِيِّ ص ٣٧٢

الضباب والشبورة والضخان



خَفَضَ ضوء المصابيح الأمامية يقول
دول أنقاصها على قطرات الماء في
الضباب مباشرة نحو السائق.

السياسة في الضباب

على سائقي السيارات الاحتياض الشديد من
الضباب، وعليهم خفض نور مصابيح سياراتهم
الأمامية نحو الأرض. إن توجية أنوار هذه
المصابيح بكامل شدتها عاليًا بموارد الطريق
يُسَوِّدُ الرؤية لأن النور المنعكس على قطرات
الماء في الضباب يرتدُّ نحو عيني السائق مباشرة.



الضخان

الضخان قريب
من الدخان

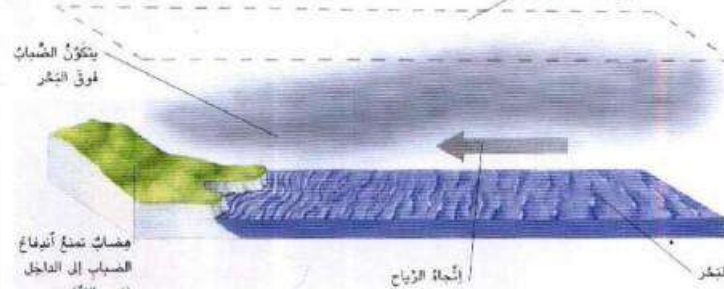
والضباب، ففي المُنَدَّ
الكثير، يحوي الهواء

قِطْعًا من الحُشُمَاتِ الإضافية بفعل الدخان المُتَقَلِّبِ من
مُخْتَلِفِ المصانع والمُصَانِعَاتِ. فَيَتَكَثَّفُ بُخَارُ الماء على تلك
الحُشُمَاتِ مُكوِّنًا الضخان. وتزداد الأمر سوءًا ظاهرة
الانقلاب - أي الزيادة درجة الحرارة بالارتفاع بدل أن
تنخفض - فتُصَنِّعُ طبقة الهواء الدافئ فوق الهواء البارد،
والطبقات التي يحتويها، من الارتفاع. ويمكن حدوث هذا
أيضًا في مناطق مثل لوس أنجلوس، في كاليفورنيا، بالولايات
المتحدة، حيث يُحْتَسِئُ الهواء بفعل الجبال المُتَكَثِّفَةِ.

ضباب الإشعاع الأرضي

التبرُّد النَّشَاطُ من الضباب هو ضباب الإشعاع. ففي
الليالي الصافية والسماء جَلُودًا من غيوم تحبس الحرارة،
يَبْرُدُ سطح الأرض بسرعة، لكثرة ما يُشْعَى من حرارة
الأرض، ويَبْرُدُ كذلك الهواء المُلامِسُ له. فإذا انخفضت
درجة الحرارة دون درجة الندى، يتكَثَّفُ بُخَارُ الماء في
الهواء مُكوِّنًا ضبابًا على مُقَرَّبٍ من سطح الأرض.

الهواء الدافئ فوق
يمتدُّ قِلَاتُ الضباب.



بِتَكَوُّنِ الضباب
فوق البحر

هضاب تمتد أنبساط
الضباب إلى الداخل
(نحو اليمين).

لزيادة من المعلومات أنظر
تغيُّرات الحالة من ٢٠
انقلاب الحرارة من ١٤٢
الانعكاس من ١٩٤
تكوُّن الضباب من ٢١٢
قوراث في الغلاف الجوي من ٣٧٢

السحب التي تتكوَّن قُرْبَ سطح الأرض تُدعى ضبابًا
أو شبورة. وهي، كسواها من السحب، تتكوَّن بتكثُّفِ

بخار الماء، في الهواء المُشْبَع، عندما يلامس
الهواء أرضًا باردة. وإذا كان مَدَى الرؤية عَبرَ

السحاب يتراوح بين كيلومتر واحد

وكيلومترين يُعرف هذا السحاب بالشبورة؛

أمَّا إذا كان المدى دونَ الكيلومتر الواحد

فيُسمَّى السحاب ضبابًا. والضباب

الكثيف هو أكثر السحب خطورة على

جميع وسائل النقل - من سيارات

وسفن وطائرات.



ضباب جبال الجليد

تُغْشَى جبال الجليد غالبًا بالضباب لأنَّ الهواء حولها
باردٌ والمياه، حيث هي طافية، أدها. وهكذا يتكَثَّفُ
الماء المُشْبَعُ في الهواء البارد حول جبل الجليد مُكوِّنًا
ضبابًا. في العام ١٩١٢، اصطدمت باخرة التتريك
بجبل جليد فانشرطت وهناك الكثيرون، لأنَّ بخاراتها
رُجِمَا لم يروا جبل الجليد المُحاط بضباب كثيف.



الضخان الأصفر الكثيف

حدث مرَّة أن غطى الضخان الأصفر الكثيف مدينة
لندن، بالكلية، كما يبدو في الصورة أعلاه المُلتَقَطَةُ
عام ١٩٥٢. ويُعزى ذلك أساسًا إلى قُرْبِ الدخان
المُصَاعِدِ من حَرْقِ الفحم الحجري في المصانع
والمنازل. ولم يكن ذلك الضخان يَمَّا يُسْتَهَانُ به،
فقد تَسَرَّبَ إلى داخل المباني مُسَبِّبًا للكثيرين مشاكلًا
في التنفُّس والعَيْنَيْنِ والتنفُّس؛ كما لاقى العديد من
الناس حتفهم بسببه. والجدير بالذكر أنَّ إبرام قوانين
الهواء النظيف في الخمسينيات من هذا القرن جعلت
تشاكل الضخان الكثيف الأصفر شيئًا من الماضي.

ضباب تأقني

يتكوَّن الضباب والشبورة غالبًا فوق الأنهار والبحار. فيتبخَّرُ الماء من
النهر أو البحر؛ وفي صباح باكر بارد، يتكَثَّفُ إلى شبورة فوق المياه.
وعندما يَحْتُمِ هواء دافئ فوق البحر البارد يَتَجُّ نوع من الضباب يُعرف
بالضباب التأقني. وهو في الواقع طبقة من الضباب تتكوَّن فوق الماء.
مباشرة مُقَسَّمة بين مياه البحر والهواء الدافئ فوقها. ولا يندفع
الضباب التأقني نحو البحر إلا إذا كانت الأرض من حوله خفيفة.

المطر

تعتمد الحياة في البر على المطر، فهو يُغذي الأنهار ويملأ البحيرات، ويجعل البزور تنبت وتُمو، ويُوفر لنا مياه الشرب. ففي بعض المناطق تُجمل الزروع إذا أتجست الأمطار موسماً واحداً فقط ويموت آلاف الناس جوعاً. كذلك فإن الأمطار المُفرطة الغزارة مُشكلة، فالفيضانات قد تُدمر المنازل والمزارع وتقضي على الكثير من الأحياء البرية. والمعروف أن المطر لا يهطل من سماء زرقاء صافية، فهو لا يتكوّن إلا في السحب، وفي المُرتب الرُكامي أو الطبقي منها عادةً. والماء الذي يهطل من السحب بمُختلف أشكاله يُدعى تساقطاً وتحدّد درجة حرارة الهواء، داخل تلك السحب وخارجها نوعية هذا التساقط مطراً أو ثلجاً أو شمسافاً أو برداً.

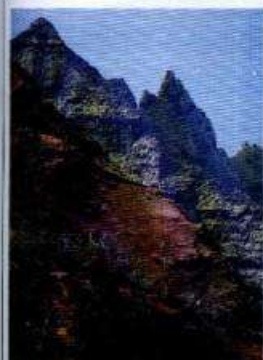
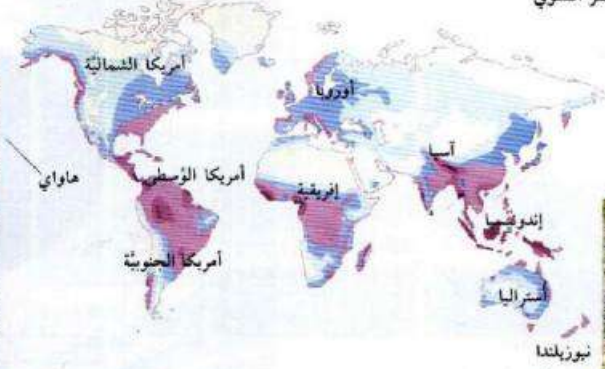


كيف يتكوّن المطر؟

خارج المناطق المدارية، يبدأ مُعظم المطر ثلجاً حتّى في فصل الصيف. ففي السحب العالية تكون درجة الحرارة دون درجة التجمّد، فتتكوّن البلورات الجليدية وتتنامى إلى كُتف ثلجية تُسقط من السحاب فإذا كانت درجة حرارة الهواء الأقرب إلى سطح الأرض فوق درجة التجمّد، تنسحب تلك الكُتف الثلجية أثناء سقوطها وتهطل مطراً. أمّا في المناطق المدارية، حيث الغيوم دافئة، فيتكوّن المطر عندما تتصادم قطرات الماء المجهرية وتتكتل معاً، فتتغلّب فوق إمكانية طردها في الجو وتتساقط مطراً. وفي السحب الرقيقة يحدث التصادم بين قطرات أقل فتتكوّن قطرات المطر المُتساقطة أصغر كثيراً وتُعرف بالزاد.



بيان المُصطلحات في خريطة مُعدّل المطر السنوي



مُعدّلات المطر السنويّة في العالم

تُحصل مناطق العالم المُختلفة على كمّيات مُختلفة من المطر؛ وذلك لأسباب عديدة. ففي المناطق المدارية مثلاً، تتساقط الأمطار بغزارة لأن كمّيات كبيرة من مياه البحار الدافئة تتبخر وتتحوّل إلى غيوم. وتُحصل المناطق الساحليّة، القريبة من البحر، عادةً على كمّيات من المطر أكثر من المناطق الداخليّة البعيدة عن البحر. وقد تُقترض ملايين الجبال الرياح المُحمّلة بالغيوم المطيرة فتُستقطبها في جانب، وتُفري السخوف في الجانب الآخر جافّة. أمّا في الصحاري الجافّة فإنّ ثقل الهواء تُسخن وتجفّ عند اقترابها من سطح الأرض.

رقم قياسي لمُعدّل المطر

على قفّة جبل واي إيلالي، في جزيرة كاواي، بهواي، يهطل المطر حوالي ٣٥٠ بوصة في السنة، فيبلغ مُعدّله السنويّ ١٥٠٠٠ ملم. وتُعدّ هذه الهطولات هذه إلى ارتفاع الرياح التجاريّة الجنوبيّة الشرقيّة الرطبة خلال عبورها الجبل.

قياس كمية المطر

تُقاس كمية المطر بالمليمتر، أو بالإنش، بواسطة مقياس المطر. ويتألف هذا من قنّ يتلقّى مياه المطر ويضخّها في أسطوانة تحت. تُؤمّن ارتفاع الماء المُنتجج في الأسطوانة، وبه تُحدّد كمية المطر المُتساقط.

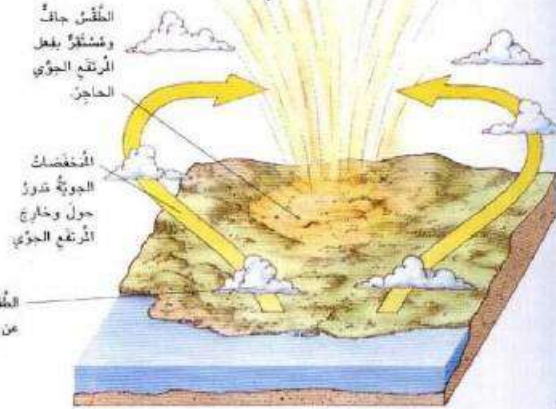
الجفاف

إنجاس المطر، بحيث يقل الشافط عن ٠.٢ ملم في فترة تتجاوز الأسبوعين يؤدي إلى الجفاف. وفي غياب مستودعات التخزين تعود كمية المياه غير كافية للناس وللزروع. في بعض المناطق يستمر الجفاف الحاد سنوات عديدة. ويروى أن منطقة كالاميا في صحراء أتاكاما، بالشيلي، لم تشهد أمطاراً على مدى ٤٠٠ سنة، حتى العام ١٩٧٢. فترات الجفاف غير مألوفة في المناطق المعتدلة كأوروبا وأمريكا الشمالية لكنها عادة متقطعة الحدوث في أستراليا وبعض أجزاء إفريقية وأمريكا الوسطى وآسيا.



المطر الاصطناعي والاستمرار

يجري استيعاد السحب أحياناً بقرى بطورات الخليلد الحاد أو يوحد القصة عليها من الطائرات. هذه الكميات تؤثر في كمية تناسي حولها الكثف الثلجية. وهذه تتحول إلى مطر أثناء سقوطها إلى الأرض. في الصورة أعلاه، تُشاهد بوضوح آثار زرع الكميات على السحب.



المرتفع الجوي الحاجز

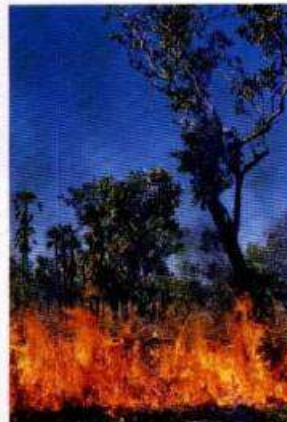
قد يثبت المرتفع (الضغط) الجوي في جلب الجفاف على منطقة يمنع وصول المنخفضات الجوية المتحركة إليها. وإذا لازم المرتفع الجوي المكان مدة طويلة، فإنه يمنع أي تغير في الطقس على مدى عدة أسابيع. المرتفعات الجوية الحاجزة جافة دائماً، فحدث غطسا صافياً بارداً في الشتاء وجافاً حاراً في الصيف.

البقاء في ظروف الجفاف

الثبت مزجر في هذه المنطقة الجافة عادة من أستراليا - حيث يكون ساطعاً فربما اللون على مدى بضعة أيام. والمعروف أن معظم النباتات لا تستطيع البقاء على قيد الحياة في الصحاري لأنها شديدة الجفاف، لكن بعض الزهور تظل قريبة في الثروة عدة سنوات. وهي حالها بظل المطر، شرعاً ما تُنتج حيوتها فزهر وتنتج بوزاً جديدة على عجل - قبل أن يجف سطح الأرض ثانية.

حرائق الأدغال

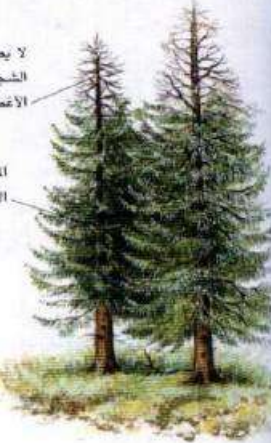
تحدث حرائق الأدغال كثيراً في المناطق الجافة الحارة، فشرق الأطل مُشمسة المجال أمام نبت جديد لينمو ويتكاثر - جلاً أن الحرارة ضرورية لإنتاج بعض الزهور. فبعض أنواع نبات الأدغال يفرح حينما يمنع الناس حدوث الحرائق فيها. وهناك آتجاه إلى ترك حرائق الأدغال تاحد متبرها شرط ألا تهدد حياة المواطنين.



لزيد من المعلومات انظر
السحب ص ٢٦٠
التلج ص ٢٦٦
البرد ص ٢٦٧
ذورات في الغلاف الجوي ص ٣٧٢
الصحاري ص ٣٩٠
حقائق ومعلومات ص ٤١٦

النباتات العطشى

تحتاج معظم النباتات إلى مذب مستقر من الماء لبقى حية. فخلال فترة الجفاف تموت نباتات كثيرة حتى المستقر منها. ومن الأعراض البنية على أن الأشجار لا تحصل على كفايتها من ماء المطر موث أغصانها العليا وأسوارها.



لا يصل الماء إلى قمة الشجرة - فتتبلل الأغصان العليا وتشتقر.

الماء المتوافر كافٍ لبقاء الأغصان السفلى فقط حية.

الثلج



الهبات الثلجية

يُمكن حدوث الهبات الثلجية إذا زادت أعداد السحب الجليدية على ٢٢. فتراكم الثلج أحياناً حتى تبدأ كمية صغيرة منه بالانزلاق لتتجمع حولها كتلٌ ثلجية يتعاقب حجمها أكثر فأكثر غير المتحد. وقد ينجم الطلاق الهبات الثلجية نتيجة لسقوط الثلوج بكتافة على الجليد، أو لارتفاع درجة الحرارة أو لحركة متزايدة أو حتى لاهتزاز إحدى ضلعي مرتفع.



سطح القلايس الجليدية الأبيض الصافي يعكس حرارة الشمس فتكثفها باردة حتى جلال الصيف.

الثلج الدائم

تتألف المتاعل والقلايس الجليدية من ثلج لم يسبق أنصهره، بل أنكست جميع البلورات والكسب الثلجية فيه تحت وزن الثلج المتزايد المتساقط فوقها. وتتكون القلايس الجليدية والمتاعل على قمم الجبال وعلى مقربة من القطبين.



رغم الثلوج

عندما يتكثف الثلج أحياناً، قد يُعصر الناس في أماكن تواجدهم - في السيارات أو داخل المنازل. وإذا طُور الناس، أو الحيوانات، في الثلج فيمكنهم البقاء على قيد الحياة فترة طويلة، لأن الثلج الساقط حديثاً يحوي هواء، في القنويات بين البلورات الجليدية، يُمكن تنفسه.

لا توجد كسفتان ثلجيتان مُتماثلتين تماماً؛ وتتألف الواحدة من بلورات جليدية مُماسكة من بخار الماء المُتجمد. وتقسّم أشكال البلورات الجليدية إلى حوالي ٨٠ صنفًا، منها الإبري والموشوري واللوحى والشداسي والعمودي الشكل. يعتمد شكل البلورة على درجة الحرارة والارتفاع والمحتوى المائي في السحابة التي تكوّنت فيها. أما الثلج فقد يكون «رطباً» أو «جافاً». ويتألف الثلج الرطب من كسف ثلجية كبيرة؛ ويتكوّن في درجة التجمد أو دونها قليلاً. وهو مثالي لهُو يكرات الثلج، لكنه عسير الإزالة. أما الثلج الجاف فمسهوق القوام وسهل إزالته. وهو يتكوّن في درجة حرارة دون درجة التجمد بكثير. والشفاث، في الغالب، ثلج يصف مُنصهر، أو مطر نصف مُتجمد يتكوّن عندما تتبخّر قطرات المطر وتبرد أثناء سقوطها.



جميع الكسب الثلجية سداسية النمط البلوري

كيف يتكوّن الثلج

تتكوّن البلورات الجليدية في سُحب تتراوح درجات حرارتها بين -٢٠° - ٤٠°س. وتتنبأ الكسب الثلجية بتماثل البلورات الجليدية معاً وهي تتساقط رطبة ثم تتجمد مُجداً. وهي بعد سقوطها من سحابة، لا تصل إلى سطح الأرض ثلجاً إلا إذا كانت درجة حرارة الهواء على، أو دون، درجة التجمد على طول مسارها. أما إذا كانت درجة الحرارة فوق درجة التجمد، فقد تتبخّر البلورات تماماً أو تنصهر وتُسقط مُساقاً أو مطراً. أحياناً، يُشاهد السُكّان في أعلى تاليف سحاب أنها ثلج، بينما يتهوّر المطر على المارة في الشوارع دونهم.

الثلج القرفلي

الثلج ليس أبيض دائماً - فقد يكون قزلقاً أو أسمر أو مُشمراً. الثلج القرفلي، المُعين في الصورة، موجود في غربتلند، ويعود لونه إلى لون الطحالب التي تعيش فيه. وهذا الخضب الذي يُلون الطحالب بقايا أيضاً في ظروف البرد القارس.



لمزيد من المعلومات انظر

إنقاذ الحرارة ص ١٤٢
الجليد والثلج ص ٢٢٨
قذرات الحرارة ص ٢٥١
السحب ص ٢٦٠
مناطق القطبين والتندرا ص ٣٨٢

البرد

طبقة جديدة من الجليد
تتكوّن حول حبة البرد.

البرد قطرات من المطر المتجمد تتكوّن داخل سحابة مائية ركامية شاهقة حيث الطبقات السفلى أدفاً بشكل ملحوظ من درجة التجمد في الطبقات العليا. هذا الفرق في درجة الحرارة داخل السحابة يحدث تيارات هوائية قوية تتقاذف قطرات المطر صعوداً إلى نطلق التجمد العليا وهبوطاً إلى النطق الأدنى. وكئي تظل حبة البرد في السحابة وقتاً كافياً لتصبح بحجم حبة البسلى ينبغي أن تتقاذفها التيارات صعوداً وهبوطاً بسرعات تقارب ٣٠م في الثانية (١٠٨ كم/سا). وخلال حركة البرد هذه داخل السحابة ترتطم حباته بعضها ببعض مسببة، أحياناً كثيرة، انفصال شخينات كهربائية تحدث البرق داخل السحابة نفسها أو بين السحابة والأرض أو بين سحابة وأخرى.

أخيراً تصبح حبة البرد من الثقل بحيث لا يحتملها جو السحابة فتسقط إلى الأرض.

طبقات الجليد

يسن القطع العرضي التقابل بوضوح أن حبة البرد تتألف من طبقات متراكبة كما الضلع. وتتشكل كل طبقة رحلة صعود وهبوط قطعها حبة البرد داخل السحابة قبل سقوطها.



تيار الهواء الصاعد يجعل حبة البرد ثانية إلى أعلى السحابة.

كيف يتكوّن البرد؟

يشأ البرد داخل السحب الركامية المؤبنة الشاهقة التي قد تنامي إلى ارتفاع ١٠كم. فالتيارات الهوائية القوية الصاعدة داخل السحابة تستطيع حمل قطرات المطر إلى طبقاتها العليا المتجمدة. وحال هبوط القطرة المتجمدة، تعود التيارات الهوائية فتدفعها ثانية إلى أعلى بحيث تتجمد طبقة جديدة من الجليد حولها. وتتكرر هذه العملية عدة مرات حتى تصبح حبة البرد ثقيلة، فتسقط بثقلها إلى الأرض.

أضرار البرد

يشب البرد بأضرار بالغة، فتلغ المحاصيل أو يجعلها غير صالحة للبيع. كهذا الضاح في الصورة المقابلة. وقد تُحطم حبات البرد الكبيرة زجاج النوافذ وتكسر السيارات. وقد تبيد أسراب الطيور الصغيرة إذا غلغلتها العواصف البردية دون غطاء.

منع البرد

لقد جرث عدة

محاولات لمنع أضرار البرد باستعماله، منها، مثلاً بإطلاق المدافع على السحب كما تُبين هذه الصورة عن متجلى فرنسي صادرة عام ١٩١٠. ومثلاً عهد قريب، أعيدت المحاولة بإطلاق بطارات يوريد الهبة داخل السحب لفضد تحويل حبات البرد إلى مطر، لكن لما بُثت جدوى ذلك غدياً.



حبات برد قياسية

أحياناً تلغ حبات البرد حجم البليات (كغلي اللعب) وأحياناً أقل، حجم كرات التنس. أما الشجوم الضخمة، كتلك التي سقطت في بنغلادش عام ١٩٨٦ وبلغ وزن الواحدة منها ١,٢ كغ، فانورة، في الصورة أعلاه. حبة برد ضخمة سقطت في كنساس، بالولايات المتحدة، عام ١٩٧٠، وبلغ محيطها ٤٣,٦ سم ووزنها ٧٦٥ غ.



لمزيد من المعلومات انظر

- إنفاال الحرارة ص ١٤٢
- الكهربائية الساكنة ص ١٤٦
- البرق والرعد ص ٢٥٧
- السحب ص ٢٦٠
- المطر ص ٢٦٤

الصَّقيعُ والنَّدَى والجَلِيد

بَعْدَ غُرُوبِ الشَّمْسِ تَبْدَأُ الْأَرْضُ تَفْقِدُ حَرَارَتَهَا بِالْإِشْعَاعِ - فِي حِينٍ لَا يَفْقَدُ الْهَوَاءُ حَرَارَتَهُ بِالسَّرْعَةِ ذَاتِهَا، فَتَعْدُو الْأَرْضُ أْبْرَدَ مِنَ الْهَوَاءِ فَوْقَهَا. فِي الْيَالِي السَّاكِنَةِ الصَّافِيَةِ يَتَكَثَّفُ بُخَارُ الْمَاءِ فِي الْهَوَاءِ عَلَى سَطْحِ الْأَرْضِ كَقَطْرَاتٍ نَدَى. وَيَبْدَأُ هَذَا التَّكَاثُّفُ عَلَى دَرَجَةِ حَرَارَةِ تُعَرَّفُ بِنُقْطَةِ النَّدَى. وَإِذَا هَبَطَتْ دَرَجَةُ حَرَارَةِ الْهَوَاءِ إِلَى مَا دُونَ دَرَجَةِ التَّجَمُّدِ، يَتَحَوَّلُ بُخَارُ الْمَاءِ مُبَاشَرَةً إِلَى بَلُورَاتٍ جَلِيدِيَّةٍ تَغْطِي كُلَّ شَيْءٍ بِالصَّقيعِ. أحيانًا تَتَغَطَّى الْأَرْضُ بِطَبَقَةٍ جَلِيدِيَّةٍ شَفَّافَةٍ تَجْعَلُ الطَّرِيقَ زَلِقَةً - وَيَحْدُثُ ذَلِكَ حِينَ يَسْقُطُ الْمَطَرُ عِبْرَ طَبَقَةٍ هَوَاءٍ بَارِدَةٍ جَدًّا عَلَى أَرْضٍ دَرَجَةُ حَرَارَتِهَا دُونَ دَرَجَةِ الصَّفرِ الْمُنَوَّيَّةِ، فَيَتَجَمَّدُ الْمَطَرُ إِلَى جَلِيدٍ يَبْدُو قَائِمًا لِأَنَّ الْأَرْضَ تُرَى مِنْ خِلَالِهِ.



دَلَوَاتُ جَلِيدِيَّةٍ مَقْلُوبَةٍ

تَتَكَوَّنُ «الدَّلَوَاتُ» الْجَلِيدِيَّةُ أحيانًا كَبُرَارَاتٍ فِي التَّرَبَاتِ الصَّحْلَةِ أَوْ مَنَاطِلِ الْعَصَافِيرِ، لِأَنَّ الْمَاءَ السَّاجِدَ يَمْتَدُّ فَيَدْفَعُ قُوَّةً صَغِيرَةً مِنَ الْجَلِيدِ صُغْدًا. إِذَا تَشَقَّقَتِ الْقُوَّةُ بِتَرَاوِدِ التَّجَمُّدِ يَتَدَفَّقُ الْمَاءُ مِنْ تَحْتِهَا عِبْرَ الشَّقِّ وَيَتَجَمَّدُ. وَيَتَكَرَّرُ هَذِهِ الْعَمَلِيَّةُ عِدَّةَ مَرَّاتٍ تَتَكَوَّنُ التَّرَارِثُ (التَّوَلَّدَاتُ) الْجَلِيدِيَّةُ.



بُرْكَةُ نَدَى

النَّدَى الَّذِي يَتَكَوَّنُ خِلَالَ اللَّيْلِ يَغْطِي سَطْحَ الْأَرْضِ فِي الصَّبَاحِ الْبَاكِرِ؛ وَعِنْدَ شُرُوقِ الشَّمْسِ وَأَيَّاعَاتِ الذَّهَبِ يَنْحَرُّ فِي الْهَوَاءِ. يَشْتَعِلُ بَعْضُ الشَّارِعِينَ بِرُفَاةٍ لِلنَّدَى - لَيْسَتْ بِشَيْءٍ خَطَرٍ وَاسِعَةٍ ضَحْلَةٍ فِي الْمَوَاقِعِ الْخَفِيفَةِ مِنْ حُقُولِهِمْ - يَتَجَمُّعُ فِيهَا النَّدَى فَتَشْرِبُهُ الْحَيَوَانَاتُ عِنْدَ طُلُوعِ النَّهَارِ. وَقَدْ تَتَوَاجَدُ بُرْكَةُ النَّدَى هَذِهِ طَبِيعًا.

لَمَزِيدٍ مِنَ الْعُلُومَاتِ انْظُرْ

- تَشَارَاتُ الْحَالَةِ ص ٢٠
- إِتِّفَاقُ الْحَرَارَةِ ص ١٤٢
- الْجَلِيدُ وَالْمَتَالِحُ ص ٢٢٨
- التَّلَجُّ ص ٢٦٦
- مَنَاطِقُ الْقُطْبَيْنِ وَالشَّتَوَا ص ٣٨٢

الصَّقيعُ الْفُضِّي

يَحْدُثُ الصَّقيعُ غَالِبًا فِي الْيَالِي الْبَارِدَةِ حِينَ السَّمَاءُ خَالِيَةً مِنَ السَّحَابِ الَّتِي تُعَيِّنُ شَعْنَ الْحَرَارَةِ مِنَ الْأَرْضِ. وَالصَّقيعُ الْفُضِّي هُوَ الْأَكْثَرُ شُيُوعًا حَيْثُ يَغْطِي سَطْحَ الْأَرْضِ وَأَوْرَاقَ الْأَشْجَارِ وَأَغْصَانِهَا، وَحَتَّى شَبَاكَ الْعَاكِبِ، بِطَبَقَةٍ رَفِيفَةٍ مِنَ الْبُلُورَاتِ الْجَلِيدِيَّةِ الدَّقِيقَةِ. وَيَكُونُ الصَّقيعُ الْفُضِّي أحيانًا مِنَ الْبَيَاضِ وَالشَّمَاكَةِ بِحَيْثُ يَبْدُو كَطَبَقَةٍ مِنَ التَّلَجِّ.

قَلَمًا يَكُونُ الْجَلِيدُ عَلَى نَهَرٍ أَوْ بُحِيرَةٍ ذَا سَمَكَةٍ كَالْمَيْدَانِ لِلتَّرَلَجِ فَوْقَهُ.



سَمَكُ الْجَلِيدِ فِي الْقَارَةِ الْقُطْبِيَّةِ (الْجَنُوبِيَّةِ)

إِنَّ الْمَيَاءَ حَوْلَ الْقَارَةِ الْقُطْبِيَّةِ الْجَنُوبِيَّةِ شَدِيدَةُ الْبُرُودَةِ بِحَيْثُ تُتَجَمَّدُ الدَّمُ فِي غُرُوقِ الْأَسْمَاكِ الْعَادِيَةِ. أَمَّا الْأَسْمَاكِ الَّتِي تَعِيشُ فِي تِلْكَ الْمَيَاهِ فَقَدْ طَوَّرَتْ طَبِيعًا بَعْضَ الْكِيمَاوِيَّاتِ فِي ذَوْبِهَا لِمُقَاوِمَةِ التَّجَمُّدِ - تَمَامًا كَمَا يَمْنَعُ مُقَاوِمُ التَّجَمُّدِ تَجَمُّدَ الْمَاءِ فِي مُشْعِ السَّيَّارَةِ أَثْنَاءَ بَرِّ الشِّتَاءِ.

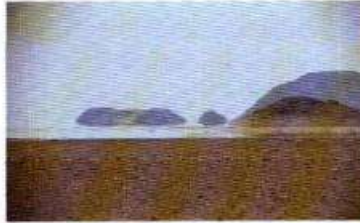


ظواهر وتأثيرات غير عادية



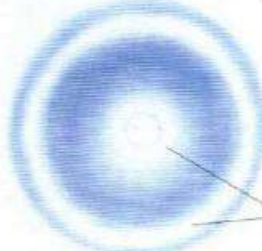
نار القديس إلمو

في الأجواء العاصفة قد يُشاهد توهج حموي أحضر مُزرق كالتزي على الأجسام المُستوية الأطراف. وقد أطلق البحارة على هذه الظاهرة فوق صواري السفن اسم نار القديس إلمو. ويُشاهد هذا التوهج اليوم أحياناً على أطراف أجنحة الطائرات، ومايعاب الصواعق.



الشراب

الشراب يقترن دعيماً بالصحاري الحارّة، لكن يمكن مشاهدة على طريق مُعتمّة في يوم حارّ. المعروف أنّ الضوء ينكسر (ينحني) أثناء انتقاله من الهواء الدافئ إلى الهواء البارد. فعندما يكون الهواء الملايس يسطح الطريق أسخن من الهواء فوقه، تنكسر أشعة الضوء منعكساً بحيث تبدو كأنها أتت من غير المكان الذي انطلقت منه، لذا يبدو السطح كأنه بركة ماء. والواقع أنّ ما نراه هو صورة للفضاء، لأنّ أشعة الضوء من الجو تبدو كأنها أتت من سطح الطريق.



هالة القمر

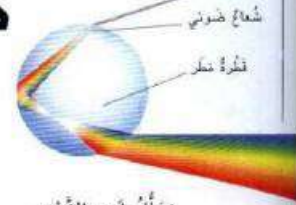
الوارث قوس قزح من الخارج إلى الداخل هي كما يلي: الأحمر، البرتقالي، الأصفر، الأخضر، الأزرق، البنفسجي.

هالة القمر

تتكوّن هالات حول القمر أحياناً عندما ينقذ ضوء القمر غير المُروى جليدياً عالية في الفضاء. فبرئذ الضوء الشعير على البلورات براونوي ٢٢ أو ٤٦ مؤلفاً هالتين مُختلفتين. وتكوّن الهالتان عادةً غير مُكتئبتين، وغالباً ما تُشاهد الطعري منهما فقط. هذا ويمكن مشاهدة هالات حول الشمس أيضاً.

شبح بروكين

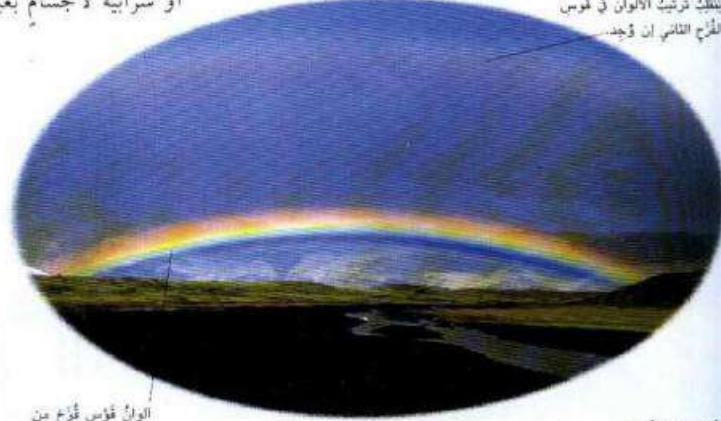
يمكن مشاهدة ظاهرة مُرعبة عندما تكوّن الشمس خفيضة في السماء، بخاضة في المناطق الجبلية - إذ تبدو ظلال الأشياء والناس ضخمة هائلة على الصواب أو السحب الواقعة تحتهما. ويُعرف هذا الظنّ بشبح بروكين نسبة إلى جبل بروكين في ألمانيا - حيث تُشاهد هذه الظاهرة.



تحلل ضوء الشمس

تعمل قطرة المطر كمنشور صغير، فينكسر شعاع الضوء الناقذ إليها وينعكس بداخلها، ثم ينكسر ثانية وهو يُعاودها.

يتنظّل ترتيب الألوان في قوس القزح التالي إن وجد.

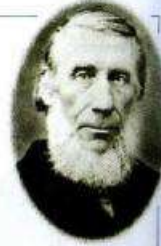


أقواس قزح

يمكنك مشاهدة قوس القزح فقط عندما تكوّن الشمس خلفك ورؤ المطر أمامك. فهذه الأقواس تتكوّن عند نفاذ أشعة الشمس في ملايين قطرات المطر. تعمل القطرات المُعلّقة في الهواء كمنشورات صغيرة تحلل ضوء الشمس الحارّ جلالها، كما هو مُوضّح أعلاه، إلى ألوان الطيف السبعة التي تولّد قوس القزح. وقوس القزح هو في الواقع جزء من دائرة كاملة تحجب الأرض مُعظمها. لكن من ارتفاع شاهق، من طائرة مثلاً، ومع شيء من الحظ، قد تُشاهد الدائرة اللونيّة كاملة.

جون تيندال

اعتّم العالم البريطاني، جون تيندال (١٨٢٠-١٨٩٣)، بدراسة المثلج، وكان من أوائل مُتّسقي جبل مايزهورن في الألب السويسري. وله أيضاً



أبحاث في الضوء وظاهرة استقطابه بالجزئيات الكبيرة والغبار. هذه الظاهرة المعروفة باسمه هي سبب رؤيتنا لحزم الأشعة من نور الشمس. وارتأى تيندال أنّ زُرقة السماء عائدة إلى كوّن استقطارة الجزء الأزرق من نور الشمس في السماء أيسر كثيراً من استقطارة سيوة من الألوان الأخرى؛ وقد أثبت أينشتاين صِحّة ذلك فيما يُند.



لمزيد من المعلومات انظر

- الكهربائيّة الساكنة ص ١٤٦
- الانكسار ص ١٩٦
- الضوء والمادة ص ٢٠٠
- الظلال ص ٢٠١
- الألوان ص ٢٠٢
- الجو ص ٢٤٨

التنبؤ بالأحوال الجوية

ماذا ستكون عليه حال الطقس اليوم؟ إن التنبؤ يدق عن الطقس يتطلب تجميع معلومات من جميع أنحاء العالم. هنالك نوعان من التنبؤ - نوع طويل المدى يُنبئ بأحوال الطقس عمومًا خلال الأسبوع المقبل، ونوع قصير المدى يُنبئ بأحوال الطقس مُفصَّلًا للأربع وعشرين ساعة التالية. أكثر المهتمين بتنبؤات الأحوال الجوية من غير العسكريين هي مُنظمات الطيران المدني، كشركات الطيران والمطارات التي تحتاج إلى معرفة أحوال الجو على ارتفاعات مُختلفة. كذلك تحتاج شركات الملاحة البحرية إلى التحذير من العواصف؛ وتحتاج محطات القدرة إلى معرفة أوقات البرد المُتوقعة كي يُصار إلى تقدير وتلبية كميات الطلب على الطاقة. كما يحتاج المزارعون إلى تنبؤات الطقس لِيسْتَطيعوا تنظيم أوقات الحصاد وحماية المحاصيل. وأنت أيضًا تحتاج إلى نشرات جوية يومية لمعرفة نوع الملابس التي سترتديها، وما إذا كان عليك حمل المظلة حتى ولو بدا لك الطقس مُشمسًا.

العلامة الدالة على
الوقت تحدّد موقع
المعركة



الطقس في التاريخ

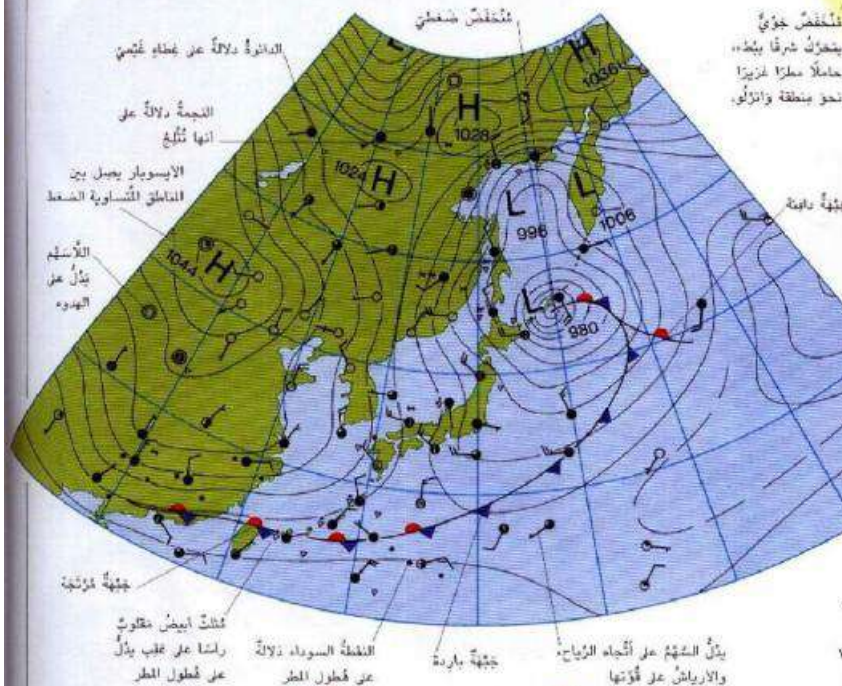
بالرجوع إلى السجلات القديمة نستطيع التخيّل رسم خرائط الطقس لأيام مُعيّنة في التاريخ. فالخريطة أعلاه، تُنبئ أحوال الطقس في الليلة السابعة لمعركة وَايزلو في ١٧ حزيران (يونيو) عام ١٨١٥. والمعروف أنّ المعركة كانت بين جيش الإمبراطور الفرنسي نابليون، وبين جيش الحلفاء بقيادة دوق ولغتون. فقد أدّى هطول المطر الغزير إلى توجُّل أرض المعركة ممّا أضعف الفرنسيين إلى تأخير مجموعهم. فساعد هذا التأخير على تدفّق المزيد من الفرقة العسكرية لِلسّادة جيش ولغتون وانتصاره في المعركة.

خريطة طقس من اليابان

يُرسّم المُتنبّون خرائط للطقس يُنبئ توقّعاتهم لمختلف الظروف والأحوال الجوية - كدرجة الحرارة والرياح والضغط وطول المطر وغيرها، مُستخدِمين زَمورًا مُتَّفَقًا عليها دوليًا. فالخريطة المُتعلّقة ليوم ١٦ كانون الأول (ديسمبر) عام ١٩٩٢ تُنبئ تنقُّص مُتخفّض جويّ فوق اليابان. فالرياح القويّة تهبّ حوّل المُتخفّض باتجاه فيدّ اتجاه تقارب الساعة مُدوّرة جبهات من الهواء الدافئ والبارد معه. فطقس اليابان المُتوقَّع عاصف رطب - بينما يُسيطر مُرتفع جويّ إلى الغرب - ممّا يعني أنّ الطقس في الصين بارد وجافّ.

منظر من الفضاء الخارجي

تُلقظ صُوَرٌ لِشُعب من الفضاء الخارجي بواسطة سواتل وُصدّ الطقس، تُنبئ الأحوال الجوية بنظرة خاطفة. الصورة الساتلية هنا تُنبئ أنماط الشعب المرافقة لخريطة الطقس أعلاه - فيلاحظ أنّ الشعب تُتكلّل عددة كثيفة على مُقرّبة من مركز المُتخفّض الجويّ، مع مزيد من الشعب المُتفرّقة على امتداد خطّ الجبهة.



جَمْعُ المَعْلُومَات

تضمُّ مُنظمةُ الأرصاد الجوية العالمية ١٥٠ بلدًا تُقيِّدُ كلَّها من المعلومات المُجمَّعة في المراكز العالمية لِرُصدِ الأحوال الجوية. فُجِيعَ كُلُّ يومٍ مُعطيات من حوالي ١٠,٠٠٠ محطة أرضية و ٧,٠٠٠ سفينة ونبات الطائرات والمناطق وعدة سواتل، في مراكز خاصة في موسكو وبروسيا، وواشنطن العاصمة بالولايات المتحدة، ومثلون بأستراليا. وتُنظَّمُ النشرات الجوية الإقليمية والدولية، وتُرسلُ إلى الأعضاء في المنظمة؛ فيُرسَلُ هؤلاء بدورهم تلك المُعطيات إلى مكاتب الأرصاد الجوية المحلية التي تُعيدُ بدورها النشرات الجوية الخاصة بالبلد المُضرب.



السُّنَن

تُقَيِّسُ سُنَنُ الرُّصدِ الجوي الضغط ودرجة الحرارة في مُستوى سطح البحر، كما تقيس درجة حرارة البحر ذاته. وتُطلَقُ أيضًا بالونات الرُّصدِ الجوي ليعتَمِدَ المعلومات عن أحوال الجو على ارتفاعات مُختلفة.

الحواسِب

تُغذِّي النظمُ والمناخُ الحاسوبية بالمعلومات الأرصادية من سائر أنحاء العالم، فتقومُ الحواسِبُ بتنظيم التنبؤات عن أحوال الطقس المُتوقعة.



مَسَائِرُ الرُّصدِ الأَسْلَكِيَّة

تحولُ المناطقُ الشَّعْبَاءُ بالهليوم وزمانًا من المُعدَّات إلى التنبؤ تُعرفُ بمسائير الرُّصدِ الأَسْلَكِيَّة. وبالإضافة إلى ما تُبعَثُهُ هذه المسائير من مُعطيات عن الضغط ودرجات الحرارة، فإنه يمكنُ اعتقادها تَنبُؤَ سرعات الرياح المُختلفة.



تُطلَقُ مسائيرُ الرُّصدِ الأَسْلَكِيَّة مُؤبَّين في اليوم على الأقل.

إِسْتِخْدَامُ التَّنَبُّؤَاتِ الجَوِيَّة

لا يَحْسُ يُلْمَعُ أن تنبؤات الأحوال الجوية، بخاطرة في قُلُوبِ رُديء، في تَتَّخِذُ التنبؤات وتُجَمِّعُ المُعدَّات لِإِيفاءِ المَدارجِ سالكة. ويُعَبَّرُ التَنبُؤُ والجليدُ أَسوأَ ما يُهدِّدُ حركةَ الطائرات من أخطارها؛ كما إنَّ التَحذِيرَاتِ مِنَ الرِّيحِ العاتية مُهمَّةٌ أيضًا.

لِزِيدِ مِنَ المَعْلُومَاتِ فَطَر

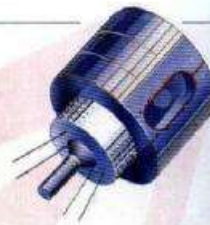
سُطْحُ الهَوَاءِ مِنْ	٢٥٠
الْمُنْبَهَاتِ الشَّاعِيَةِ مِنْ	٢٥٣
قُوَّةِ الرِّيحِ مِنْ	٢٥٦
تَكُونُ الشَّعْبِ مِنْ	٢٦٢
رُصْدِ الطُّقْسِ مِنْ	٢٧٢
السَّوَاتِلِ (الْأَمَارِ الصَّاعِدَةِ) مِنْ	٣٠٠
حَقَائِقُ وَمَعْلُومَاتُ مِنْ	٤١٦

المَحْطَّاتُ المُؤَمَّنَةُ

في المناطقِ النَّابِيةِ جَمِيعُ مَعْلُومَاتِ رُصْدِ الطُّقْسِ في مَحْطَّاتٍ غَيْرِ مَأْمُورَةٍ، ثُمَّ تُرسلُ أَوْتِوْمَاتِيًّا عَنْ طَرِيقِ سَاتِلِ فُضَائِيٍّ إِلَى مَرَاكِزِ الْأَرْصَادِ الجَوِيَّةِ. وتُقامُ مَحْطَّاتٌ مُشَابِهَةٌ عَلَى بَعْضِ مَنَاطِقِ النُّظُمِ الْبَحْرِيَّةِ الْبَعِيدَةِ عَنِ الشَّاطِئِ.

السَّوَاتِلُ

تُجَمِّعُ المَعْلُومَاتُ مِنَ الْأَرْضِ بِوَاسِطَةِ السَّوَاتِلِ وَتُرسلُ إِلَى مَحْطَّاتِ الرُّصْدِ الجَوِيِّ كُلُّ ٣٠ دَقِيقَةٍ مُرَّةً بِمِصْرٍ لِأَسْبَابِ الشَّعْبِ الْمُتَوَاجِدَةِ.



الْقَوَائِمُ الْأَوْتِوْمَاتِيَّة

تُستَخدَمُ طَوَائِفُ (ج. طَائِفَة) الرُّصْدِ الجَوِيِّ، بِذَلِكَ السُّنَنُ ذاتِ الطَوَائِفِ؛ لِتُسَجِّلَ المَعْلُومَاتُ عَنِ الطُّقْسِ الْمُتَحَلِّي عَلَى مُسْتَوَى سَطْحِ الْبَحْرِ وَتُرسلُ إِلَى السَّوَاتِلِ.

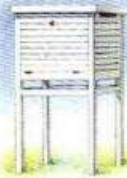


الطَّائِرَاتُ

تَحْمِلُ طَائِرَاتُ حَاشِيَةِ آلَاتِ الرُّصْدِ إِلَى الْجَوِ. وَهِيَ أَحْيَانًا تَبْدُو قِياسَانِهَا تَوَّارًا إِلَى الْأَرْضِ، أَوْ تُسَجِّلُ قِياسَانِهَا الْمُخْتَلِفَةَ بِتَعَوُّدٍ بِهَا إِلَى الْأَرْضِ.

الْمَحْطَّاتُ الصَّغِيرَةُ

يُؤَدِّي بَعْضُ الْأَفْرَادِ دَوْرًا مُهِمًّا فِي رُصْدِ الطُّقْسِ بِوَاسِطَةِ آلَاتِ رُصْدٍ بَسِيطَةٍ، وَهَمْ يَمْنَعُونَ بِمَعْلُومَاتِهِمْ عَنْ أَحْوَالِ الطُّقْسِ الْمُحَلِّيَةِ إِلَى مَحْطَّةِ رُصْدٍ رَاسِيَةٍ.



لويس فَرَاي رِيشارْدسون

إِسْتَبَقَ الرِّيَاضِي الْبَرِيطَانِي، ل. ف. رِيشارْدسون (١٨٨١-١٩٥٣)، طَرِيقَةَ لاسْتِخْدَامِ التَّنَبُّؤَاتِ الرِّيَاضِيَّةِ فِي التَّنَبُّؤِ عَنِ الْأَحْوَالِ الجَوِيَّةِ. أَنْجَزَ رِيشارْدسون نَظَرِيَّتَهُ أَثناءَ عِصْمَتِهِ الْعَسْكَرِيَّةِ فِي فِرْقَةِ الْإِسْعَافِ خِلالَ الْحَرْبِ الْعَالَمِيَّةِ الْأُولَى؛ لَكِنَّهُ مَخْطُوطُهُ قُدِّرَتْ عَامَ ١٩١٧ فِي إِحْدَى الْمَعَارِكِ، ثُمَّ وَجِدَتْ بَعْدَ عِدَّةِ أَشْهُرٍ تَحْتَ كُوفَةٍ مِنَ الْقَمْحِ. وَقَدْ نُشِرَ عَمَلُ رِيشارْدسون عَامَ ١٩٢٢، لَكِنَّهُ أَهْكَازَهُ لَمْ يُمَكِّنْ تَطْبِيقَهَا إِلَّا حِينَ اخْتَرَعَ الْحَاسُوبُ الْإِلِكْتَرُونِي بَعْدَ ٢٠ سَنَةً.



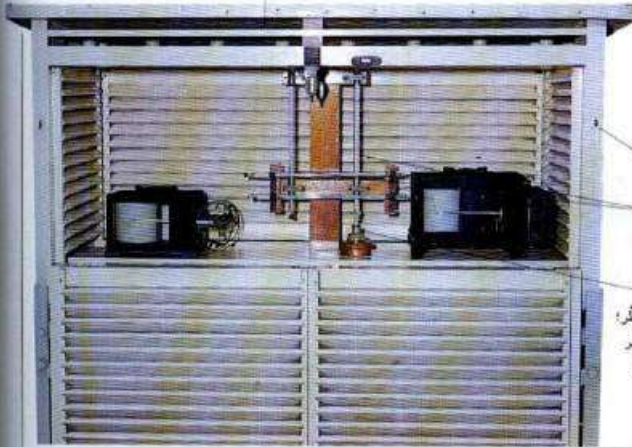
رصد الطقس

أخبرنا السماء

يخبرنا الأفق عادة عن البحر والطقس، لكن تخبرنا السماء بتخيل هذا الطوفان في أوروبا وأمريكا الشمالية، تهب الرياح العاصف في الأحياء الجوية من الغرب. فإذا اشتدت خفرت السفن عند الغروب فذلك يعني أن الطقس الشقي سيكون صافياً. أما خفرت السماء عند الصباح فتعني أن الطقس الشقي لن يبارك بها.

الشفق المزدوج يصد حرارة الشمس.

على مدى آلاف السنين، قبل اختراع آلات رصد الطقس في القرن السادس عشر، كان الناس يرقبون المظاهر الطبيعية وشكل السماء والغيوم، وأوضاع الشمس والقمر وأحياناً سلوك الحيوانات والنباتات لتعرف أحوال الطقس. ولقد نشأ عن تلك الخبرات الكثير من الأقوال المأثورة في علامات الطقس المتوقع نتائجها الأجيال على مر السنين فحدث جُرْعاً من التراث الشعبي عندهم. إن كثرة من هذه العلامات والأمثال هي أكثر من تراث شعبي - فهي غالباً ما تصبح في مجال الرصد الجوي. إن المراقبة الدقيقة لأحوال الطقس، معززة بالقياسات البسيطة لدرجات الحرارة والضغط الجوي تجعل عملية التنبؤ الذاتي بالأحوال الجوية المحلية مصدراً موثقاً يُعَوَّل عليه.



الوقاء الأباجوري يُظَلَّل آلات الرصد من شمس الشمس المباشرة. وتثبت شقوق التهوية في جوانب الصندوق لتدور الهواء بحرية داخله.

تومسون ذو تصليبة خشبية وأخرى جافة

تُغمر التصليبة الخشبية في ماء مُقَرَّد وخلال عملية التبرُّد تُقاس الحرارة من الترمومتر.

تُقام جميع صناديق شتيفسون الأباجورية للرصد الجوي على غرار ١٠٢ في حين تُقارن جميع القياسات بدقة.

صناديق شتيفسون الأباجورية

تستخدم معظم محطات الرصد الجوي والكثير من المدارس صناديق شتيفسون الأباجورية. وقد يحوي الواحد منها ترمومتراً ذا تصليبة مُخَصَّصة وأخرى جافة لقياس الرطوبة النسبية، التي تتغير بتغير درجات الحرارة، والتي تُختبَر بواسطة جدول خاص. وقد يحوي الصندوق الأباجوري أيضاً ترمومتر الهباءين العظمى والصغرى ومُستحلاب للرطوبة ودرجات الحرارة.



الكوز الياباني

جرت العادة في

اليابان على تسجيل

تواريخ توب (إزهار)

أشجار الكوز منذ عدة قرون. وقد ساعدت تلك

التسجيلات المتهنين بالرصد الجوي على معرفة

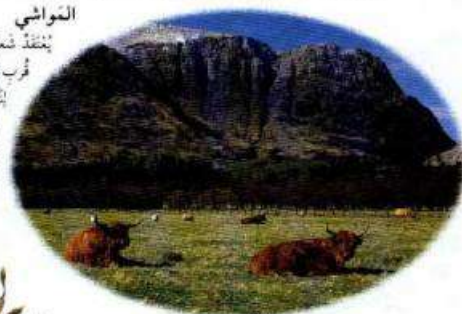
توقيت الطقس منذ مئات السنين، وما إذا كان فصل

الشتاء قارساً أو الربيع مُبَكِّراً في أي سنة من السنين.

المواشي

يُعتقد شعباً أن جُثوم المواشي في الحقول دليل على قرب حلول العطر - إقترافاً لها بذلك تُضْمَنُ نفسها مُخَصَّماً جافاً. حتى لو كان هذا الإقتراف صحيحاً، فالسلاخ أن المواشي تُجْلَم في أي وقت. فلا يدلُّ جُثوم قطع من البقر في حقلي ما على قرب حلول العطر.

يصيب قفص لشبيه البشر رُخاً عند اقتراب حلول العطر.



الشب البحري

يمكنك استخدام قطعة من شب البحر الأشهر (الكلب) لجلبها من الشاطئ، تقطعها الكلب هذه، يساعدك في مراقبة تقلبات الطقس. ففي الطقس الجاف تتغير الرطوبة من قطعة الكلب تصبح قبيحة شبيهة. وفي الطقس الرطب تتشقق القطعة الرطبة من الهواء فتعطي مظهره نظراً مُجَدِّداً. غير أن تغيرات غشية البحر تُنبئنا عن حال الطقس آتياً - لا عفاً سيكون عليه الطقس في أيام مُقْبِلَة.



شعاني الحيوانات من الزئبق (الروماتيزم) في فاصليها.

العظام

خلال فترات الطقس اللطيف المعتدل قد لا يشترى ممانو الرتبة (الروماتيزم) بالألم. لكن مع اقتراب الطقس الرطب البارد، فإنهم يبدأون «تخس» في عظامهم.

لمزيد من المعلومات انظر

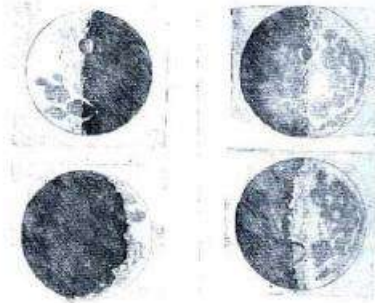
الغذاء والساعة ص ٢١٠
المناخات المتغيرة ص ٢٢٦
ضغط الهواء ص ٢٥٠
درجات الحرارة ص ٢٥١
الرطوبة ص ٢٥٢
الشب ص ٢٦٠
ظواهر وتأثيرات غير عادية ص ٢٦٩
التنبؤ بالأحوال الجوية ص ٢٧٠

الفضاء

عندما تنظُر نحو السماء فأنت تنظُر إلى الفضاء - حيث قد ترى النجوم والكواكب ومدى شاسعاً من الفضاء الخاوي فيما بينها. وقد حاول الناس منذ القدم إدراك موقع الأرض في مجالها المحلي المحدود من هذا الفضاء ومع ما هو وراءه من الكون اللامحدود. استخدمت الحضارات الأولى تحركات الأجرام السماوية أساساً لتقاويمها ودليلاً مُرشداً للملاحة البحرية وأحياناً لاستطلاع الأحداث المستقبلية بالتنجيم. وقد حاول الفلكيون الأوائل تعليل تحركات تلك الأجرام؛ وراحوا منذ القرن التاسع عشر يحنون عن ماهيتها ونشأتها. واليوم نتاح للفلكيين ثغنيات مُتطورة بالغّة الدقّة والتعقيد لمُتابعة أبحاثهم في محاولة فهم أسرار هذا الكون الفسيح.



في العام ١٦٠٩،
كان عالم الفلك
الإسباني، غاليليو
غاليلي، أول
شخص يدرس
الفضاء بتقارب
(تلسكوب).



حين رآه غاليليو غفرانه نحو القمر شاهد بهادراً وحسباً لا تُرى بالعين المجردة.

المقاريب (التلسكوبات)

كان للتكثؤولوجية، في مختلف مراحلها، تأثير كبير على علم الفلك. ففي أواخر القرن السابع عشر اخترع المقراب واستخدم للمرة الأولى لاستطلاع الفضاء. فكشفت بُعْداً على سطح الشمس، وأربعة من أقدم المشتري، وزميراً لا يُحصى من النجوم. وشدّفت أصبحت التلسكوبات أكثر تطوّراً وتقليداً، وغداً أحدثها تُستخدم في قياس مواقع النجوم وتحليل إشعاعاتها والقاط حُرور فوثرغرافية لها.



مشورة باسعة إنش
لتلسكوبيا دار (بقايا
شحناء أعظم)

المناطق الخُضراء لُيُون
مواقع ابتعاد شعشع
الأشعة الشمسية.



صور الفضاء

على مدى هذه فُرُون، طُلّت الطريقة الوحيدة لاستطلاع غفيا الكون هي تجميع أسواج الضوء المُبْلَغَة من الأجرام الفضائية. وبإرائتها، أما اليوم فيستطيع الفلكيون تجميع ودراسة أنواع أخرى من الإشعاعات المُشعّعة، كالاشعة السينية مثلاً، لأعداد ضوّر أدق من الكون. فالضوورة المُقابلة بالأشعة السينية (أشعة إكس) نقايا نغم شعشع (شحناء أعظم) تُفهم تفاصيل واضحة ناصعة - في حين إنها لو التفتت بأمواع ضوورية فقط، لما بان منها سوى كتلة غازية خافتة التوقع.

الفضاء المُوحش

تُملأ الكون بلايين النجوم، والمجرات، ومع ذلك يظلّ خاوياً شاسعاً. وهو من أشدّ المدي بحيث إنّ ضوء جميع بلايين النجوم لا يكفي لإثارة عين النجوم. هنالك بلايين الكيلومترات من الفراغ المُظلم البارد. والمعروف أنّ الإنسان هو شكل الحياة المُشرك الوحيد في هذا الكون؛ لذا فالفضاء، بالشبه له، مكان مُوحش حقاً.

سابقاً، فضائيتل، من طراز كوباجير، وألّا كوكبات
القناري، ورُحل وأورلوس ونيبور في الفترة بين
١٩٧٩ وبين ١٩٨٩، غامبتنا بعض النظريات العلمية
كما حقّقاً أيضاً بعض الاكتشافات غير المُتوقعة.

مُعدّات حديثة

يُستخدم الفلكيون مُعدّات حديثة على الأرض، ويرسلونها أيضاً إلى الفضاء لخصوص على مشاهد ومعلومات أفضل منّا يُحَدِّث. فالقمرات المدارية في مداراتها حول الأرض تستطيع رؤية الأجرام الفضائية بوضوح أشدّ، فقد بُمكنتها التقاط إشعاعات لا يتسنى لها اخراق في حو الأرض. كما تُرسل التروبوسفات، كسوار فضائية، في حلات مُرحلة ليلبور حول كواكب أخرى أو تُخط عليها وبعث باكتشافاتها إلى الأرض. وجدر بالذكر أنّ التحكّم في مُعظم هذه التواري والتلسكوبات يتم من الأرض بواسطة الحواسيب.



مجموع المجرات في الكون يقارب
١٠٠٠٠٠ مليون مجرة.

الكَوْنُ هو كُلُّ شَيْءٍ يُمكنُ أَنْ تُفَكَّرَ فِيهِ وَأكْثَرُ. فهو يَشْمَلُ جَمِيعَ المَجَرَّاتِ وَالتَّجْوُمِ
وَالكواكِبِ وَالْأَقْمَارِ وَالْحَيَوَانَاتِ وَالنَّبَاتَاتِ وَالكُتُبِ، كَموسوعَتِكَ
هَذِهِ، كَمَا يَشْمَلُكَ أَنْتَ وَغَيْرُكَ مِنْ بَنِي الْبَشَرِ - وَيَشْمَلُ حَتَّى الْفِرَاعَ
بَيْنَ هَذِهِ جَمِيعًا. لَقَدْ حَسِبَ الْإِنْسَانُ أَنَّ الْكَوْنَ يَضُمُّ قَطْعًا مَا
يُشَاهِدُونَهُ بِأَعْيُنِهِمْ مِنَ الْأَرْضِ؛ وَكَانُوا يَعتَبِرُونَ الْأَرْضَ مَرْكَزَ
الْكَوْنِ وَأَهَمَّ جُزْءٍ فِيهِ. أَمَّا الْيَوْمَ، فَنَحْنُ نَعْلَمُ كَمْ هُوَ الْكَوْنَ
شَاسِعٌ بِمَا يَقُوقُ التَّصَوُّرَ، وَأَنَّ الْأَرْضَ مَا هِيَ إِلَّا جُزْءٌ
ضَخِيلٌ جَدًّا مِنْهُ. لَقَدْ تَطَوَّرَ مَفْهُومُنَا الْحَالِي لِلْكَوْنِ بِفَضْلِ
عُلَمَاءِ الْفَلَكِ وَالكُوكِبَاتِ فِي هَذَا الْقُرْنِ؛ فَالْفَلَكِيُّونَ
يَدْرُسُونَ أَجْزَاءَ مُعَيَّنَةٍ مِنَ الْكَوْنِ - فِيمَا يَجْتَهِدُ الْكُوكِبِيُّونَ
لِتَعْرِيفِ أَصْلِ الْكَوْنِ وَنَشَاتِهِ وَتَطَوُّرَاتِهِ.

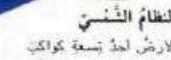
كُلُّ شَيْءٍ فِي الْكُونِ يُتَغَيَّرُ. فعلى الأرض، يتغيَّرُ بَنُو الْبَشَرِ بَعْدَ اقْتِضَاءِ أَجَلِهِمْ، وَكَذَلِكَ الْبَنَاتُ وَالْكَائِنَاتُ الْآخَرَى. وَالْجُودُ فِي الْقَضَاءِ أَيْضًا لَهَا أَجَلُهَا، وَهِيَ دَائِمَةُ التَّغْيِيرِ. حتَّى الْكُونُ كَمَجْمُوعٍ لَا يَبْقَى عَلَى حَالِهِ، فَهُوَ أَيْضًا لَهُ أَجَلُهُ الْخَاصُّ، فِيهِ مُقَالَعُ هَذَا الْقَرْنِ، اكْتَشَفَتْ الْفَلَكِيَّونَ أَنَّ جَمِيعَ الْمَجَرَّاتِ (مَجْمُوعَاتٍ عَظِيمَةٍ مِنَ النُّجُومِ) تَتَابَعُ بِبَعْضِهَا عَنْ بَعْضٍ بِسُرْعَةٍ، وَأَنَّ الْكُونِ يَتَمَدَّدُ بِاسْتِمْرَارٍ.

المسافات في الكون شاسعة جدًا بحيث تقاس بالسنين
الضوئية. والسنة الضوئية هي المسافة التي يقطعها
الضوء في سنة. ولما كانت سرعة الضوء
تساوي 300.000 كم في الثانية، فإن
هذه المسافة تبلغ
946.000 مليون
كيلومتر.



يُؤَلَّفُ الْبَشَرُ جُرْعَةً ضَعِيفًا مِنَ الْكُؤْنِ

يسري الضوء أوجاجاً ، فالمرتفعة الضوئية
تضغطة المرتفعة زرقاء ، بينما الممتدة الممتدة
خضراء - وفي ما بينهما باقي ألوان الطيف
الأخرى . إن أوجاج الضوء من مجرى ، تتحرك
بعيداً عما ، شئت نحو الطرف الأحمر للقلب
فيما تسمى الانزياح نحو الأحمر ؛ ويرد هذا
الانزياح بزيادة سرعة التحرك . ويعلم
العلماء ، تبعاً لقانون هبل ، أن المجرات الأبعد
تتحرك بعيداً بسرعة أكثر من المجرات الأقرب
وهكذا يبين ، مدى الانزياح نحو الأحمر ، بُعد
المجرة موضع الدرس عن الأرض .



دور حول نجم هو الشمس.

شريعة الضوء هي الشريعة القياسية القصوى في الكون؛ بحيث لا شيء أسرع من الضوء. ومع ذلك، فإن ضوء القرب نجم ألفا (عدا الشمس) يستغرق ٤.٣ سنة ليصل إلى الأرض، أي أن بعده يبلغ ٢.٦ سنة ضوئية - فنحن نراه حاليًا كما كان هو منذ ٤.٣ سنة.



الضوء البرقالي الحمر المبعث من هذه
المجرة يُبين أنها تتحرك بعيداً عنا.

هذه المجرة شذّاح أكثر نحو الطرف الأحمر للطيف.
هذه المجرة أكثر وأنها أبعد من المجرة أعلاه.



توجد شجرة ذاب التبنانة سبعين قنار
(عنقود) من الحشرات يضط حوال
شجرة، إن جمعيات كهذه تصنف
إجمالاً كالفناء شجرية غطى.

في العام ١٩٢٤، بينَ الفلكي الأمريكي، إدوين هبل (١٨٨٩-١٩٥٣)، أن السُّدم (مَعْدَم ضَوْئِيَّة ضَيَّائِيَّة فِي الفضاء) هي مَجَرَّاتٌ بَعِيدَةٌ. وَفِي العام ١٩٢٩، وَجَدَ أَنَّ السَّرْعَةَ الَّتِي تَتَحَرَّكُ بِهَا مَجَرَّةٌ مَا، بَعِيدًا عَنِ الْأَرْضِ، تَعْتَمِدُ عَلَى بُعْدِهَا عَنِ الْأَرْضِ. إِذَا كَانَ بُعْدُ مَجَرَّةٍ خَمْسَةَ أَضْعَافٍ بُعْدَ أُخْرَى، فَإِنَّهَا تَتَحَرَّكُ بِسُرْعَةٍ تَسَاوِي خَمْسَةَ أَضْعَافٍ سُرْعَةَ الْأُخْرَى. وَهَذَا هُوَ قَانُونُ هَبِل.



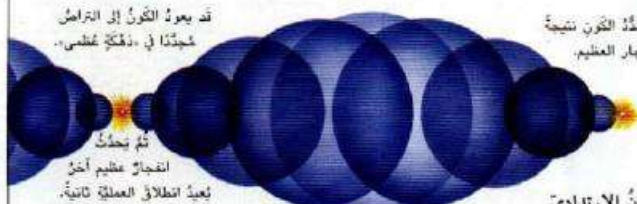
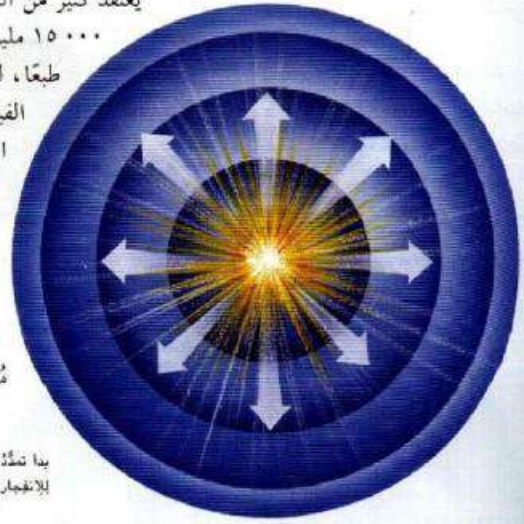
النَّجْمُ شَجَرٌ نَجْمٌ
وَاحِدٌ قَطُّ مِنْ قُرَابَةِ
٥٠٠,٠٠٠ مَلِيُونِ
نَجْمٍ فِي شَجَرَةِ تَسْمِي
لَرَبِّ الْعَالَمَةِ.

يعتقد الفلكيون أنَّ
هناك الملايين من
النجوم التي لها
كواكبها الخاصة في
الكون. لكن الشمس
هي، حتى الآن،
النجم المعروف
الوحيد الذي يتعلّق
عليه ذلك.

قياس الصوت ص ١٨٠
 الضوء ص ١٩٠
 أصل الكون ص ٢٧٥
 المنجرات ص ٢٧٦
 النجوم ص ٢٧٨
 النظام الشمسي ص ٢٨٣
 علم الفلك ص ٢٩٦

أصل الكون

يَعْتَقِدُ كَثِيرٌ مِنَ الْعُلَمَاءِ أَنَّ الْكَوْنَ نشأَ عن انفجارٍ هائلٍ هو الانفجارُ العظيم، منذُ ١٥٠٠٠ مليون سنة، تُولَدَتْ فِيهِ كُلُّ أَشْكَالِ الْمَادَّةِ وَالطَّاقَةِ - كما الفضاءُ والزَّمَنُ. طَبَعًا، لَمْ يَكُنْ هُنَاكَ أَحَدٌ لِيَرَوْيَ مَا حَدَثَ، وَلَكِنَّ الْاِكْتِشَافَاتِ الْفَذَّةَ فِي عِلْمِي الفيزياءِ وَالْفَلَكِ مَكَّنَتِ الْعُلَمَاءَ مِنْ اقْتِضَاءِ تَارِيخِ الْكَوْنِ حَتَّى جُزْءِ الثَّانِيَةِ الْأَوَّلِ مِنْ نَشَأَتِهِ. وَهُمْ يَعْتَقِدُونَ أَنَّ مَادَّةَ الْكَوْنِ قَبْلَ الْإِنْفِجَارِ كَانَتْ هَبُولِي مُطْلَقَةً مُتْرَاصَةً فِي حَجْمٍ ضَخِيمٍ، وَأَنَّهَا فِي تَمَدُّدٍ مُسْتَمِرٍّ مُتَدَنٍّ. وَقَدْ وُضِعَتْ نَظَرِيَّةُ الْإِنْفِجَارِ الْعَظِيمِ عَامَ ١٩٣٣. ثُمَّ قُدِّمَتْ نَظَرِيَّةٌ أُخْرَى عَامَ ١٩٤٨، تُعَرِّفُ بِنَظَرِيَّةِ الْحَالَةِ الْمُسْتَقَرَّةِ، مَقَادِمًا أَنَّ تَخَلُّقَ الْمَادَّةِ الْجَدِيدَةِ مُسْتَمِرٌّ؛ وَهَكَذَا فَإِنَّ الْكَوْنَ، كَكُلِّ، لَنْ يَنْتَهِيَ! لَكِنَّ هَذِهِ النَظَرِيَّةَ لَا يُعْتَدُّ بِهَا الْآنَ. وَقَدْ بَدَأَ الْعُلَمَاءُ مُؤَخَّرًا بِتَدَاوُسِ مَسْتَقْبَلِ الْكَوْنِ وَمَا الَّذِي يَنْتَظَرُهُ تَالِيًا.



الانفجار العظيم

مِنذُ حَوَالِي ١٥٠٠٠ مليون سنة كان الْكَوْنَ ضَخِيمًا ضَخِيمًا جَدًّا وَحَادًّا جَدًّا؛ وَبِالْإِنْفِجَارِ الْعَظِيمِ بَدَأَتْ عَمَلِيَّةُ التَّمَدُّدِ وَالتَّغْيِيرِ، وَمَا زَالَتْ مُسْتَمِرَّةً حَتَّى الْيَوْمِ. فَبِخِلَالِ دَقَائِقٍ مِنْ حَدُوثِ الْإِنْفِجَارِ أَخَذَتِ الْجُسَيْمَاتِ الدَّرِيَّةُ بِالتَّلَامُّ مُكَوَّنَةً غَازِي الْهَلِيمِ وَالْهَيْدْرُوجِينِ اللَّذِينَ، عَلَى مَرِّ مِلْيَينِ السَّنِينَ، أَتَجَا السَّجَرَاتِ وَالشُّجُومَ وَالْكَوْنَ كَمَا نَعْرِفُهُ الْيَوْمَ.

الكون الارتدادي

مَا هُوَ مُسْتَعْبِلُ الْكَوْنِ؟ لِلْعُلَمَاءِ نَظَرِيَّاتٌ مُتَنَابِيَةٌ حَوْلَ هَذَا الْمَوْضُوعِ. فَبَعْضُهُمْ، مِنْ أَصْحَابِ نَظَرِيَّةِ الْكَوْنَ الْمَضْطَرُوحِ، يُزَيِّنُ أَنَّ لَا نِهَآةَ مُخْتَدِّةٍ لِلْكَوْنِ؛ لَكِنَّهُ سَيَقْصُرُ تَدْرِيحًا قَلِيلًا أَنْ يَنْوَفَّ! فِيمَا يَرْتَفِي أَصْحَابُ نَظَرِيَّةِ الْكَوْنِ الشُّغْلُ أَنَّ الْكَوْنَ سَيَوْقُفُ عَنِ التَّمَدُّدِ وَيَبْدَأُ بِالتَّقْصُّصِ وَالتَّلَامُّ حَتَّى يُصْبِحَ مُتْرَاصًا جَدًّا أَوْ حَادًّا جَدًّا - نِهَآةً لَا يُنْجِيهَا عَالَمٌ جَدِيدٌ.

بَدَأَتْ أَشْكَالُ الْحَيَاةِ الْأَوَّلَى بِالظُّهُورِ عَلَى الْأَرْضِ حَوَالِي ١٢٠٠٠ مليون سنة بَعْدَ الْإِنْفِجَارِ الْعَظِيمِ.



عَاشَتْ الْأَبْيُوسُورَاتُ حَتَّى ١٩٠ مليون سنة. وَظَهَرَ الْجَنْسُ الْبَشَرِيُّ مِنْ قُرَابَةِ ١٥٠ مليون سنة - وَهُوَ خُرْجَةٌ ضَخِيمَةٌ مِنْ قِيسِ الْكَوْنِ. الْأَرْضُ الْحَاضِرَةُ - حَوَالِي ١٥٠٠٠ مليون سنة بَعْدَ الْإِنْفِجَارِ الْعَظِيمِ.

سَأَلْتُ سَبْرَ الْخَلْقَةِ الْكَوْيَّةِ (كُوِي) يَسْتَقْصِي إِشْعَاعَاتِ الْكَوْنِ الْأَوَّلَى. وَقَدْ كَشَفَ، عَامَ ١٩٩٢، تَفَاوُثًا فِي هَذِهِ الْإِشْعَاعَاتِ - وَمِمَّا يُؤَيِّدُ نَظَرِيَّةَ الْإِنْفِجَارِ الْعَظِيمِ.

إشعاعات الخلقية

مِنذُ الْأَرْبَعِينَاتِ مِنْ هَذَا الْقَرْنِ، أَخَذَ الْعُلَمَاءُ بِتَقْصُّصِ حَالِ الْكَوْنِ فِي بِدَايَاتِ نَشَأَتِهِ. وَكَانُوا مُتَرَكِّبِينَ لِخَلْقِيَّةِ اللَّهِ كَانَ حَافِلًا بِالْإِشْعَاعَاتِ وَأَنَّ تِلْكَ الْإِشْعَاعَاتِ لَا تَدَّ قَدْرَ تَرَدُّدٍ مَعَ تَنَامِي الْكَوْنِ وَتَبَرُّدِهِ - حَتَّى إِنَّ الْفَلَكِيَّ الْآمَرِيكِيَّ، جُورْجِ جَامَاوِ، قَدَّرَ دَرَجَةَ الْحَرَارَةِ الَّتِي يَجِبُ أَنْ تَكُونَ عَلَيْهَا الْآنَ. وَفِي عَامِ ١٩٦٥، كَشَفَ الْعَالِمَانِ الْآمَرِيكِيَانِ، أَرْنُو يُنْزِيَايسَ وَرُوبِرتَ وَيْلَسُونِ عَنْ تَوَاجُدِ مِثْلِ هَذِهِ الْإِشْعَاعَاتِ (الْمُسَمَّاةِ إِشْعَاعَاتِ خَلْقِيَّةٍ) فَعَمَلًا، فَكَانَ فِي ذَلِكَ بُرْهَانٌ يَدْعُمُ نَظَرِيَّةَ الْإِنْفِجَارِ الْعَظِيمِ.

خُلُودُ الْأَزْمَةِ

نَشَأَ الْكَوْنَ مُتَجَانِسًا الْأَجْزَاءَ تَقْرِيبًا. لَكِنَّ مَعَ عَمَلِيَّةِ التَّمَدُّدِ أَخَذَتِ الْمَادَّةُ تَلَامُّ تَلَامًا بِدَاخِلِهِ؛ وَسَاعَدَتِ الْجَاذِبِيَّةُ فِي تَجَمُّعِ الْمَزِيدِ مِنْهَا تَارِكَةً مَاطِقًا مِنَ الْفَضَاءِ الْخَاوِيِ بَيْنَهَا. وَفِي نِهَآةِ الْعَطَافِ، أَتَجَمَّعَتْ مَاطِقُ تَجَمُّعِ الْمَادَّةِ كَانَتْ دَرَجَةُ الْحَرَارَةِ قُرَابَةِ ١٠٠٠٠ مليون درجة. الشُّجُومَ وَالْمَخْرَجَاتِ.

لَرِيدٌ مِنَ الْمَعْلُومَاتِ الظُّفَرِ
الْبَيْتَةُ الذَّرِيَّةُ ص ٢٤
الْجَلِيدُ وَالْمَالِحُ ص ٢٢٨
الْكَوْنَ ص ٢٧٤
الْمَخْرَجَاتُ ص ٢٧٦
الشُّجُومُ ص ٢٧٨
السُّؤَالَاتُ (الْأَقْوَامُ الصَّاعِدَةُ) ص ٣٠٠

المَجَرَّات

تتواجد التَّجُوم في مجموعات تُدعى مَجَرَّات. وقد نشأت هذه المجموعات الهائلة كَسُدمٍ ضخمةٍ من الغاز مُباشرةً بعدَ نشأة الكون. وعملت الجاذبية لاحقاً على تكتُّل الغاز في نُجوم مُنفصلة. والمَجَرَّات شائعةٌ جداً بحيث إنَّ الضوء من نجم في جانب من مَجَرَّةٍ يَسْتغرق مئات الآلاف السَّنين لِيَبْلُغ الجانب الآخر منها. وتكتسب المَجَرَّة شكلها المُمَيِّز تبعاً لِنَسَقِ تَرابُّبِ النُّجوم في داخلها. فالشَّمْسُ تَقَعُ في مَجَرَّةٍ حلزونية الشكل تُدعى دُرْبُ الثَّيَانَةِ. وقد ظلَّ الفلكيُّونَ حتَّى بدايات هذا القرنِ يَعْتقدون أنَّ دُرْبُ الثَّيَانَةِ هي المَجَرَّةُ الوحيدة في الكون؛ لكننا نَعْلَمُ اليومُ أَنَّها في الواقع إحدى ١٠٠٠٠٠ مليون مَجَرَّةٍ فيه.

المَجَرَّات الأخرى

أثبت الفلكي الأمريكي، إدوين هبل، عام ١٩٢٤، وجود مَجَرَّاتٍ أخرى حين بيَّن أنَّ النُّجوم في سُدُمِ المرأة المُتسَلِّطَةِ (دَعِيَ لاحقاً مَجَرَّةُ المرأة المُتسَلِّطَةِ) هي من العَدِ بحيث يَسْتحيلُ اتِّصالُها إلى مَجَرَّةٍ دُرْبُ الثَّيَانَةِ.



عوالمٌ بعيدة

منذُ بدايات القرن العشرين، وَضَعَ الفلكيُّونَ وَجَدُولُوا عَدداً كبيراً من الرُّفَعِ الضَّبابِيَّةِ الغايِضَةِ في السَّماءِ أَسْمَوْها سُدُمًا، وكان العديد منها قد سُويِدَ منذُ عَدَّةِ قُرُونٍ. واعتقد بعضهم أَنَّها مَجَرَّةٌ سُحِبَ سُدُمِيَّةٌ من الغاز في دُرْبِ الثَّيَانَةِ، في حين ارتأى آخرون أَنَّها قد تكون مَجَرَّاتٍ بعيدة؛ وبالفعل هذا ما تَبَيَّنَ فيما بَعْدُ. وقد دَرَسَ الفلكيُّ الأمريكي، إدوين هبل، تلك المَجَرَّات وَصَفَّها حَسَبَ أَشْكالِها إلى أربعة أصنافٍ رئيسيةٍ - لَوَلِيَّةٍ أو حلزونية (كَدُرْبِ الثَّيَانَةِ)، وَلَوَلِيَّةٍ عَمْدِيَّةٍ، وإِهْلِيلِيَّةٍ، وغير مُنْتَظِمةٍ.

مَجَرَّةٌ حلزونيةٌ ن ج س
٥٩٩٤

المَجَرَّاتُ الحلزونية

تتألف المَجَرَّاتُ الحلزونية من نُجومٍ مُتَبَعَةٍ وَهَرَمَةٍ. وهي مُرَمَّزةٌ أَشْكالاً ذاتِ أَذْرُعٍ حلزونية. وفي المَجَرَّاتِ اللَوَلِيَّةِ العَمْدِيَّةِ، تَتَمَرَّعُ الأذْرُعُ من مَركَزي عُنْوَةٍ غَيْرِ مُرَكَّزِ المَجَرَّةِ.

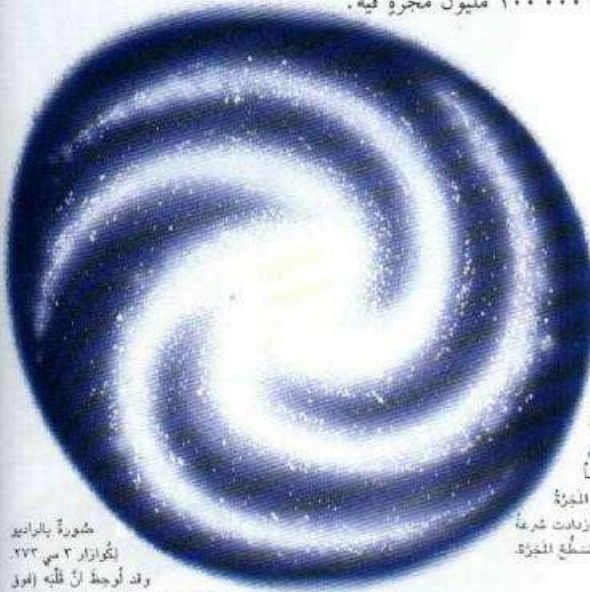


جُزْءٌ من خُطوطِ مَجَرَّاتٍ الشَّكْلَةِ أَقْرَبَ قَلْبٍ مَجَرَّاتِي رئيسيٍّ لِمُجموعتنا المحليَّةِ.

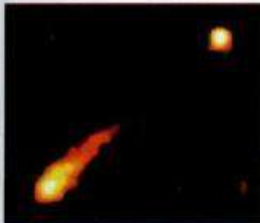


الأنقاء المَجَرَّية

تَتَمَرَّعُ المَجَرَّاتُ إلى الرِّاصِ مُعاً، فَيَسْتَمِرُّ غَيْرُ الكونِ في حَشْوِهِ (أو مُجموعاتٍ) قُوَّةً. فَمَجَرَّةٌ دُرْبُ الثَّيَانَةِ مثلاً تَقَعُ فِيْمَنْ حَشْدٍ قَنَوِيٍّ يَصُدُّ حِوَالِي ٣٠ مَجَرَّةٍ تُدعى المِجموعَةُ المحليَّةِ. وقد تتألف أنقاء أخرى من آلاف المَجَرَّاتِ، أو قد تَحْتَضِدُّ جماعاتٍ في أنقاء عَظَمَى.



مَشْهُورَةٌ بِالرَّادِيوِ
لِكُوَازَرِ ٣ مَي ٢٧٣
وقد لُوْجِدَ أنَّ قَلْبَهُ (لَوِي)
إِلَى الْيَسَارِ) وَدَيْلُهُ (تَحْتَ إِلَى الْيَمِينِ)
تَصْدِرَانِ قُوَّاتِيَّانِ لِبَتْعَاتِ الْأَمْوَاجِ الرَّادِيَوِيَّةِ.



الكُوَازَارَاتُ (الكُوَازَر)
عام ١٩٦٣، انْشَقَّتْ قُوَّةٌ جَدِيدَةٌ مِنَ الْأَجْرَامِ - تُسَمَّى الكُوَازَارَاتِ. وهي أَجْسَامٌ شَدِيدَةُ الْهَالَةِ، وَلَا يَزَالُ الْكَثِيرُ مِنْ أَسْرَارِهَا غَامِضًا، وَالشَّعْطُ حَالًا أَنَّهَا قُلُوبُ مَجَرَّاتٍ مُتَبَعَةٍ جَدًّا.

المَجَرَّاتُ الإِهْلِيلِيَّةُ

المَجَرَّاتُ الإِهْلِيلِيَّةُ مُجموعاتٌ مُنْتَظِمةٌ كَرُوِيَّةُ الشَّكْلِ مِنْ نُجومٍ هَرَمَةٍ (في أَوَّاجِرِ أَعْمَارِها)، وهي أَكْثَرُ أَنْوَاعِ المَجَرَّاتِ أَنْبَاشًا فِي الكونِ.

١٧م مَجَرَّةٌ إِهْلِيلِيَّةٌ مُظْلَمًا
٥٠٠٠٠ سَنَةِ ضَوْئِيَّةٍ.



المَجَرَّاتُ غَيْرُ الْمُنتَظِمةِ

المَجَرَّاتُ غَيْرُ الْمُنتَظِمةِ هي التي لَمْ تَلْحَظْ تَكَلُّلاً مُعَيَّناً، وهي نَادِرَةٌ جَدًّا فِي الكونِ.

١٧م مَجَرَّةٌ
غَيْرُ مُنْتَظِمةٍ.

صورة لذرب التبانة من
توقع في نيوزيلندا



كل النجوم التي نراها
في السماء، ليلًا ونهارًا، هي ذرب
التبانة. ويُمكِنك أحيانًا مشاهدة الطريق اللبني
مُتبعًا بقوس ملاين النجوم في المجرة.

أسطورة ذرب التبانة

سُيِّت ذرب التبانة أو الطريق اللبني كذلك لأنها تبدو، في
سماء الليل، كتشعشع اللبني. ففي أيام الإغريق، قيل إن
يتعرف الناس الحقائق المُلكية عن ذرب التبانة، عزت
الأساطير نشأتها إلى لبس اعدى بينما كان هرقل العظمى يرتوي
من ندى الإلهة هيرا.

لا تبقى النجوم في مواقع واحد
داخل المجرة، فهي، على مدى
عشرات زمنية طويلة، تتنقل داخل
وخارج الأذرع الحلزونية.

يستغرق الشعاع الضوئي
١٠٠٠ - ١٠٠ سنة ليُعاثر من أحد
جوانب المجرة إلى الجانب الآخر.

تستغرق
الشَّمْسُ حوالي
٢٢٠ مليون
سنة لتُكمل
دورة واحدة
حول مركز
المجرة.

ذرب التبانة

ذرب التبانة (أو الطريق اللبني) مجرة حلزونية تتخذ في وسطها
النجوم مُكتسبها أليافًا مركزية تتشعب منه أذرع من النجوم،
تتواجد منظومتنا الشمسية في ذراع منها. وهذا يعني أننا،
من نصف الكرة الجنوبي للأرض، نواجه مركز المجرة
في حين يُعَالِمنا طرفها من نصف الكرة الشمالي.
وذرب التبانة، كمسائر المجرات، مُستوية الحركة ليس
فقط كمجرة ساطعة بكاملها في الفضاء، بل إن النجوم
في داخلها أيضًا تدور باستمرار حول مركز المجرة.



موقع الشمس

تقع الشمس في إحدى الأذرع الحلزونية لذرب التبانة، على قرابة ثلثي المسافة من
مركزها. وهي مُجرَّة نجم واحد من حوالي ٥٠٠٠٠٠٠ مليون نجم تتركب المجرة.
وتوجد النجوم أيضًا ما بين الأذرع الحلزونية، لكنَّ نجوم الأذرع الأمامية والخلفية
تألقا هي التي تُكسب المجرة شكلها المميز.

نموذج هرشل

في القرن الثامن عشر أجرى الفلكي
البريطاني، ويليم هرشل (١٧٣٨-١٨٢٢)،
مُسحًا للنجوم في ذرب التبانة - حيث
يُمكن بالعين المُعزَّدة رؤية قرابة ٢٠٠٠
نجم. أمَّا بواسطة التلسكوب فيمكن رؤية
عِدَّة ملايين من النجوم - وما يقوى إمكانية
العد. وقد قام هرشل بإحصاء النجوم في
مناطق مُعيَّنة، ثمَّ عُدَّ مُعدلاتها على
المجرة بكاملها فحقَّق بذلك نموذجًا دقيقًا
توقع لذرب التبانة. وكانَ هذا أراءة هرشل
أيضًا أنَّ بعض النجوم قد تكونَ منظومات
نجمية خارج مجرتنا. وهذا ما سيثبت
صِحَّتُه بعد أكثر من قرن.



صورة بالأشعة دون الحمراء لمجرة
المرآة المُستَسلَكة هذه الأشعة تستغرق
٢,٢ مليون سنة ليُتلَمَّ الأرض.

نموذج ويليم
هرشل لنجوم
ذرب التبانة



صورة للضوء المُطلق
من مجرة المرأة
المُستَسلَكة (M١٠١) التي
هي أقرب المجرات
الرئيسية إلى مجرتنا.

مُعاينة المجرات

للحصول على صورة أكثر وضوحًا واكتسالا عن
التكون يُعدُّ الفلكيون إلى جميع أنماط أخرى من
إتباعاته إضافة إلى الضوء. فالمناظر بالأشعة
السيئة (أشعة إكس) مثلاً، تكشف مناطق الفاعلية
النشطة الشديدة الحرارة، وتظهر المناطق بأشعة
جاما مناطق إطلاق الطاقة بالتفاعلات النووية.
كما يُمكن بالأطوال الموجية الأخرى تحديد
مناطق تفرغ غاز الهيدروجين بين النجوم. وكذلك
مناطق الغبار البارد.

صورة بالأشعة السينية لمجرة
المرآة المُستَسلَكة. قلب المجرة هو
المسلة المُتألقة في المركز (الجزء
الذي يُطلق شعاع هذه الأشعة).



للمزيد من المعلومات انظر

الكون من ٢٧٤ . النجوم من ٢٧٨
دورة حياة النجوم من ٢٨٠
الكويكبات (الأبراج) من ٢٨٢
الشمس من ٢٨٤
أورانوس من ٢٩٢
تلسكوبات الفضاء من ٢٩٨

النُّجُوم

كُلُّ نجم من النُّجُوم التي تَرَاهَا في سَمَاءِ اللَّيْلِ هو في الْحَقِيقَةِ كُرَّةٌ هائلةٌ مُدَوِّمةٌ من الْغَازِ الْمُضَيِّءِ الشَّدِيدِ الْحَرَارَةِ. وَتَتَمَاسَكُ غَازَاتُ النَجْمِ بِفِعْلِ الْجاذِبِيَّةِ، كَمَا إِنَّ مَصْدَرَ طَاقَةِ النُّجُومِ هو «اسْتِعَارُ» تِلْكَ الْغَازَاتِ فِي تَفَاعُلٍ لَا يُشَبَّهُ اسْتِعَارُ الْقَحْمِ بَلْ هُوَ تَفَاعُلٌ أَشَدُّ فاعِلِيَّةً وَكِفَايَةً يُعْرَفُ بِالْإِنْدِمَاجِ التَّوَوِيِّ. إِنَّ كَمِّيَّةَ الْغَازِ الَّتِي يَتَأَلَّفُ النَجْمُ مِنْهَا مُهِمَّةٌ جَدًّا، إِذْ إِنَّهَا تُحَدِّدُ جاذِبِيَّتَهُ وَدَرَجَةَ حَرَارَتِهِ وَضَغْطَهُ وَكثافته وَحِجْمَتَهُ. وَتَتَوَاجَدُ النُّجُومُ فِي مَجَرَّاتٍ تَحْوِي الْوَاحِدَةَ مِنْهَا آلَافَ مِلْيَينِ النُّجُومِ مِنْ أَصْنَافٍ مُخْتَلِفَةٍ. وَلَمْ يَبْدَأِ الْفَلَكِيُّونَ فِي تَفْهَمِ طَبِيعَةِ النُّجُومِ حَقًّا إِلَّا خِلَالَ هَذَا الْقَرْنِ، وَكَانَ أَهْمِيَّتُهُمْ قَبْلًا مُنْصَبًّا عَلَى مَوَاقِعِهَا.

أَطْيَافُ النُّجُومِ

يُستخدَمُ الْفَلَكِيُّونَ لِمُعَدَّاتٍ خَاصَّةٍ لِنَجْمِ ضَوْءِ النُّجُومِ ثُمَّ يُفَرِّقُهُ إِلَى سَبْتِيبٍ. وَيُضَمَّنُ طَبَقُ النَجْمِ حُطُوطًا مُظْلِمَةً، تَدُورُ حُطُوطُ الْإِصْطِمَاسِ، تُبَيِّنُ الْعَنَاصِرَ الْمُتَوَاجِدَةَ فِي ذَلِكَ النَجْمِ. وَلَقَدْ صُنِّعَتِ الْفَلَكِيَّةُ الْأَمْرِيكِيَّةُ، الَّتِي حُصِّلَ كَانُونُ وَآخَرُونَ، أَطْيَافَ آلَافِ النُّجُومِ فِي أَطْيَافٍ مُخْتَلِفَةٍ رَقَدُوا كَرًّا نَسَبَ مِنْهَا بِحَرْفٍ أَلْفَابِيًّا، ثُمَّ أُعِيدَ تَرْبِيَّتُهَا بِحَسَبِ دَرَجَةِ الْحَرَارَةِ السَّطْحِيَّةِ فِيهَا. وَالْأَسَاطِيقُ الرَّبِّيَّةُ مِنَ الْأَشْجُنِ فَلَا تَزِيدُ هِيَ «O» أَوْ «B»، هِيَ «A»، أَوْ «F»، هِيَ «G»، هِيَ «K»، وَ «M».

الْفُجُوتُ، أَوْ حُطُوطُ الْإِصْطِمَاسِ، فِي الطَّبَقِ تُشِيرُ أَنْطَاقَ الضَّوءِ الَّتِي امْتَصَحَهَا النَجْمُ. وَهَذَا يُشِيرُ إِلَى الْوُجُودِ الْعَنَاصِرِ الَّتِي يَتَأَلَّفُ مِنْهَا النَجْمُ.

يَتَحَرَّكُ النُّجُومُ الْقَرِيبُ عَلَى خَلْفِيَّةٍ مِنَ النُّجُومِ الْبَعِيدِ كَثِيرًا. وَنَحْنُ زَانٌ تَحَرُّكُهُ كَانَ، بِالضَّرُورَةِ، الْقَرِيبَ إِلَى الْأَرْضِ.



اختلاف المنظر

سُحِبَ إِصْبَعُ أَمَاتِك، وَانْظُرْ إِلَيْهَا أَوَّلًا بِعَيْنِكَ الْبَسْرَى فَقَطْ، ثُمَّ بِعَيْنِكَ الْيُسْرَى فَقَطْ، فَسَتَجِدُ أَنَّ إِصْبَعَكَ انْتَرَاخًا مِنْ مَوْقِعِهَا بِالنَّسْبَةِ لِلْخَلْفِيَّةِ وَرِثَاقِهَا، وَيَزِيدُ هَذَا الْإِنْتَرَاخَ كُلَّمَا كَانَتِ الْأَصْبُعُ أَقْرَبَ إِلَيْكَ. وَهَكَذَا يُتَّخَذُ الْإِنْتَرَاخُ قِيَاسًا نَوْعِيًّا لِلْمَسَافَةِ بَيْنِ الْإِصْبَعِ وَالْعَيْنِ. هَذِهِ الظَّاهِرَةُ، الْمَعْرُوفَةُ بِاخْتِلَافِ الْمَنْظَرِ، يُمكنُ اسْتِخْدَامُهَا عَلَى عَظَمِ كَثَرٍ لِاحْتِسَابِ أَبْعَادِ النُّجُومِ الْقَرِيبَةِ. وَحِينَئِذٍ الْأَرْضُ تَدُورُ فِي مَدَارِهَا حَوْلَ الشَّمْسِ، فَيَسِيرُ النُّجُومُ وَكَأَنَّهُ يَتَحَرَّكُ بِعَدْوٍ عَلَى خَلْفِيَّةٍ مِنَ النُّجُومِ الْبَعِيدِ كَثِيرًا. وَبِقِيَاسِ زَاوِيَةِ اخْتِلَافِ الْمَنْظَرِ الْحَاصِلَةِ يُمكنُ تَقْدِيرُ الْمَسَافَةِ بَيْنَ النَجْمِ وَالْأَرْضِ.

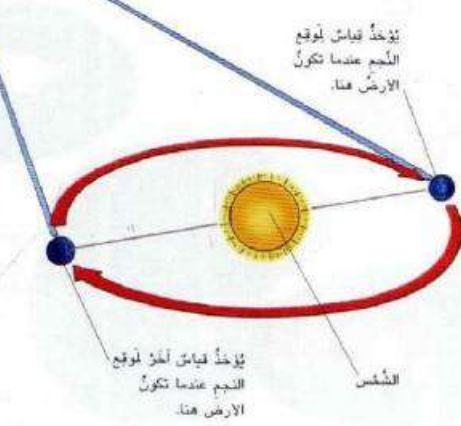


فَلْتِ النُّجُومِ - حَيْثُ تَجْرِي التَّفَاعُلَاتُ الذَّوَوِيَّةُ.

دَاخِلُ النُّجُومِ

مُعْظَمُ النُّجُومِ، كَالشَّمْسِ، تَتَأَلَّفُ بِكَامِلِهَا تَقْرِيْبًا مِنْ غَازَيْنِ هُمَا الْهَيْدْرُوجِينُ وَالْهَلِيُومُ، بِالإِضَافَةِ إِلَى كَمِيَّاتٍ ضَخِيمَةٍ جَدًّا مِنْ عَنَاصِرٍ أُخْرَى. وَيَضْغُطُ الْغَازَانِ بِشِدَّةٍ هَائِلَةٍ فِي قَلْبِ النُّجُومِ (مَرْكَزِهِ) الَّذِي يُصْبِحُ كَثِيفًا جَدًّا وَحَارًّا جَدًّا - بِحَيْثُ تَجْرِي فِيهِ تَفَاعُلَاتُ الْإِنْدِمَاجِ الذَّوَوِيِّ. فَتُشْعَدُ ذَرَّاتُ الْهَيْدْرُوجِينِ لِنَشْءِ الْهَلِيُومِ، فَيَمَّا تُشْعَتُ طَاقَةُ هَائِلَةٌ بِقُدْرِ الْكُثْلَةِ. وَتَنْتَقِلُ هَذِهِ الْعَلَاةُ مِنَ الْقَلْبِ إِلَى سَطْحِ النُّجُومِ حَيْثُ تَنْطَلِقُ ضَوْؤُهُ وَحَرَارَتُهُ.

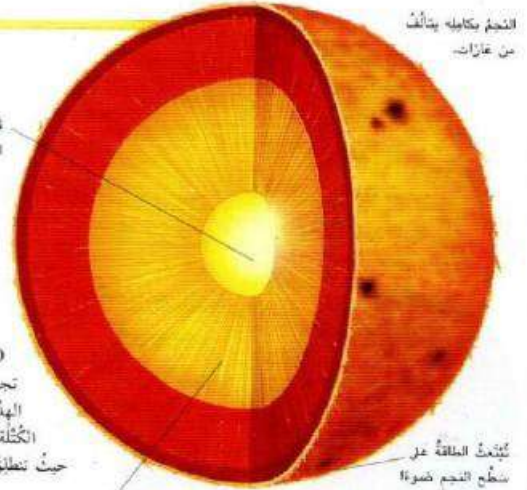
الطَّاقَةُ الْمُنْتَجَةُ مِنَ الْقَلْبِ لِنَتَقَلَّ عَنِ النُّجُومِ بِالْخَلَلِ وَالْإِشْعَاعِ.



تُزَادُ دَرَجَةُ حَرَارَةِ النُّجُومِ وَكثافتهُ فِي أَجْزَالِهِ مَرْكَزِيَّةً.

تُشْعَدُ الْجَانِبِيَّةُ الْغَازَاتِ إِلَى الْدَاخِلِ، فَيَمَّا يَنْفَعِشُ الضَّوءُ وَالضَّغْطُ إِلَى الْخَارِجِ.

النَّجْمُ بِكَامِلِهِ يَتَأَلَّفُ مِنْ غَازَاتٍ.



سِيبِلْيَا بَايْنِ جَايُوشِكِين

فِي الْقَرْنِ التَّاسِعِ عَشَرَ، سَنَّ الْفَلَاكِيُّ الْإِنْكَلِيزِيُّ، وَاسْمُهُ هُجِنَر، أَنَّ النُّجُومَ تَتَأَلَّفُ مِنَ الْعَنَاصِرِ نَفْسِهَا الَّتِي تَتَأَلَّفُ مِنْهَا الْأَرْضُ. لَكِنْ فِي الْعَشْرِيْنِ بَرَقَتْ الْفَلَكِيَّةُ الْبَرِيطَانِيَّةُ، سِيبِلْيَا بَايْن جَايُوشِكِين (١٩٠٠-١٩٧٩)، أَنَّ النُّجُومَ تَتَأَلَّفُ فِي مُعْظَمِهَا مِنَ الْهَيْدْرُوجِينِ. كَمَا اكْتَشَفَتْ أَيْضًا أَنَّ تَرْكِيبَ مُعْظَمِ النُّجُومِ مُتَمَاثِلٌ. وَكَانَتْ هَذِهِ اكْتِشَافَاتٌ عَظِيمَةٌ جَعَلَتْهَا رَالِدَةً فِي مَجَالِ الْفِيْزِيَاءِ الْفَلَكِيَّةِ النَّحْوِيَّةِ (عِلْمِ وَدِرَاسَةِ الْعَمَلِيَّاتِ الطَّبِيعِيَّةِ وَالْكِيْمَاوِيَّةِ فِي النُّجُومِ).



نجوم المتواليّة الرئيسيّة

النجوم في أعلى المتواليّة الرئيسيّة كتلة الواحد منها أكثر من كتلة الشمس ٦٠ مرة، أما تلك التي في أسفلها فكتلة النجم منها $\frac{1}{10}$ من كتلة الشمس فقط.

هذا النجم الأبيض القوي هو من النمط بي «B»، حيث تبلغ درجة الحرارة حوالي ٢٠٠٠٠°س.

النجوم البيض هي من النمط إي «A»، حيث تبلغ درجة الحرارة حوالي ١٠٠٠٠°س.



نقطة حلبة المجوهرات

يبدو معظم النجوم كنقاط نيرة فضية في سماء الأرض، لكن يمكننا رؤية اللون الحقيقي لبعض النجوم. هذه المجموعة الشائقة المتعددة الألوان تُسمى نقطة حلبة المجوهرات.

هذا النجم الأصفر يشبه شمسنا - وهو نجم من النمط جي، وتبلغ درجة حرارته حوالي ٦٠٠٠°س.

هذا النجم البرتقالي من النمط كي، وتبلغ درجة حرارته ٤٧٠٠°س.

هذا النجم الأبيض المشفر هو من النمط إف، حيث تبلغ درجة الحرارة حوالي ٧٥٠٠°س.



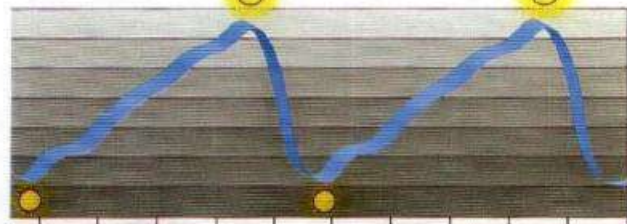
نجوم ساطعة
بقدر النجوم
المطلق

نجوم خافتة

هذا النجم الصغير جدًا هو قزم أحمر خافت بارد نوعًا من النمط إم، وتبلغ درجة حرارته حوالي ٣٠٠٠°س.



نجوم زرقاء حارة درجة حرارة السطح نجوم حمراء باردة الخط المائل يدمج شريط هرتزشبرنج - راسيل، نشية إلى الملتصق: (نشر هرتزشبرنج والدانسكي، وهنري نورس راسيل الأمريكي، اللذين وضعاه عام ١٩١٣).



الرّم - هذا المخطط يُدعى تغيرًا لشمس نجم فيقادي مع الرّم.

النجوم المتغيرة

بعض النجوم يتغير لمعناها، وهذه النجوم مختلفة الأصناف. بعضها، مثلًا، المُستأثة نجوم القنارة «إزّ» يتغير لمعناها في أقل من يوم، بينما آخر من النجوم القنارية تستغرق ما بين اليوم والمئة يوم لتتغير. وهناك نجوم أخرى، تدعى متغيرات ميرا، قد تستغرق حتى السنين لتكتمل دورة تغيرها. وجدير بالذكر أنّ تغير لمعنا النجوم القنارية عائد إلى تغير في طبيعتها - حجمًا ودرجة حرارة. فهي تبتلع شوائبًا في حال تمددّها، وانغثت في حال تقلصها. والنجوم لا تسلك هكذا دائمًا - إنما هو السلوك الطبيعي لنجوم عادي يُمرّ بمرحلة التلا استقرار في أواخر حياته!

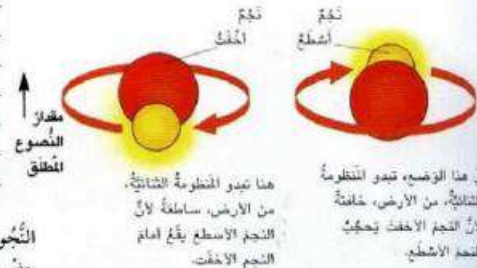
لمزيد من المعلومات انظر
الطاقة الشمسية من ١٣٦
مصادر الضوء من ١٩٣
الانكسار من ١٩٦
المجرات من ٢٧٦
دورة حياة النجوم من ٢٨٠
الشمس من ٢٨٤
حقائق وتعليلات من ٤١٨

العلاقة الوثيقة لنجوم ساطعة جدًا وحارة جدًا، وهي من النمط أو «O»، حيث تبلغ درجة الحرارة حوالي ٣٥٠٠٠°س.

الأنماط الطيفية النجمية أو، بي، إي، إف، جي، كي، إم (فيما سُمي لاحقًا تصنيف هارزارد) ذات علاقة بلمون النجم ودرجة حرارته. فالنجوم ذات النمط أو زرقاء حارة، والنجوم ذات النمط إم حمراء وخافتة حرارة.

نجوم المتواليّة الرئيسيّة

لنّ النجم يُعطي فكرة عن درجة حرارته السطحية؛ فالنجوم الزرقاء حارة والنجوم الحمراء باردة نوعًا. وإذا ما رُسم خط يانغ لدرجات الحرارة في مقابل الضوء المُطلَق للنجم، فإنّ معظم النجوم تقع داخل نطاق ضيّق يُسمى المتواليّة الرئيسيّة - أي إنّهُ كلما ازدادت حرارة النجم ازداد لمعناهُ. إنّ جميع النجوم في المتواليّة الرئيسيّة هي في فترة مُستقرّة من حياتها - أي إنّ إشعاعها مُقدّر مُستقر لأنّ تفاعلات اندماج الهيدروجين في قلبها مُستمرّة. لكن عندما يُستنفذ الوقود الهيدروجيني فإنّ النجم يُعادر المتواليّة الرئيسيّة. ويلاحظ أنّ النجوم الأعظم كتلة تُعادر المتواليّة بسرعةٍ أكبر من الأقل كتلة.



هنا تبدو المنظومة الثنائية، من الأرض، ساطعة لأنّ النجم الأسفل يقع أمام النجم الأعلى.

في هذا الوضع، تبدو المنظومة الثنائية، من الأرض، خافتة لأنّ النجم الأعلى يحجب النجم الأسفل.

الثنائيات الكسوفية

يُسمى قرابة نصف النجوم في الكون إلى نظام الثنائيات حيث يدور نجمًا المنظومة الثنائية واحدًا حول الآخر. وقد يكون النجمان مُقاربين بحيث يكادان يتماثلان، أو مُتباعدين تفصلهما ملايين الكيلومترات. ويمكننا كشف المنظومات الثنائية بطرق مختلفة. فإذنا ننظر من رؤية المنظومة الثنائية جانبًا من الأرض، نلاحظ بوضوح تغيّرات الضوء كلّما مرّ أحد النجمين فوقيًا أمام الآخر حاجبًا نورهُ كليًا أو جزئيًا. هذه الثنائيات تُسمى الثنائيات الكسوفية.

دورة حياة النجوم

لا شيء في الكون يبقى إلى الأبد على حاله، ولا تستثنى من ذلك النجوم. لكن لا يمكننا رؤية نجم يتغير، لأنه يُعمر بلايين وبلايين السنين. إن منشأ النجوم كلها هو سحب الغاز والغبار التي كانت قد تكوّنت ببطء من الذرات المتناثرة بضالة في الفضاء. وهي تولّد جماعات، يتفرّق معظمها، ويبقى بعضها الآخر متصافاً بفعل الجاذبية. ويعتمد تالي حياة النجم على عظم كتلته، فكلما ازدادت كتلته ازدادت سرعة استهلاكه لوقوده الهيدروجيني، وغدت حياته أقصر وأضعف. بعض النجوم تبلغ من عظم الكتلة بحيث شرعاً ما تتفجّر؛ لكن غالبيتها، كما شمسنا، تنعم بفترة استقرار من حياتها تستطيع فيها بالطوايز مُستوية.

مراحل في حياة النجم

بدأت الشمس حياتها ضمن مجموعة من النجوم، لكنها الآن نجم مستقل بذاته. وتُشكل الصور الترفيعة مراحل حياة الشمس منذ نشأت كنجم يداني من شدة غازية إلى حاضرها اليوم كنجم ساطع مُستقرّ لم يستمرّ إلى احتضارها مُستقبلاً كقزم أبيض. إن النجوم الأعظم كتلة من الشمس والأشدّ حمواً تستنفذ وقودها بسرعة أكثر كثيراً، لذا فهي لا تفضي من أجليها إلا جزءاً ضئيلاً نسبياً كنجم ساطع مُستقرّ.

نجم يداني
نجم من شدة
لنجوم كوكبية
الطوايز.

سديم
تولّد النجوم الجديدة من سحابة
الغاز والغبار مُستمرّة على الدوام.

تتقبّض أجزاء من السديم بفعل الجاذبية
ويصير كل جزء أشدّ كثافة في مركزه، حيث
تُختلّص الحرارة ليكوّن نجماً بداً.

عندما تبلغ حرارة النجم البدائي عدداً كافياً، تبدأ فيه
تفاعلات الاندماج النووي، وتُنتج الطاقة. ويُجذب النجم شدة
نجوم التورب المتغيرة فيما تتناثر بقية السديم.

كُشف الجاذبية
ذرات الهيدروجين في
الشمس نحو المركز حيث
تتصادم وتتداخل لتكوّن الهليوم -
ثابتة طاقة عظيمة، فيما يُبقي ضغط
المركز النجم مُستقراً، وهذه هي الفترة المُستقرّة من حياة
النجم حين يُستفاد بين نجوم المتواليّة الرئيسية.

نجم
المتواليّة الرئيسية

يزداد شطوع النجم
وحمايته كلما ازداد
قلبه كثافة وحداً.

يلقي نجم كالمشمس ثقله ١٠ بلايين سنة كنجم
من نجوم المتواليّة الرئيسية. وتُعدّ الشمس الآن
في مُنتصف حياتها في هذه المتواليّة.

نجوم الدُنيا

أثناء النجوم

تتخلّد داخل مجرة قزب الثانية أقناء نجمية - علماً أنّ
نجوم كل قزم تتنشأ من سحابة واحدة - أي إنَّ عمرها واحد وتركيبها الأولي
مُتساوٍ. هناك نوعان من الأقناء - السُخرة والكروية. يُشكّل القزم السُخرة
نصف مئات من النجوم العشوائية الترتيب، وتتواجد هذه الأقناء في الأجزاء
الخارجية (الفرص السُخرة) من مجرتنا. أمّا الأقناء الكروية فتحتوي القزم
مئات مئات الآلاف من النجوم البالغة القدم في نسبي كروية؛ وتوجد هذه
الأقناء في الكروية المُضخمة حول مركز مجرتنا.

• أقناء (سُخرة) مُنتشرة
من النجوم الناشئة

• أقناء من النجوم
المُنتشرة القشر
• أقناء كروية من
النجوم القديمة

قزم مُعمر

الثرثيا قزم مُعمر من
النجوم القوية (والقوية
في مُصطلحات
النجوم تعني أنّ
عمرها حوالي ٦٠
مليون سنة) تنتشر على
مدى ٣٠ سنة ضوئية في
الفضاء. يبدو قزم الثرثيا للعين
المُجرّدة كقنعة ضوئية ضبابية تزد من
بينها سعة نجوم تيرة أمّا بواسطة بفراف
قويّ فيمكننا مشاهدة أجرام أكثر بكثير من
لنجوم الضاربة إلى الزرقاء. إضافة إلى سحب الغاز
والغبار التي تُملأها فيها تلك النجوم.

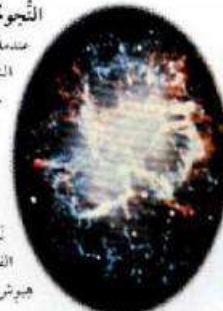
قزم كروي

تألف الأقناء الكروية من نجوم بالغة
القدم يُنفذ لها نشأت في
الزمن نفسه كالمجرات
التي تحتويها. لذا يُمكن
أنّ تُوفّر هذه الأقناء
الكروية معلومات
عن مراحل الحياة
الأولى لقزب الثانية.
قزم نجوم الطوقان
٤٧ هذا، يرى بالعين
المُجرّدة من نصف الكرة
الجنوبي للأرض.

قزم نجوم
الطوقان ٤٧

النجوم النيوترونية

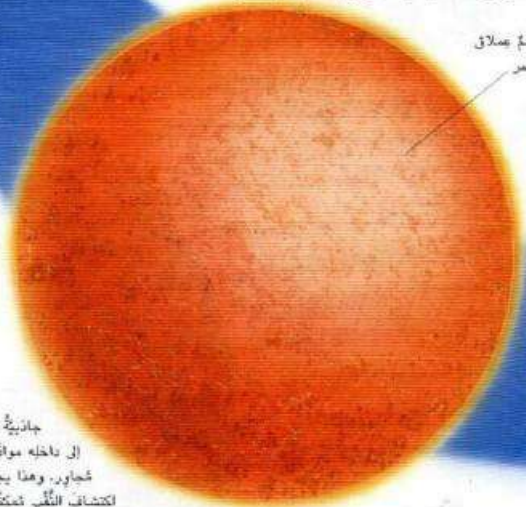
عندما ينضغط نجم، كتلته بين ١.٤ و ٣ مرات كتلة الشمس، يُخَلَق وراءه قلبٌ يُدعى نجماً نيوترونياً. ويبلغ غلاف النقيض حداً يجعل الإلكترونات الذرات تندمج مع بروتوناتها لتكوّن نيوترونات، وتتراص عادةً الحجم كلها في كرة كثافتها تفوق التصور، يبلغ قطرها حوالي ١٠ كم، تمتص طاقة عظيمة. والبُخار هو نجم نيوتروني مُدوم بسرعة مُعتدلة. يُصاب صويته نحو الأرض (كالنار). وكان الفلكيَّان البريطانيان، جوشلين تريبل وأعطوني هيرش أول من اكتشف البُخارات عام ١٩٦٧.



في العام ١٩٥٤، شغل الصيادون ظهور نجم، مما يُدعى اليوم كسجوداً أعظم، كان من شدة السطوع بحيث يُرى في ضوء النهار. ويُشاهد نقايا تقعر هذا النجم حالاً في سديم السرطان، وقد غدا عليه بُخاراً يُدوم ٣٠ مرة في الثانية.

نجم
قيداي

نجم صلاق
أحمر



تبدأ في
الهليوم المتفجئ
تفاعلات الاندماج
النووية مُكوّنة
الكربون، وتُدعى
النجم حينئذ
نجماً قيدائياً،
وهو ينضغط
ويتحدّد
باستمرار هافتا
الطبقات الخارجية
من المادة فيه.

يزداد سطوع النجم
المُتفجئ ملايين المرات على
مدى أسابيع وأشهر، فيبدو
شكلاً في السماء ككجم شجوداً أعظم.

جاذبية القلب الأسود الهائلة تُشحب

إلى داخله مواد من نجم
شجاور. وهذا يجعل
اكتشاف القلب مُستحيلاً.
غالواك المدوّمة أثناء
تساقطها القلب تُسبغ
حارّة جداً، وتنبعث
أشعة سينية يُمكن كشفها.

استنفذ الهيدروجين، لكن حرارة المركز
الآن هي من الشدة بحيث يتحدّد
النجم - بينما يزد سطوعه مُتحوّلاً إلى
نجم أحمر يُدعى عملاقاً أحمر.



يُحبس الضوء بظلمة كبر حول القلب
الأسود - فلا يستطيع الإفلات.



يبدو النجم كأنه في موقع
مختلف عن موقعه الحقيقي لأن
ضوءه انحرف بتأثير الشمس.
موقع النجم
الظاهري



نظرية النسبية العامة

في العام ١٩١٥، نشر ألبرت أينشتاين نظريته الشهيرة
حينئذ والشهيرة حالياً باسم نظرية النسبية العامة.
وهي تقدّم مفهومًا مُختلفاً تماماً حول الجاذبية
باعتبارها خاصّة فضائية لا قوّة تُجاذب بين
الأجسام. فالأجسام الماديّة تُكوّن الفضاء كما
يُكوّن ثقل شبكة «الزمن-المكان»، وهكذا «تُسقط»
الأجسام نحو أجسام أخرى، حتى الضوء «يُسقط»
في الفراغ المُقوّس حول جسم ما فينتحن مساراً.
وقد وضعت هذه النظرية الغربية على البحت أثناء
كسوف الشمس عام ١٩١٩ حين رُصد عملُ انحناء
أشعة الضوء من نجم بعيد بفعل جاذبية الشمس -
نقد كان أينشتاين على حق!

تعدو طبقات النجم الخارجية غير مستقرّة وتُتلف في
الفضاء. ولا تحتفظ الطبقات الداخلية بتسودها لإندماج
الطاقة الكافية فيها، فتتفجّض بسرعة فائقة وتُفجّج بحيث
تتراص الذرات معاً، فيتحوّل النجم إلى قزم أبيض -
يُخبّر بقاءه مُتحوّلاً إلى قزم أسود.

احتضار بديل

لا تنتهي حياة النجوم جميعها كأقزام بيضاء،
فبعض العظيمة الكتلة منها تنتهي حياتها بشكل
شبهدي لا يثبت - إذ تنفجّض بسرعة هائلة فتتفجّر
كسوبر نوفا (مُتفجّر أعظم). وقد يظل القلب
كنجم نيوتروني أو ككُتَب أسود؛ فيما يُوهر الرماد
والغبار المُتطلق بعيداً مادة لتكوين نجوم جديدة.

الثقوب السوداء

تُعزى النجم الذي تزد كتلته على ثلاثة
أضعاف كتلة الشمس أحداثاً غريبة.
ففي نهاية حياته، ينضغط النجم
مُراساً أكثر فأكثر وتزداد
كتلته أكثر فأكثر حتى لا
يستطيع الإفلات من جاذبيته
شيءٌ حتى الضوء. وهكذا يصيغ
نقياً أسوداً ذا مُزددية (نقطة لا تُشاهدية
الكثافة) في مررتيه.

الأجسام الماديّة تُكوّن الفضاء حسب نظرية
النسبية العامة. ولو كان الجسم الماديّ الكوني
هائل الكثافة (بفراص كتلة كبيرة من المادة في
حيز صغير)، فقد يُسقط الفضاء إلى حاوية
سحيقة - ككُتَب أسود كبير.

لزيد من المعلومات انظر

- البينة النّورية ص ٢٤
- الجاذبية ص ١٢٢
- النقطة النووية ص ١٣٦
- أصل النّوون ص ٢٧٥
- النّوونات ص ٢٧٦
- النّوون ص ٢٧٨
- الشمس ص ٢٨٤

الكوكبات (الأبراج)

النقاط الضوئية المتألئة في سماء الليل تبدو جميعها متماثلة للوهلة الأولى.. منذ آلاف السنين، قسّم الفلكيون القدماء النجوم إلى مجموعات تمثلوها في صور خيالية، كصور العقرب والذئب والأسد، بحيث يسهل استذكارها - وهكذا وُلد نظام الكوكبات المعروف. الواقع أنه لا علاقة بين نجوم الكوكبة الواحدة، فهي تبدو في أشكالها ومجموعاتها تلك فقط عندما ننظر إليها من الأرض. والنجوم كلها بعيدة جدًا بحيث تبدو في مدى البعد نفسه، وهي تتحرك معًا كأنها ملصقة داخل طاس هائل - هو الكرة السماوية.



الجبار

الجبار كوكبة لسهل مشاهدتها في صورة معارب تحدّد كثفيتها وركنتيها أربعة نجوم ساطعة، ويُسمّى جوانه ثلاثة أخرى، دولها نجم آخر (سديم الجبار) يُنظر إليه.

تصنيف النجوم

يستخدم الفلكيون منظومة، مُتفقًا عليها دوليًا، تُسمّى ٨٨ كوكبة - تُعرف اثنتا عشرة منها بدائرة البروج. وهذه تُشكّل الشارة الخلفية لحركات الكواكب السيارة والقمر والشمس. ويُصنّف النجوم الشخطة داخل إحدى الكوكبات بحرف من الأبجدية اليونانية فيرقم النجم الأكثر سطوعًا ألفا، والتالي بيتا، وهكذا دواليك.

القدر - قياس الضوء

يستخدم الفلكيون أرقامًا في تقدير ضوء النجوم. فقياس القدر الظاهري لا يقيس ضوء النجم على حقيقته، بل كيف يبدو ذلك الضوء من الأرض. وكلما ازداد الرقم المُعطى للنجم ازداد خفوتُه. والنجوم ذات قدر الضوء من ١ إلى ٦ يمكن رؤيتها بالعين المجردة.



خريطة نجمية حديثة.



مسارات النجوم

تبدو النجوم، من الأرض، وكأنها تُدوّر حول نقطتين وهميتين في السماء - هما القطبان السماويان الشمالي والجنوبي. الصورة أعلاه تُظهر مسارات النجوم في سماء الليل من أتارها الضوئية.

الأرض داخل الكرة السماوية.

تبدو الشمس من الأرض في مسار ظاهري سنوي على خلفية من النجوم، ويطلق على حركات النجوم في هذه الخلفية دائرة البروج.

تستخدم أسماء النجوم وأوصافها في الملاحة (عقبة القطب) تُعدّ القطب الشمالي للأرض) كما في التقاويم (فمن الأرض تُشاهد أبراج شخطة من النجوم خلال السنة، أثناء دوران الأرض حول الشمس).

بعض الخرائط النجمية القديمة كانت تقليدية أكثر منها علمية.

الخرائط النجمية

الخرائط النجمية القديمة حدّدت السماء الشمالية بالحيوانات والأشكال الأسطورية. ومع ازدياد حركة البلاحة جنوبًا صار بالإمكان تخطيط المزيد من السماء. وتُظهر النجوم والكواكب وتُظهر تقنيات الرصد تحدّثت مواقع النجوم بدقة مُزايطة. وتلاشى، أوكاد، إنتاج الخرائط التي تُبرز الأبراج غالبًا. وبدأ لاحقًا إعداد الخرائط الفلكية فوترغراف بواسطة الحواسيب. واليوم تحفظ السوائل مواقع النجوم بدقة وسرعة فائقتين.



لمزيد من المعلومات انظر

- الكون من ٢٧٤
- النجوم من ٢٧٨
- دورة حياة النجوم من ٢٨٠
- علم الفلك من ٢٩٦
- النجوم الأرضية من ٢٩٧
- حقائق ومعلومات من ٤١٨

النَّظَامُ الشَّمْسِيّ

منذ ملايين السنين تَشَبَّهَتْ عَائِلَةٌ من الكواكب السَّيَّارة في مَدَارَاتِ حَوْلِ الشَّمْسِ، وهي مع الشمس تُولَّفُ ما يُعرف بالنظام الشمسي. ويَقسُمُ هذا النظام الفلكي، الممتدُّ على مدى ١٢٠٠٠ مليون كم في الفضاء، أيضًا، الكَوَيْكَبَاتِ (السَّيَّارَاتِ الصَّغِيرَةِ بَيْنَ مَدَارِي المَرْيَخِ والمُشتري) والمُذنبَاتِ والأقمارَ (الأجسام الدائرية حَوْلَ الكواكب السَّيَّارة) والغَازِ بَيْنَ الكواكب. والشمس هي الجِرمُ المَهيمُن في هذا النظام - إذ تُشكِّلُ أَكْثَرَ من ٩٩ بالمئة من كُتْلَتِهِ الإِجْمَالِيَّة. قَدِيمًا اعتَبِرَ هذا النَّظَامُ مَرَكِزَ الكونِ والمُجَرَّةِ الأكبرِ مِنهُ. لَكِنَّا نَعْلَمُ اليَوْمَ أَنَّ نِظَامَنَا الشَّمْسِيَّ ما هو إِلَّا بُقْعَةٌ هَبَائِيَّةٌ ضَالَّةٌ بِالمُقَارَنَةِ مع بَقِيَّةِ الكونِ.



نشأة النَّظَامِ الشَّمْسِيّ

نشأت الكواكب السَّيَّارة والأجرام الأخرى في المَظْلُومَةِ، منذ ٤٦٠٠ مليون سنة، من بقايا المادَّةِ المُتَشَكِّلَةِ من تَكوُّنِ الشَّمْسِ. قَدَّ كَانَتِ الشَّمْسُ سَحَابَةً بِكَرَّةٍ من الغَازِ (مِزْجٍ من الهيدروجين والهيليوم) والغَازِ (حديد وصخور وتلج)، تُدْعَى السَّديمُ الشَّمْسِيّ، تَحَوَّلَتْ لَاجِئًا إلى قُرُصٍ مُسَطَّحٍ دَوَّارٍ. ثُمَّ تَلَاصَقَ الغَازُ بِعَظْمٍ بِعَظْمٍ مُكوِّنًا أربعَ كُتَلٍ - هي عُطَارِدُ والرُّهْرَةُ والأرضُ والمَرْيَخُ. وفي نِطَاقٍ خَارِجِيٍّ أَبْعَدَ، اتَّحَدَ الغَازُ والتَّلْجُ بِالْغَازَاتِ لِتَكوُّنِ المُشْتَرِي وَزُحَلٍ وَأَوْرَانُوسٍ وَنِپْتُونٍ. أَمَّا نِشَاطَةُ يُولُوتُو فمُخْتَلِفَةٌ - فَعَلَّةُ قَمَرٍ قَالَتِ.



مَدَارَاتُ
جَمِيعِ الكواكب في المَسْتَوِي نَفْسِهِ
عِنْدَ مَدَارِي عُطَارِدٍ وَيُولُوتُو.

المُتَآرَاتِ

النَّظَامُ الشَّمْسِيّ فَرَصَةُ الشَّكْلِ مَرَكِزُهُ الشَّمْسُ، والكواكب السَّيَّارَةُ تَدُورُ حَوْلَهَا فِي مَدَارَاتٍ (أَوْ أَقْلَازٍ) مُعَيَّنَةٍ فِي التَّجَاوِ وَاحِدٍ لَكِنَ بِسُرْعَاتٍ مُخْتَلِفَةٍ. وهي تُسَمِّعُ أَوَاقَاتًا مُخْتَلِفَةً لِتُكْمِلَ دَوْرَانَهَا حَوْلَ الشَّمْسِ.

لِزِيدِ مِنَ العُلُومَاتِ النَّظَرِ
الجاذبيَّةُ ص ١٢٢
الشَّمْسُ ص ٢٨٤
عُطَارِدُ والرُّهْرَةُ ص ٢٨٦
الأرضُ ص ٢٨٧
المَرْيَخُ ص ٢٨٩
المُشْتَرِي ص ٢٩٠
زُحَلُ ص ٢٩١ ، أَوْرَانُوسُ ص ٢٩٢
نِپْتُونُ وَيُولُوتُو ص ٢٩٣
خَطَائِفُ وَمَعْلُومَاتُ ص ٤١٨

الجاذبيَّةُ تُبْقِي الكواكب السَّيَّارَةَ فِي أَقْلَازِهَا حَوْلَ الشَّمْسِ، والأقمارُ فِي مَدَارِهَا حَوْلَ الكواكب السَّيَّارَةِ. وَيَقُلُّ تَأَثُّرُ الجاذبيَّةِ بِازْدِيَادِ المَسَافَةِ؛ فَكُلَّمَا أَرْدَانَا بَعْدَ التَّكَوُّنِ السَّيَّارِ عَنِ الشَّمْسِ تَقَلَّ الجاذبيَّةُ وَتُصْبِحُ حَرَكَتُهُ أبطأ.



أَحْجَامُ الكواكب السَّيَّارَةِ

يَهْمُ الفلكيُّونَ بِكُتْلَةِ الجِرمِ (أَي كَمِيَّةِ المادَّةِ فِيهِ) أَكْثَرَ مِنْ أَهْتِمَاعِهِمْ بِقَطْرِهِ (أَوْ حَجْمِهِ). أَكْثَرُ الكواكب السَّيَّارَةِ كُتْلَةٌ وَحَجْمًا هُوَ المُشْتَرِي.



الجاذبيَّةُ فِي النَّظَامِ الشَّمْسِيّ

مَا الَّذِي يَبْقِي كواكبَ النَّظَامِ الشَّمْسِيّ فِي أَقْلَازِهَا؟ إِنَّهَا الجاذبيَّةُ - وهي قُوَّةُ تَجَادِبٍ بَيْنَ كُتْلَتَيْ جَسْمَيْنِ تَنَاسَبُ مُقَرَّبًا مع بَعْدَارِي تَكْتَلِبُهُمَا وَعَكْسِيًّا مع مُرَبَّعِ المَسَافَةِ بَيْنَهُمَا خَسْمًا بِمَقْلُ قَانُونِ الجاذبيَّةِ العَامِ لِنِيتُونِ. وَالجاذبيَّةُ تُبْقِي مادَّةَ الجِرمِ مُتَمَاسِكَةً، وَإِذَا كَانَتِ قُوَّةُ بِمَا فِيهِ الكَهْرَبِيَّةُ، فَهِيَ تَجْدِبُ غَازَاتِ نَحْوِ الكواكبِ السَّيَّارِ أَوْ التَّصَنُّعِ فَتَكوُنُ جُزْأَ حَوْلِهِ. فِي القُرُونِ السَّابِقِ عَشَرَ، تَقَدَّسَ العَالِمُ الإنكليزيُّ، إِسْمَاعِيلُ نِيتُونِ، حَزَكَ القَمَرِ والكواكبِ السَّيَّارَةِ، وَوَضَعَ قَانُونِ الجاذبيَّةِ العَامِ الَّذِي هُوَ أَحَدُ القَوَانِينِ الْأَسَاسِيَّةِ فِي الكونِ.

الشمس

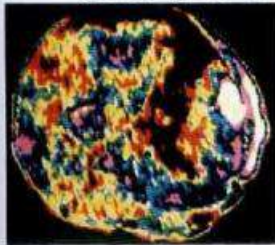


شعاع الشمس
(ج. شواط)
الشمسية فقط
أثناء كسوف
الشمس التلي
أو باستخدم
معدلات خاصة.

الشوط الشمسية

تتغير من سطح الشمس التير (الفوتوسفير) أحياناً سحب ضخمة من الغاز اللامع الشومخ تعرف بالاندلاعات والشوط الشمسية. وهي أرقاف البقع الشمسية عادة. الاندلاعات الشمسية توفجات ساطعة فجئة الاندفاع لا تدوم طويلاً - فيما قد يصل ارتفاع الشواط الكبير إلى ١٠٠٠٠ كم. وتدوم عدة شهور.

هذه الصورة للشمس، بالأشعة فوق البنفسجية، تظهر شحاً في الإكليل.



شمس الأشعة فوق البنفسجية اليوم ما عادت الشمس تُصوّر فقط بالصور الترين، بل أصبحت صورها تُسجل أيضاً بمختلف الأشعة الأخرى التي تنبعثها. فلهذا الفلكيين مُعدّات خاصة تستطع اكتشاف الشوط بالأطوال الموجية الأخرى، كالأشعة السينية ونحت الحمراء، تُبين تفاصيل مهمة لا تستطيع الصور العادية التقاطها.

إتاك

التطلع

مباشرة إلى

الشمس بمنظار ثنائي العينين أو بمقرب العينين أو بمقرب (تلسكوب).

مقرب (تلسكوب) شمسي يستخدم الفلكيون مُعدّات خاصة، موزّعة على الأرض أو محمولة في الفضاء، لدراسة الشمس. فجميع ضوء الشمس ثم يُقلّض بواسطة البصريات إلى طيف شمسي (يُبين الأطوال الموجية الضوء المختلفة التي تنبعثها الشمس). ويدير بالذكر أنّ مُعدّات معلومات الفلكيين عن الشمس حصلوا عليها من دراسة أطيافها.

تتكون أشعة الشمس سفلاً إلى مراكب في ثقب تحت الأرض وتتكوّن صورة الشمس في ثغرة مراقبة حيث يستلم الفلكيون دراسة شوتها.

أحد التلسكوبات الشمسية في المرصد الوطني في كيب بليك، بالولايات المتحدة.

الشمس أقرب النجوم إلينا، ويدرسها يُمكننا تعرّف الكثير عن النجوم الأخرى في الكون. فهي، كسائر النجوم، كرة ضخمة مُضيئة من الغازات الحارة يتألف معظمها من الهيدروجين وبعض الهيليوم وكميات ضئيلة من العناصر الأخرى. وتجري داخل الشمس تفاعلات الاندماج النووي باستمرار مُولدة الطاقة كضوء وحرارة، فتبلغ درجة الحرارة في مركزها حوالي ١٤٠٠٠٠٠٠°س. تنشأت الشمس من سديم غاز وغبار منذ حوالي ٥٠٠٠ مليون سنة ضمن مجموعة من النجوم تفرقت ببطء لاحقاً، فغدت الشمس الآن نجماً مُفرّداً بذاته. وتتميز الشمس كما نعلم، بين سائر النجوم بمنظومتها من الكواكب السيّارة. والشمس بالنسبة للأرض، أحد هذه الكواكب، ليست النجم المركزي القديم فقط بل مصدر الطاقة للحياة فيها أيضاً.

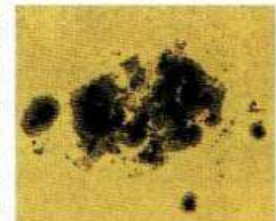
طباقية الشمس

تتألف الشمس من طبقات غازية مختلفة. فتطغ الشمس التير المرتني يدعى الفوتوسفير، ويبدو مُرتّباً ببقايع الغازات المُلوّنة فيه. وتحيط بالفوتوسفير طبقة لا تُرى من الغاز تدعى الغلاف اللوني (الكروموسفير). وتُدعى الطبقة، فوق الغلاف اللوني، الإكليل؛ وتبدو كهاية مُتضائلة نحو الفضاء.

تدور الشمس حول محورها من الشرق إلى الغرب؛ ويسبب طبيعتها الغازية تخطف فترة الدوران من ٢٥ يوماً في الوسط (عند خط استواها) إلى ٣٠ يوماً في قطبيها (في أعلاها وأسفلها). وقد اكتشف ذلك مرسيد تمرّكات البقع الشمسية.

البقع الشمسية

أحياناً تظهر الفوتوسفير، بالمعاينة الدقيقة، مُتخربة يقع مُظلمة تُعرف بالكواب الشمسية؛ وهي تبدو مُظلمة لأنها أبعد منا خوفاً. إنّ حدوث هذه البقع عادةً للمحالات المغناطيسية التي تُكسر سريان الحرارة إليها من مركز الشمس. والبقع الشمسية ذات مركز مُظلم يُسمى الظل مُحيط به جناز أفتح لوناً يُسمى شبه الظل. وهذه البقع تحدث عادةً أزواجا أو مجموعات.



مجموعة من البقع الشمسية



تستغرق دورة البقع الشمسية ١١ سنة. في بدايتها يكون سطح الشمس خالياً من البقع؛ ثم يظهر بعضها في أعلى السطح وفي أسفله؛ ثم تختفي البقع وتتشكل بضع جديدة قرب حافرت من خط الاستواء (نحو وسط الأرض).

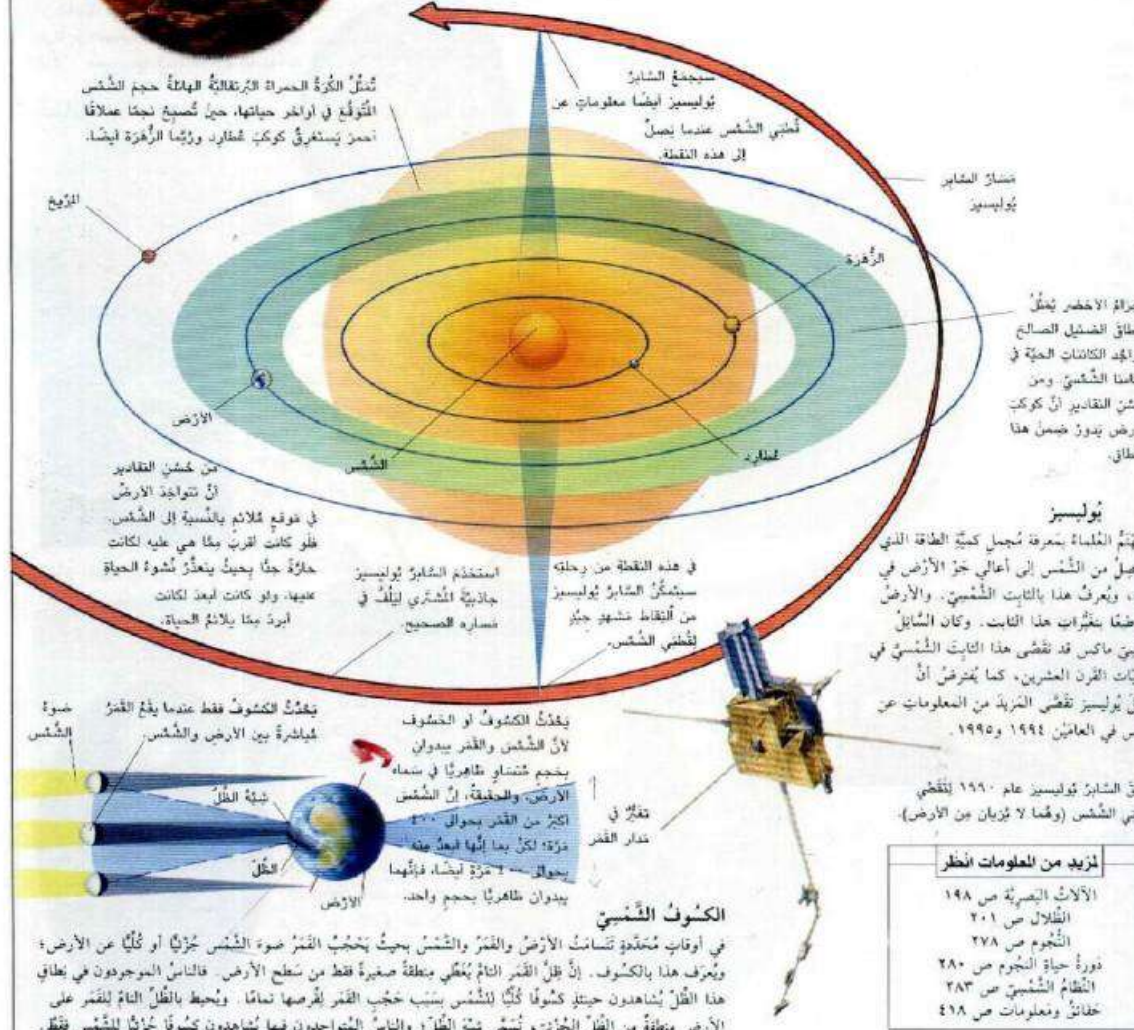
آرثر إدينجتون



كان الفلكي الإنكليزي، آرثر إدينجتون (١٨٨٢-١٩٤٤) أول من أسهم في كشف حقايا التركيب الداخلي للنجوم. وقد اكتشف أن قبيبات النجم (كمية الضوء التي يتبعثها) تعتمد على عظم كثافته. كذلك كان إدينجتون أول من وجد إثباتاً عملياً للنظرية النسبية لأينشتاين بتسجيله انحناء أشعة الضوء من نجم بعيد جداً أثناء كسوف كوكب المشتري للشمس عام ١٩١٩.

سيرة حياة الشمس

بالنظر لحالات النجمية، نشأنا الآن في منتصف عمرها، وستختصر في يوم من الأيام. لكن لا يساورنا القلق، فإمام الشمس ٥٠٠٠ مليون سنة أخرى، ستبقى شمس فيها قبل أن تستنفد وقودها من الهيدروجين. ومن ثم ستبدأ باستهلاك محتوياتها من الهيليوم لتتحول إلى نجم عملاق أحمر يمتد ١٠٠٠ مرة أوسع من إشعاعها، ويزداد حجمه ١٠٠ مرة أكثر من حجمها الآن. ثم سيتقلص هذا إلى نجم قزم أبيض بحجم الأرض. وبعد مئتي ألف ملايين السنين سيبرد هذا النجم وتنتهي حياته كجسم أسود بارد يُدعى قزماً أسود.



عُطَارِدِ وَالزُّهُرَةِ



بنية الزهرة

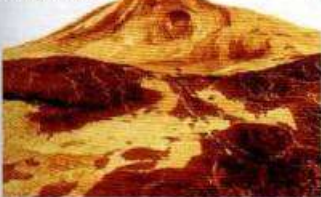
مركز كوكب الزهرة، كالأرض، في فترة الصباح غامست جبالها النواة الكثيفة نحو مركزه نازقة فترة أحت قوقها. يتألف مركز الزهرة من قلب مُضْطَهر من الحديد والنيكل يُحيط به قِلاص صخري يدعم القشرة الصخرية.

الزهرة

تُلفّ الزهرة سُبُحٌ كثيفة تُخفي معالم سطحه. وتُتَوَرَّعُ الطبقات العليا من هذه الغيوم حول الكوكب مرة كل أربعة أيام - وذلك أسرع بكثير من دورانه مرة حول نفسه التي تستغرق ٢٤٣ يوماً. والذي نُشَاهِدُه من هذا الكوكب ما هو إلا انعكاس نور الشمس على غيومه الكثيفة.

صورة سطحية

استُكشِفَت الزهرة أكثر من ٢٠ مرة فضائية، أظهرت أن سطح الكوكب صحراوي حار، به بقاع قليلة من الأراضي الخفيفة والمرتفعات.



صورة لسطح الزهرة المُلتقطة من الشاتل الفضائي ماجلان.

لزيادة من المعلومات انظر

النظام الشمسي	٧٨٣
الشمس	٢٨٤
الأرض	٢٨٧
القمر	٢٨٨
الشوابع الفضائية	٣٠١
حقائق ومعلومات	٤١٨

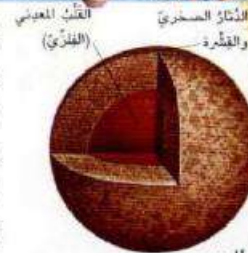
أقرب الكواكب إلى الشمس هما كوكبا عطارد والزهرة، وقد عُرفا ورُصدا منذ القدم. وعطارد هو الأعسر مشاهدة بين الكواكب لأن الناظر إليه يجهز عادة بوهج الشمس. بالمقارنة، فإن الزهرة تسهل رؤيته، إذ هو ألمع جرم في الفضاء بعد الشمس والقمر. وكوكب الزهرة، كالقمر، تتغير أوجهه دورياً - من جلال نحيل إلى قرصي تام؛ وكان غاليليو غاليلي أول من لاحظ تلك الأوجه عام ١٦١٠.

لكن معلوماتنا الحالية عن طبيعة عطارد القاحلة العديمة الحياة، وعن عالم الزهرة الموحش، خلف مظهره الراق، لم تتوضَّح للفلكيين إلا بعد تقصيهما حديثاً بالسوابع الفضائية ومعداتها المتطورة.



منظر طبيعي للزهرة

من يُنْظَرُ بالهَيَوط على سطح الزهرة عليه أن يُخْرِقَ جُزْءاً أولاً - وهذا الجُزْء يتألف من غيوم كثيفة بيضاء مُضْطَرَّة من غاز حامض الكبريتيك. وتبلغ درجة الحرارة على سطح الزهرة ٤٨٠°س لأن جوّه الكثيف يُخَبِّز حرارة الشمس كما الدفئيات. كما يبلغ الضغط الجوي عليه ١٠٠ مرة أكثر من ضغط جو الأرض؛ وهذا يَسْتَحِيقُ أيَّ بُشْرِيٍّ في ثوان.



بنية عطارد

المجال المغناطيسي الضعيف لكوكب عطارد وكثافته العالية يُشيران إلى وجود قلب هائل من الحديد في مركزه. وقوف هذا القلب طغى من الصخور المُصَهَّرة المُضْحَكة، هي الذئار، تُظهِرُ لونها قشرة صخرية جامدة.

عطارد

تُعْطَمُ معلوماتنا عن سطح عطارد، جُمعَتْها العربة الفضائية مارينر ١٠. لكن مارينر ١٠ لم تُصَوِّرْ إلا جُزْءاً من الكوكب فقط لأنها كانت تمر دائماً بالجانب نفسه من الكوكب. لهذا السبب، فلا يزال الكثير من هذا الكوكب بانتظار الاستكشاف.



لُؤْهَاتُ عطارد

كوكب عطارد صغير، تقريبا، تُذْذَبُ سطحه لُؤْهَاتٌ تكونت مباشرة بعد نشأة النظام الشمسي، وسطح عطارد مُتَبَعَّدٌ بالخُرُوف (الصخور الشديدة الانحدار) الناتجة عن تقلص الكوكب الفتي أثناء فترة بُرودِهِ، كما النفاة الداوية.



تكونت القُؤْهَات

تكونت القُؤْهَاتُ الكثيرة على سطح عطارد جزاءً زلزم الصخور الساقطة نازلة خفارتها حول خط وتجاويف ضخيمية الشكل.

منظر طبيعي لعطارد

الجاذبية السطحية في عطارد أقل من نصف جاذبية الأرض - مما أضعف إمكانية الكوكب على جذب غازات حوله - فبذلك عادم الجو، تقريباً، يسوده الشفق لأن الضوء لا يتغل في الفراغ. ويُشْجِلُ عطارد أقصى فروق في درجة الحرارة نهاراً وليلاً بين الكواكب نظراً لانعدام جو يحبس الحرارة عنه وإليه - إذ تبلغ درجة الحرارة نهاراً ٤٠٠°س وليلاً - ٦٠٠°س.



الأرض



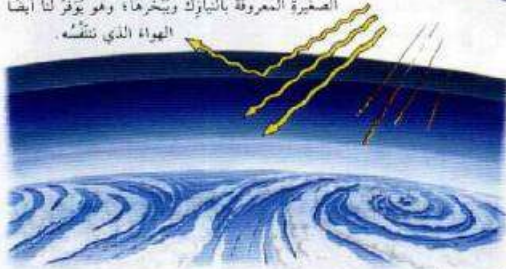
بنية الأرض
تكوّن الأرض
الغلاف الغازي
الغلاف المائي
النواة
المنارة
القشرة

الشمس الأخرى منذ ٤٦٠٠ مليون سنة. وكانت في
البدء باردة؛ لكنّ التفاعلية الإشعاعية أحمسها حتى
الانصهار. فغاص الحديد الثقيل نحو المركز، وعطفت
الصخور الأخف فوقه. حالاً، يهبط قلب الأرض
الحديدي وتثار صخري مانع، لتعلّله فترة صخرية
سطحية لا تتعدى سنواتها بضعة جيلوسرات.



جو الأرض

جو الأرض رقيق بالمقارنة مع جو جاراتها الزهرية - لكنه
مفيد جداً. فهو رقيق بحيث يخرقه ضوء الشمس، لكنه
سميك بما فيه الكفاية ليلجأ إشعاعات الشمس الأخرى
السودية، فتعظم الأشعة فوق البنفسجية الخطيرة على حياة البشر
تُرْسَخ غيرة. كذلك ينعزل جو الأرض سرعة الرّجيم القضاية الصخرية
الصغيرة المعروفة بالنياوك ويتجرها، وهو يؤمّن لنا أيضاً
الهواء الذي نتنفسه.



المُعرّوف على الأرض ثلاثية
تتألف لاشكال الحياة المختلفة
- بما فيها الإنسان!

منظر طبيعي أرضي

منذ ملايين السنين تكوّن حول الأرض
جو من ثاني أكسيد الكربون وبخار الماء
والنيتروجين. فكوّن بخار الماء المطر،
والمطر كوّن البحار والمحيطات؛ وكلا
لهذين التفلّنين مهمّتان جدّاً اليوم، حيث يتم
تبادل الماء بين الجو والمحيطات - فيما يتعلّق
الجو كطاقة مدّارة تُبقي درجة الحرارة منتظمة تقريباً.



الأرض جرم لا يهدأ
تتألق الأرض دائمة التغيّر؛ فتنشرها تتألق من صفائح (أو ألواح)
هائلة متحركة. وتتحرك البراكين والهزّات الأرضية عندما تتصادم
هذه الصفائح أو يتحكك بعضها ببعض أو ينزلق بعضها تحت
بعض. ويُرافق ذلك عادةً الدفّاق الطّهارية الصخرية نحو
السطح، وهكذا تُحدّد فترة الأرض نفسها باستمرار.

كوكب الأرض

تتألق الأرض ساطعة في الفضاء، إذ
تعكس حوالي ثلث ضوء الشمس الساقط
عليها؛ كما تشتت الضوء في جوها
فيكسبها لوناً تغلب عليه الزرقة. وتبدو كُتَل
البيضاء البنية بوضوح، وكذلك
المحيطات التي تغطي قرابة ثلثي سطح
الأرض - حيث يغطي المحيط الهادئ
وحده نصف سطح الكرة الأرضية. كما
يمكن مشاهدة غيوم كثيرة في الجو.



أرسطارخوس

حقيقة أنّ
الأرض تدور
حول الشمس
حازت القبول

منذ أقل من ٤٠٠ سنة. ويُعزى الفضل في
ذلك إلى الفلكي البولوني، كوبرنيكس، (في
القرن السادس عشر)، الذي دحض النظرية
القائلة أنّ الأرض هي مركز الكون. لكنّ
الفلكي اليوناني، أرسطارخوس (٣١٠-
٢٣٠ ق.م.)، كان سبقه إلى الفكرة فانيها
قبل ذلك بقرون عديدة. فقد اختسب
أرسطارخوس الحجم والمسافة الشاسعة
للشمس والقمر مستخدماً القواعد الهندسية،
واستنتج وجوب أنّ تدور الأرض حول
الشمس لأنّ الشمس هي الأكبر بكثير.

لمزيد من المعلومات انظر

تكوّن الأرض من ٢١٠
الأرض من ٢١٢
النظام الشمسي من ٢٨٣
حقائق وتعلومات من ٤١٨

القَمَر



الهبوط على القمر

لا تزال رحلات أتولو السبع عشرة في
السنين والسبعينيات من القرن العشرين نحتاً
الأوغ بين محاولات استكشاف الفضاء. هذه
الرحلات أرسلت اثني عشر رائد فضاء على متن
القمر وأعادتهم سالمين إلى الأرض. وتستخدم
نتائج الاختبارات الشطحية على القمر والتحليق
الفضائي حوله والعديد من الصور التي التقطت
له في تكوين تصوراتنا الحالية لسطح القمر.

رَضُّ الْقَمَرِ

يُشَكِّلُ الْقَمَرُ جُزْأً جَدًّا لِلْمَلَائِكِينَ
الْمُسْتَبِينِينَ لِأَنَّ عَالَمِيَهُ السَّطَوِيَّةَ يُبَكِّرُ
نَيْسَهَا بِالْعَيْنِ الْمَجْرُودَةِ . فَاتْلُقِ الْقَرْيَةَ
الْقَائِمَةَ فِي سَهْلٍ مُسَطَّحَةٍ نَدَى
"بَحَارًا" ، أَمَّا السَّاطِقُ الْأَضْحَى لَوْأَ فِيهِ
الْعِبَالُ . وَيُكْبِّرُ حَتَّى بِالْمَنْظَارِ الشَّامِتِ
الْعَيْنَةُ تَبِينُ بَعْضَ الْفَوَاهِ الْبُرْكَانِيَّةِ الَّتِي
مَسَاحَاتُ شَاسِعَةٍ مِنْ سَطْحِ الْقَمَرِ .



الصُّحُورُ الْقَمَرِيَّةُ

عامة رؤساء القنص بحوالي ٢٠٠٠ غنبة من
القصور القنصرية بلغ وزنها ٤٠٠ كغ
تقريباً. ومن دراسة هذه العينات تكلد
لدى العلماء تصوراً جديداً عن تركيب
القنص وتاريخه. فبعض القصور مثلاً
شهارية نشأت من لاية متسيرة.



القَمَرُ جَارُ الْأَرْضِ الْأَقْرَبُ فِي الْقَضَاءِ - وَهُوَ جَرَمٌ كُرْوِيٌّ
صُخْرِيٌّ يَدُومٌ حَوْلَ مَحْوَرِهِ فِي الْوَقْتِ نَفْسِهِ الَّذِي يَدُورُ فِيهِ حَوْلَ
الْأَرْضِ، وَهُوَ يُرَاقِقُهَا فِي مَدَارِهَا حَوْلَ الشَّمْسِ. وَقَدْ حَظِيَ
القَمَرُ بِأَفْضَلِ الدِّرَاسَاتِ الْفَلَكِيَّةِ لِلْمَنْظُومَةِ الشَّمْسِيَّةِ فَتَدْرُسُ
خَرَائِطُ نَفْصِيَّةٍ لِجَانِبِهِ الْمُوَاجِهِ لِلْأَرْضِ مُبَاشَرَةً بَعْدَ اخْتِرَاعِ
الْمِقْرَابِ (التِّلِسْكُوبِ). وَفِي السَّنِيَّاتِ مِنَ الْقَرْنِ الْحَالِي أُرْسِلَ
عَدَدٌ مِنَ السَّوَابِرِ الْفَضَائِيَّةِ إِلَى الْقَمَرِ فَتَحَقَّقَ بَعْضُهَا عَلَيْهِ وَدَارَ
بَعْضُهَا حَوْلَهُ. وَفِي الْعَامِ ١٩٦٩ هَبَّطَ أَنْاسٌ عَلَيْهِ وَمَشَوْا عَلَى
سَطْحِهِ وَعَادُوا بِمَنَاجِدَ مِنْ صُخُورِهِ. جَمِيعُ كَوَاكِبِ النِّظَامِ
الشَّمْسِيِّ، مَا عَدَا عَظَائِدَ وَالْهُجَرَةَ، لَهَا أَقْمَارُهَا. وَتَبَيَّنَ
حَجْمُ هَذِهِ الْأَقْمَارِ كَثِيرًا - عَلِمْنَا أَنَّ قَمَرَ الْأَرْضِ وَاحِدًا
مِنْ أَكْبَرِهَا - إِذْ يَبْلُغُ حَجْمُهُ قُرَابَ رُبْعِ حَجْمِ الْأَرْضِ.



بِسْمِ اللَّهِ الرَّحْمَنِ الرَّحِيمِ

اكتشف العلماء أن القمر يحوي قلباً صغيراً من الحديد والكبريت تحيط به طبقة الغلاف المانع من الصخور المنصهرة جزئياً (الأسستونيفر). ووفق هذه طبقة الغلاف الصخري الجامد (الليثونيفر)، تعلّقها قشرة من الصخور الغنية بالألومنيوم والكالسيوم.



النَّشَاشُ الْعَظِيمُ

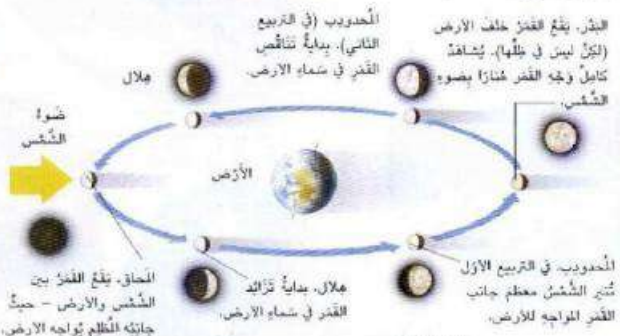
لا يعلمون علم اليقين
كيف تكون القتر - فقد
يكون انفصل عن الأرض،
أو أن الأرض قد أسوته، أو
أنه تكون من مواد حول
رض في بناء شأها.
أرض الرابع، هو نظريته
قيم، وعفاها أن جسطا
ارتطم بالأرض الغيية،
من أفاض ذلك الارتطام.

م. يتغير سطح القمر إلا قليلاً منذ
ملايين السنين - فبالاعتماد الجوّ
تتغير عوامل الشجيرة.



مَنْظَرٌ طَبِيعِيٌّ لِلشَّامِ

إِنَّا نَدْعُوكَ أَنْ تَنظُرَ عَلَى سَفْحِ الْقَمَرِ، فَتَسْجِدَ عَالِمًا بِسُوءِ
السَّكُونِ الشَّامِ لِإِعْدَامِ التَّوْحِيدِ - فَلَا يَسْكُنُ الصَّوْتُ فِيهِ
(وَلَا يُمَكِّنُكَ التَّنَمُّنُ طَبْعًا دُونَ مِرَّةٍ قَضَائِيَّةٍ)، تَغْطِي سَفْحَ
الْقَمَرِ فَوْهَاتٌ يَلُغُ أَسْنَاخُ بَعْضِهَا مَنَاتَ الْكِيلُومِترَاتِ، وَكَانَ
أَكْثَرُهَا فَدَ تَكُونُ مَنَادُ حَوَالِي ٤٠٠٠ بِلْيُونِ سَنَةٍ عِنْدَمَا
تَرْتَفِعُ بِالْقَمَرِ ضُحُوفُ مِنَ الْجَرَامِ التَّوْحِكِيِّ.



أَوْجُهُ الْقَمَرِ

فَمَنْ أَتَى الْفُتْرَ عِزٌّ فَتَبَرَّأَ، فَهُوَ الْفُتْرُ جُزْءٌ مِنْ شِمَالِ اللَّاهُ بِعَيْكُنْ
 وَصَوْنِ الشَّمْسِ جِيَدًا، وَحِلَالِ دَوَابِّهِ حَوَى الْأَرْضِ شَيْئًا أَجْزَاءَ شَقَائِهَا
 الْفُتْرُ مِنْ وَجْهِهِ الْهَامُ بِالْشَّمْسِ تَبَرَّأَوْحُ بَيْنَ الْهَالِ وَالْبَدْرِ، فَعِنْدَمَا
 يَكُونُ الْفُتْرُ فِي الْمَحَالِّ لَا بِعَيْكُنْ جَانِبَهُ الشَّوْجَاءُ لِلْأَرْضِ نَوْرًا
 يَكُونُ لَهَا نَوْرًا، وَتَقْدَسُ الشُّعْرُ الْقُدْرَى بِالْفُتْرَةِ فِي مَحَالِّ شَقَائِهَا
 وَتَبْلُغُ عِلَّةً أَبَاهُ ٢٩٥ بَوْمًا.

لزيادة عن المعلومات تظهر

المريخ

رسم للمريخ من
وضع برسيغال
لويل.



رصد لويل المريخ وهبطت سمات
السطح كدقيقة لجزر المياه
شاذتها حضارة مريخية متقدمة.

برسيغال لويل

برسيغال لويل (١٨٥٥-١٩١٦)، فلكي هاب

ثري، شغف

بالمريخ. وقد

ترافق له خلال

رؤيته المريخ من

مرضيه في أريزونا،

بالولايات المتحدة،

أن الكوكب مأهول وأن

أخاذه هي أقية لجزر المياه،

من القلائس القطبية إلى الأراضي

الزراعية الجافة. وقد تبين لاحقاً أن ما

ترافق له كان مجرد خداع بصري.

اللون الأحمر الغامق

للكوكب كان الداعي

لتسميته بأسم الله

الذوب

الأسطوري

مارس

(المذبح).



لويوس

يبدو حول المريخ قمران صغيران

هما ديوس وفوبوس.

ويتدوان من الأرض،

حتى ينفق ما لدينا من

تلسكوبات، كتحققين

ضوئيتين صغيرتين. وقد أظهرت

الشفق القضاية أنهما جزءان قائمان، غريباً الشكل.

ويجوي كلاهما مهابت تركانية، لكن فوبوس

مغطى بالأخاذه أيضاً. وهذان القمران أشبه

بالكويكبات من عدة وجوه - ويعتقد

بعض العلماء أنهما كانا من زمرية الحزام

الكويكبي قبل أن يأسرهما المريخ.



لويوس، الاسم

الأسطوري

لخادم الإله

مارس (المذبح).



جبل أوليمبس

جبل أوليمبس التركاني العملاق، ليس أكبر جبل

على المريخ فقط، بل هو أضخم الجبال في

النظام الشمسي كله - إذ يبلغ قطر قاعدته

٦٧٠٠ كم، وارتفاعه ٢٧ كم، أي قرابة ثلاثة

أضعاف علو جبل إفرست على الأرض.



سطح مريخي وغر

سطح المريخ جاف وصخري، تغطيه طبقة

من الغبار المصغر تآكلت كيمائياً من

أكسيد الحديد الشبكي - وهي المادة نفسها

التي تكسب صحارى الأرض لونها

المُشرَّب بالحمر. حتى سماء المريخ تبدو

حمراء وزاهية بتأثير دقائق الغبار المتعلقة

والطافية في جوّه.



منظر طبيعي

من المريخ

لو قدّر لك الانتقال إلى المريخ،

فستجد مكاناً بارداً جداً وموجساً

للغاية. جاذبية المريخ هي حوالي نصف

جاذبية الأرض لذا لم يستعمل الكوكب شدة

أكثر من جرّ رقيق إليه. وزعم ذلك فإن

سرعات الرياح فيه أحياناً تتجاوز ١٠٠ كم/سا،

ناثرة عواصف من الغبار قد تستغرق عدة أشهر لتستقر.

المُشْتَرِي

عَمَلَاءُ الكَوَاكِبِ فِي النِّظَامِ الشَّمْسِيِّ هُوَ الْمُشْتَرِي - إِذْ تَزِيدُ كُتْلَتُهُ عَلَى ثَلَاثَةِ أضعافِ كُتْلِ الكَوَاكِبِ الثَّمَانِيَةِ الأُخْرَى مُجْتَمِعَةً. وَيَتَأَلَّفُ فِي مَعْظَمِهِ مِنْ غَازَاتٍ وَسَوَائِلَ، أَمَّا الْقَلْبُ فَصَخْرِيٌّ وَصَغِيرٌ نَوْعًا. وَحَيْثُ إِنَّ الْغُيُومَ الْكثِيفَةَ فِي أَعَالِي جَوْ الْمُشْتَرِي تَعْكِسُ ضَوْءَ الشَّمْسِ جَيِّدًا فَهُوَ يُرَى نَاصِعَ الشُّطُوعِ فِي سَمَاءِ الأَرْضِ لَيْلًا.

إِنَّ الْكَثِيرَ مِنْ مَعْرِفَتِنَا حَالِيًا عَنِ الْمُشْتَرِي تَمَّ بِوَسْاطَةِ بَعَثَاتِ السَّوَابِرِ الْفَضَائِيَّةِ، الَّتِي عَبَّرَ أَرْبَعَةً مِنْهَا عَلَى مَقَرَّبَةٍ مِنْهُ فِي سَبْعِينَ ثَلَاثِينَ الْقَرْنَ الْعَشْرِينَ؛ كَمَا يَدُورُ حَوْلَهُ مِنْذُ أَوَاسِطِ الْعَامِ ١٩٩٧ السَّابِرُ الْفَضَائِيُّ

غَالِيلِيو. وَسَيَحَقِّقُ غَالِيلِيو رَصْدًا طَوِيلَ الأَمَدِ لِلْكَوْكَبِ، وَأَقْمَارِهِ، وَمَجَالِهِ الْبَاطِنِيَّ الْقَرِيَّ الَّذِي تَفُوقُ شِدَّتُهُ شِدَّةَ الْمَجَالِ الأَرْضِيِّ ٤٠٠٠ مَرَّةً.



العواصف

يَسْتَعْرِقُ الْمُشْتَرِي أَقَلَّ مِنْ عَشْرِ سَاعَاتٍ لِيُتِمَّ دَوْرَهُ كَامِلَةً حَوْلَ مِحْوَرِهِ، مُتَّيًّا بِتَدْوِينِهِ السَّرِيعِ هَذَا رِيَاخًا عَاتِيَةً. وَخِلَالِ ذَوَابْنِ غَازَاتِ الْجَوْ حَوْلَ الْكَوْكَبِ تُحْدِثُ أَخْزَمَةٌ وَتُفْلِقُ مَلُونَةٌ فِي أَعَالِي الْغُيُومِ، وَتَوَلَّدُ عَوَاصِفٌ هَائِلَةٌ. وَنَذْكُرُ أَنَّ الْبُقْعَةَ الْضَخْمَةَ الْحُمْرَاءَ الَّتِي يَفُوقُ حَجْمُهَا بَعْضِي حَجْمِ الأَرْضِ، هِيَ الإِعْصَارُ الأعْظَمُ فِي النِّظَامِ الشَّمْسِيِّ.

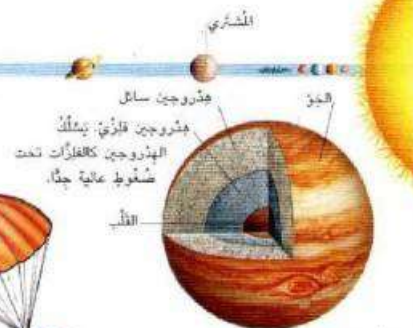


أقمار المُشْتَرِي

تَدُورُ حَوْلَ الْمُشْتَرِي مَجْمُوعَةٌ أَقْمَارٍ يُعْرَفُ مِنْهَا حَالِيًا بِنِجَّةٍ عَشْرٍ وَقَدْ كُنْتُ كُنْتُ الشَّيْءَ مِنْهَا لِاحِقًا - وَمُتَّعِشَهَا أَجْرَامٌ صَغِيرَةٌ مُتَجَمِّدَةٌ لَا يَزِيدُ قُفْرُ الرَّاحِدِ مِنْهَا عَلَى ١٠٠ كِمْ. وَقَدْ جُودَتْ دَرَاةُ الأَقْمَارِ الْعَالِيَةِ الأَرْبَعَةِ، الَّتِي هِيَ الأَكْبَرُ بِكَثِيرٍ بَيْنَ أَقْمَارِ الْمُشْتَرِي، عَنْ قَرَبٍ بِوَسْاطَةِ السَّابِرَيْنِ الْفَضَائِيَّيْنِ فُوجَايِيرِ ١٠١ وَفُوجَايِيرِ ٢٢.

أَبْو

الْقَمَرُ أَكْبَرُ مِنْ قَمَرِنَا بَقْلِي، وَهُوَ أَحَدُ أَكْبَرِ الأَجْرَامِ الَّتِي تَوَلَّفُ الْمَطْوَمَةُ الشَّمْسِيَّةُ اسْتِدْعَاءً لِلْإِهْتِمَامِ. فَهُوَ بِتَأْثِيرِ قُوَّةِ الشَّمْسِ تَدْرِيكِيَّةً (الْمَلَكَةُ الْجَزْزِيَّة) الَّتِي تَعْمَلُ عَلَى إِحْصَاءِ قَلْبِهِ، ذُو نَشَاطٍ بُرْكَانِيٍّ. وَهُوَ أَخَذَ جَرْمَيْنِ لَفْظٍ، إِلَى جَانِبِ الأَرْضِ، مَعْرُوفَيْنِ بِتَوَاجُدِ تَرَاكِبٍ نَاشِطَةٍ فِيهِمَا.



بُنْيَةُ الْمُشْتَرِي

يُحِيطُ قَلْبُ الْمُشْتَرِي الصَّخْرِيَّ الصَّغِيرِ بِجُزْءٍ مِنَ الْهَيْدُرُوجِيِّينِ سَائِلًا وَفَازِيًا. وَيُلَفُّ هَذَا كُتْلَةً جَوْ هَائِلَ الْحَجْمِ مِنَ الْهَيْدُرُوجِيِّينِ وَالْهَلِيمِ ثَمَانِي مَرَّاتٍ أَكْثَفَ مِنْ جَوْ الأَرْضِ. وَتَهْبِطُ دَرَجَةُ الْحَرَارَةِ نَحْوَ طَبَقَاتِ الْغُيُومِ الْعُلْيَا إِلَى ١٤٠°س. يَمَّا تَبْلُغُ فِي الْقَلْبِ ٣٥٠٠°س.

جَوْ الْمُشْتَرِي

أَوْ قُفْرُ لِرَائِدِ فِضَاءٍ أَنْ تَهْبِطَ عَلَى الْمُشْتَرِي، فَيَكُونُ ذَلِكَ فِي الْوَاتِعِ «مَوْضَعًا» فِي جَوْ كَثِيبٍ، عَمَقُهُ ١٢٨٠°س. مَوْلًى مِنْ الْجِنَانِ وَالْأَمُونِيَا إِضَافَةً إِلَى الْهَيْدُرُوجِيِّينَ وَالْهَلِيمِ. وَسَيُزَوِّدُنَا السَّابِرُ الْجَوْيُّ غَالِيلِيو. بِأَوَّلِ بَيِّنَاتٍ مُبَاشِرَةٍ عَنْ خِصَائِصِ هَذَا الْجَوْ.

غَالِيلِيو غَالِيلِي

الْفَلَكِيُّ وَالْفِيزِيَاثِي الْإِيطَالِي، غَالِيلِي (١٥٦٤-١٦٤٢)، اكْتَشَفَ أَرْبَعَةً مِنْ أَقْمَارِ الْمُشْتَرِي عَامَ ١٦١٠ هـ: أَيْو، أُرُورِيَا، جَانِيمِيدَ وَكَالِيسْتُو.



لَعَزَتْ بِالْأَقْمَارِ الْعَالِيَةِ. وَقَدْ سَخَّرَ غَالِيلِيو اكْتِشَافَهُ الْإِنْفَاعَ النَّاسِي بِأَنَّ الأَرْضَ لَيْسَتْ مَرْكَزَ الْكَوْنِ، وَأَنَّهَا وَالْكَوَاكِبُ الأُخْرَى تَدُورُ حَوْلَ الشَّمْسِ.

لَمَزِيد مِنَ الْمَعْلُومَاتِ النَّظَرِ
الْجَوْ مِنْ ٢٤٨
النِّظَامُ الشَّمْسِيُّ مِنْ ٢٨٣
الْقَمَرُ مِنْ ٢٨٨
السَّوَابِرُ الْفَضَائِيَّةُ مِنْ ٣٠١
حَقَائِقُ وَمَعْلُومَاتُ ٤١٨

زُحَل

زُحَل



بنية زُحَل

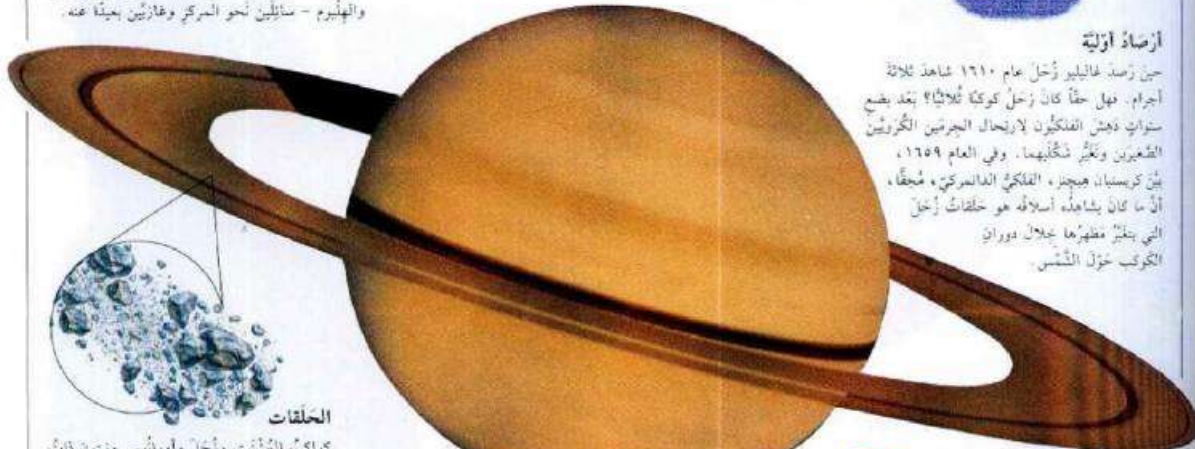
يتألف زُحَل من ثلاث طبقات مُتميزة - بدءًا من قلب مركزي جليدي صخري مُحيط به طبقة من الهيدروجين والهيليوم، أما الطبقة الخارجية فتتألف من الهيدروجين والهيليوم - سائلين نحو المركز وغازيين بعيدًا عنه.

كوكب زُحَل الذي يبدو، من الأرض، مجردَ جُرم لامع تَبَيَّن أخيرًا أَنَّهُ جَوْهَرَةُ النُّظَامِ الشَّمْسِيِّ، فَرُحِلَ عِمْلَاقٌ غَازِيٌّ يَشْتَهَرُ بِمَنْظُومَتِهِ المُدْهِشَةِ مِنَ الحَلَقَاتِ المَلَوْنَةِ، وهو الكوكب السادس من حيث البُعد عن الشَّمْس - إذ يبلُغ بُعْدُهُ ضِعْفِي بُعْدِ جَارِهِ المُشْتَرِي تقريبًا. منذَ العام ١٦١٠، أَخَذَ الفلكيُّونَ يَرصُدُون زُحَل بتليسكوباتهم، لكنَّهم لم يَجْمَعُوا على تفسِير شافٍ لما كانوا يُشاهدون. ولم يُكشَف مَدَى وتعقيدُ المَنْظُومَةِ الرُّحَلِيَّةِ إلا بواسطة السَّابِرِيْنِ الفُضَائِيِّينَ قوياجير أوائلِ الثمانينيات من القُرُونِ العشرين.



أرصاد أوليّة

حين رَسَدَ غاليليو زُحَل عام ١٦١٠ شاهدَ ثلاثةَ أجرام. فهل حقًا كان زُحَل كوكبًا ثلاثيًا؟ يتدبّر بضع سنواتٍ ذهبت الفلكيُّونَ لِأرصادِ الجُرْمَيْنِ الكُرْوَيْنِ الضَّعِيفَيْنِ وتغيَّرَ شَكْلُهُمَا. وفي العام ١٦٥٩، بَيَّن كريسبيان هيجلز، الفلكيُّ الدانمركي، مُجْعَمًا أَنَّهُ مَا كَانَ يَشَاهِدُهُ أَسْلَافُهُ هو حَلَقَاتُ زُحَل التي يَتَغَيَّرُ مظهرُهَا خلالَ دورَانِ الكوكبِ حَوْلَ الشَّمْسِ.



الحلقات

كواكبُ المُشْتَرِي وزُحَل وأورانوس ونبتون ذاتُ حلقات، لكنَّ حلقات زُحَل هي الأثْنَى رُوعَةً بِكثير. لقد استنتج الفلكيُّونَ، من الأرض، أَنَّهُ تِلْكَ الحَلَقَاتُ غَيْرُ جامِدَةٍ لَأنَّهُ بِمَكْنَهُمْ مُشَاهِدَةُ النُّجُومِ غَيْرِهَا. إِذَا الشُّعْلُ المُضَائِيَّةُ فَكَّشَتْ أَنَّهُ حَلَقَاتُ زُحَل تتألف من قطع صخريَّة جليديَّة لا تُحصى - بعضها صغير كالْحُمَا، وبعضُها الآخر كبير كالْجَلَامِيدِ الضخمة.



ويُرى الفلكيُّونَ أَنَّهُ حَلَقَاتُ زُحَل طَارَةٌ عليه لا أصْبَدَةٌ فيه، وأَنَّهَا تَكُونُ بِارتطام أقمارٍ في مداراتها حوله.

ثيبتان

النُّطْقُ القِيمِيَّة

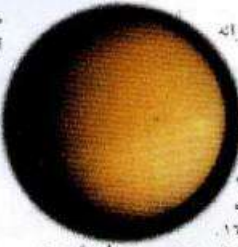
الغُيومُ المَلَوْنَةُ على سَطْحِ جُزْءِ زُحَل، المُؤَلَّفَةُ مِنَ الأَمُونِيَا وكِيميائِيَّاتٍ أُخَرَى تُكَوِّنُ نُظْمًا جِزَامِيَّةً حَوْلَ الكوكب. أحيانًا يُمكنُ مُشَاهِدَةُ بُعْجِ إِهليلجِيَّةٍ فِي هَذِهِ النُّظْمِ - هي بِالْفَعْلِ غَوَاصٌ هَوَاج.



قد تَبْلُغُ سُرْعَةُ الرِّيحِ قَدْرَ ١٨٠٠ كم/سا في أَجْرَانِهِ العُلَايَا.

أقمار زُحَل

زُحَل هو صاحِبُ أَكْثَرِ عَدَدٍ مِنَ الأَقْمَارِ. قَدْ أَكْشَفَ لَهُ، مِنَ الأرضِ، أَحَدُ عَشَرَ قَمَرًا، وَسَبْعَةٌ أَقْمَارٍ أُخَرَى مِنْ سَطْحِ الفُضَاءِ - وَرُبَّمَا كَانَ هُنَاكَ المَزِيد. وَكَانَ أَوَّلُ هَذِهِ الأَقْمَارِ وَأَكْثَرُهَا نِيَانًا، المَكْشُوفَ عام ١٦٥٥. وهو قَرِيبٌ بَيْنَ الأَقْمَارِ بِخَوْه الكَثِيفِ الذي يُعْطِي سَطْحَهُ. وَيَلاحِظُ أَنَّهُ عَشْرَةُ مِنْ أَقْمَارِ زُحَل الصَّغِيرَةِ هي أَجْرَامٌ بِتَدَايِلِ الشَّكْلِ غَيْرِ مُنْتَظِمَةٍ.



قد يَتَغَيَّرُ زُحَلُ فَعْلًا كَجِلْدٍ الجِلْدِي - فَيُغَوِّضُ مِنْهُ ١/٢ فِي المَاءِ.

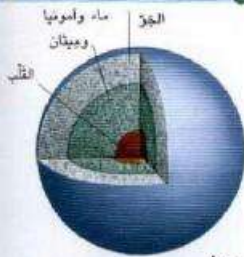
الكوكبُ الطُّقْيُ

رُبَّمَا أَنَّهُ كَبَدَةُ زُحَلُ تَعَوِّقُ كَثَلَةَ الأرضِ بِدَوْنِ ٩٥ مَرَّةً، فَإِنَّ مُنْذَلَّ كَثَائِهِ خَفِضَ جِدًّا بِحَيْثُ إِنَّهُ الكوكبُ الوَحِيدُ الأَخْصُ مِنَ الحِجْمِ لَيْسَ مِنَ المَاءِ. وَهَذَا يَعْنِي أَنَّهُ زُحَلُ يَتَغَوَّضُ فِي المَاءِ، لِأَنَّهُ وَزْنُهُ أَثْقَلُ.

لَمَزِيد مِنَ العُلُومَاتِ أَنْظُرْ
القَمَرُ والأَقْمَارُ مِنَ ١٢٩
النُّظْمُ الشَّمْسِيَّةُ مِنَ ٢٨٨
القَمَرُ مِنَ ٢٨٨
السُّوَابِرُ الفُضَائِيَّةُ مِنَ ٣٠١
حَقَائِقُ وَمَعْلُومَاتُ مِنَ ٤١٨

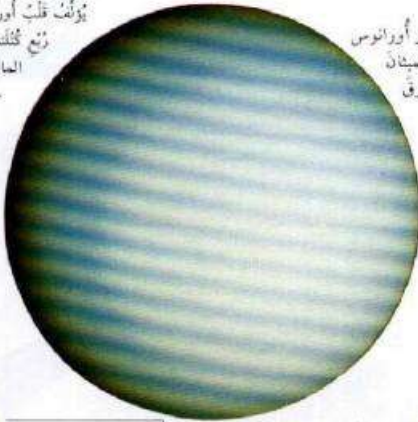
أورانوس

أورانوس



بنية أورانوس

يُؤلف قلب أورانوس الصخري حوالي ربع كتلته وثُلث الغلاف طبقاً من الماء والأمونيا والهيدروجين في حالتي التجمد والسائلة. أما الطبقة الخارجية فتتألف من غازي الهيدروجين والهيليوم.



الكوكب الأزرق

حتى بأفضل التلسكوبات الأرضية، لا يبدو أورانوس أكثر من كُرّة غازية خضابية زرقاء، لأنّ الميثان في جوه يعكس لوني ضوء الشمس الأزرق والآخر. وقد بدأ الكوكب قُبْر كاميرات فوياجير «٢» أيضاً ثورة عديمة السحابة، لكنّ المعالجة الحاسوبية للصور أظهرت أحياناً سُحُباً بيضاء من بلورات الميثان المتجمدة تحمّلها الرياح حول الكوكب.



سطح أورانوس

لا ترتفع درجة الحرارة على سطح أورانوس فوق -٢٠٩°س مع أنّ جوه ينقل ما يتفرّج من الحرارة حواليه، لأنّ ما يستقبله الكوكب من ضوء الشمس أقلّ بحوالي ٢٧٠ مرة مما تستقبله الأرض. وإذا قُدر لرائد أنّ يزور أورانوس، فسجدة بارداً جداً، وهو قد يفوس في جُوف الكوكب الخائى المُولد من الهيدروجين والهيليوم والميثان.

تشيّيا

أقمار أورانوس أجرام قائمة من الصخور والتجليد، وتتشبّه الذي يغلف سطحه أودبة عميقة وفُوّهات بُركانية، هو أكبرها.

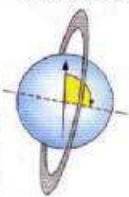


يبدو حيزاء أحد أقمار أورانوس، كزئبق غشوانيّ من الفُوّهات العميقة والجُرُف الشاهقة والشهور المنبسطة، وهي في تعظيمها بئى قديمة؛ لكنّ من المدهش أنّ يعيشها أخذت عنها بكتيريا.

أقمار أورانوس

خمس من أقمار أورانوس الخمسة عشر اكتشفت من الأرض. أما العشرة الأصغر، فقد اكتشفتها كاميرات فوياجير «٢» عام ١٩٨٦. أبعد أقمار أورانوس يدعى أوبيرون - وهو يدور على بُعد ٥٨٢٦٠٠ كم من الكوكب.

أقمار أورانوس وعلاقته شذوّ حول وسط الكوكب.



كوكب مجنّب

يبدو أورانوس قائماً على جانبه. ويُعتقد أنّ ميله هذا حدث خلال تجمّع بضع القطع العنصرية التي كوّنته.

صفحة من شكّرة هربل
إكتشافات علميّة
١٧٨١ اكتشف أورانوس
لم يكن الفلكيّ الألماني، وليام هربل، يبحث عن كوكب؛ لكن أثناء مراقبته روتينيّة في ١٣ آذار (مارس) عام ١٧٨١ اكتشف أورانوس. هذا الاكتشاف جعل الفلكيّين يعتقدون بوجود كوكب آخر غير مكتشفة.
١٨٤٦ اكتشف نيون
اكتشفت توقع نيون لعدم انتظام في حركة أورانوس، فخرى البحث عنه حيث توفّع وجوده. وقد نجح بتحقيق ذلك جوهان جاني من ألمانيا في ٢٣ أيلول (سبتمبر) عام ١٨٤٦.
١٩٣٠ اكتشف بلوتو
الأمريكيّ كلايد تومبوج اكتشف بلوتو عندما كان يُقارن مسافات فووغرافيّة في كاتلون الثاني (بنابر) عام ١٩٣٠.

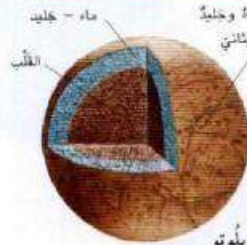
لمزيد من المعلومات انظر

النظام الشمسيّ ص ٢٨٣
رُحل ص ٢٩١
نيون وبلوتو ص ٢٩٣
الشواري الفضائيّة ص ٣٠١
حقائق وتعلّيمات ص ٤١٨

نِپْتُون وِپْلُوتو

پْلُوتو

نِپْتُون



نِپْتُون

يختلف تركيب نِپْتُون اختلافاً كبيراً عن تركيب الكواكب الخارجية الأخرى. فكتلته تُعزى بأن له قلباً صخرياً. وسطح الكوكب مغطى من صقيع الميثان قد تكون مغطاة لطيفة مائية جليدية فوقها.

پْلُوتو

پْلُوتو، أصغر كواكب النظام الشمسي، لم يبلغه سواير الاستكشاف بعد. والمعروف أنه له قمرًا واحدًا يُسمى شارون يبلغ حجمه حوالي نصف حجم الكوكب. وهو قريبٌ منه نوعاً. وهذا يجعل من المسير فضل الجزيئين بعضهما عن بعض عندما يُرصدان من الأرض.

سطح پْلُوتو

إذا قدر لرائد سبي الخط المهبوط على پْلُوتو، فسيجده عالماً مُنحنيًا مُوحشًا حالك القلدة. يبعد پْلُوتو عن الشمس قرابة أربعين مرةً ضعف بُعد الأرض عنها، لذا قد تبدو الشمس به مُجرّة نجم شديد السطوع فقط.



المصادر

يدور پْلُوتو بشكلٍ غريب - فمداره أكثر ميلًا وأكثر استقامةً من مدار أي كوكب آخر. في الواقع، يتكون پْلُوتو، في جزء من مداره، أقرب إلى الشمس من نِپْتُون، بحيث يكون نِپْتُون أبعد كوكب في النظام الشمسي خلال تلك الفترة.

المزيد من المعلومات انظر
النظام الشمسي ص ٢٨٣
أورانوس ص ٢٩٩
السواير الفضائية ص ٣٠١
سقايت ومعلومات ص ٤١٨



يعتقد العلماء أن كتلة النظام الشمسي المحسوبة أكثر من الكتلة المبتة فلكيًا اليوم.



نِپْتُون

نِپْتُون ذو قلب صخري صغير يحيط به جسيم من الماء والأمونيا والميثان. ويتألف جزء من الهيدروجين والهيليوم والميثان والميثان بكميات الكوكب لونه الشديد الأزرق.

نِپْتُون

يُشِيرُ صُورُ فوياجير أن نِپْتُون كوكب أزرق تُركّله سُحب بيضاء من بلورات الميثان الجليدي. أما البقعة السوداء العظيمة في نصف الكرة الجنوبي من الكوكب فهي في الواقع عاصفة ضخمة تدور حوله.

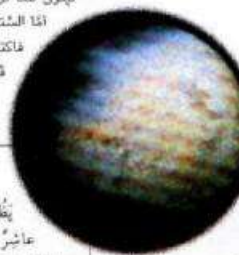


سطح نِپْتُون

الهابط على نِپْتُون تُجاوبه عواصف ما غير مثلها قبلًا. فلقد سجلت السفينة الفضائية فوياجير سرعة رياح على نِپْتُون تفوق التضرر - بلغت ٢١٦٠ كم/سا.

نريد أحد أقمار نِپْتُون

الكثيف من الأرض اثنان من أقمار نِپْتُون هما تريتون وتريد. أما الشدة الأخرى فاعتقدوا فوياجير ٢٠.



أقمار نِپْتُون

نصفًا ثمة تريتون، أحد أقمار نِپْتُون السمانية، متخلفان جدًا، فقطه الجنوبي يحوي براكين ناشطة وقشوة قرطبه من التروجين والجليد الميثاني، بينما قطبه الشمالي مُزرق كثير الأودية المُشكلة.



الكويكبات

لو جُمِعَت كُلُّ الكويكبات معًا لما كانت تُشكِّلُ إلا
جُرًا صغيرًا فقط من قشرة الأرض.

هل تعلمُ أنَّ هنالك ملايين الأجرام السيَّارة فعلاً في مداراتها حَوْلَ الشَّمْسِ؟ فإلى جانب الكواكب التسعة «الحقيقية»، هنالك بضعة ملايين من الكويكبات - التي هي قطعٌ صخريَّةٌ تتراوحُ أحجامُها من تَنَفُّ ذُقِيقَةٍ من الغبار إلى قطعٍ يبلغُ قَطْرُ بعضها بضعةً مئاتٍ من الكيلومترات. ويَدورُ معظمُ هذه الكويكبات في نطاقٍ مداريٍّ بين مداري المَريخِ والمَشتري، وتَسلكُ كويكباتٌ أخرى مداراتٍ مُختلفةً. فمِنذ القرن الثامن عشر بدأتِ الأدلَّةُ تتوافرُ لدى الفلكيين على وجودِ عالمٍ ضائعٍ بين المَريخِ والمَشتري. فبدأتِ حملةُ التفتيشِ باكتشافِ الكويكبِ الأوَّلِ والأَكْبَرِ، سيريس، صِدْفَةً عام ١٨٠١. وقد تَمَّ حتَّى اليومُ فَهْرُسُهُ وتحديدُ مواقعِ أكثرَ من ٥٠٠٠ كويكب.

النطاق

(أو الحزام) الكويكبي

لقد تَكوَّنتِ الكواكبُ الرئيسةُ من إطلاقِ المادَّةِ المحيطةِ بالشَّمْسِ الغنيَّةِ، لكنَّ المادَّةَ في منطقةِ الحزامِ الكويكبي لم تُكوَّنْ كوكبًا لأنَّ الحادَّةَ الهائلةَ لِكوكبِ المَشتري السَّجَّاورِ منَعَتها من التَّكاثُرِ معًا.

مدارات الكويكبات

مُعظمُ الكويكباتِ يَدورُ حَوْلَ الشَّمْسِ في النِّطاقِ الكويكبي، فيما تَدورُ مجموعاتٌ أصغرُ أُخرى في مداراتٍ مُختلفة. فالمجموعةُ الطِّرواديةُ تتحرَّكُ على قِطارِ المَشتري نفسه؛ بعضها أمامه وبعضها الآخرُ خَلْفَهُ. أمَّا زُمْرَةُ الكويكباتِ الأيونيَّةِ فمداراتُها تتقاطعُ مع مسارِ الأرض. ويدورُ كويكبُ ناءُ جدًّا يُدعى شيرون بين مداري زُحل وأورانوس، وهو، على ذلك البعدِ من الشَّمْسِ، يتألَّفُ من الجليدِ لا الصَّخر.

الصورة الكويكبيَّة الأولى

حتَّى العام ١٩٩١، خَلَّتْ دراسةُ الكويكباتِ نَعْبَةً أساسًا على التليسكوباتِ (المُفَارِبِ) الأرضيَّة. ثُمَّ في تشرين الأوَّل (أكتوبر) من تلكِ السَّنَةِ، رَصَدَ الشَّابُّ الفَصَّاءُ، غاليليو، في طريقه إلى المَشتري كويكبًا يُدعى جاشيوا بَلَعُ على حافةِ النِّطاقِ الكويكبي، وصَوَّرَهُ - فكانتِ الصُّورةُ الأولى المأخوذةُ عن قُربٍ لأحدِ الكويكبات. وجاشيوا هو كويكبٌ صَغيرٌ غير مُنظَّم الشَّكْلِ، يَبْلُغُ قَطْرَهُ ٦٢ كم ويدورُ حَوْلَ مَجرِهُ فَوْرَةً واحدةً كُلَّ سِتِّ ساعات.

أحجام الكويكبات

يستطيعُ الفلكيُّونُ إحْسابَ حجمِ كويكبٍ ما بِدراسةِ لُحُوْثِهِ (كميَّةُ ما يَعمُكُهُ من ضوئِ الشَّمْسِ)، أو بِقياسِ زَمَنِ عُبُورِهِ قِبالَ خَلْفِيَّةٍ نجميَّةٍ، أو بِالقياسِ الشَّابُّ إِذَا اقترَبَ من الأرض. أَكْبَرُ الكويكباتِ حَجمًا هو سيريس - إذ يَبْلُغُ قَطْرُهُ ٩٣٣ كم. لكنَّ غالبيتها لا تَبْغِي ١٠٠ كم. والكثيرُ منها، بالمُغالِبةِ، يَفْرَمُ مِنهُ نَابلجاتُ السَّحابِ (في الولاياتِ المتحدة).

شُكِّلَ أصغرُ كويكبٍ شوهدَ من الأرضِ حتَّى الآن يُقاربُ ٧٥٠ م. لكنَّ الشواهِدَ الفضائيَّةَ التي عَبرتِ النِّطاقَ الكويكبي اكتشفتُ كويكباتٍ لا يَبْزُدُ قَطْرُها على بضعةِ مِليمِترات.

البانور هيلن

فُتِحَتِ الفلكيَّةُ البانور هيلن عِدَّةَ سنواتٍ تَكتَشِفُ الكويكباتِ وترسُمُ خرائطها - بِخاصَّةٍ تلكِ التي كانتِ تَقْرُبُ من الأرض. تَعمَلُ هيلن في كاليفورنيا حيثُ تقومُ بِدراسةٍ مُدَقِّقةٍ لِلوُحَاتِ الفوتوغرافيَّةِ، بِاجْتِمَاعِ النُّجُومِ عن كويكباتٍ جَديدة. ويُسَجِّلُ التحركَ السريعَ نسبياً لِلكويكبِ قِبالَ خَلْفِيَّةٍ من النُّجُومِ البعيدةِ على لُوحَاتٍ فوتوغرافيَّةٍ مُقامَةٍ على تليسكوباتٍ خاصَّة.

تسليمة الكويكبات

قُرِّرَ التَّوْبِكاتُ الجديدةُ الآلةُ وتُستَخدَمُ لاجتِماعِ أقراصاتٍ مُكتَشَفةٍ. ١٨٠٩ اكتُشِفَ الكويكبُ الأوَّلُ فأُعْطِيَ الرِّقْمُ ١ وسُمِّيَ سيريس. ١٨٩١ أوَّلُ كويكبٍ اكتُشِفَ بِالتَّصْويرِ رَقْمُهُ ٣٣٣ وسُمِّيَ بروسا. ١٩٧٧ اكتُشِفَ الكويكبُ رَقْمُ ٢٠٦٠ وسُمِّيَ شيرون. مدارُهُ أَمَدُ مَدَامٍ معروفٍ لِلكويكبِ. ١٩٨٣ أوَّلُ كويكبٍ اكتُشِفَ بِواسِطَةِ سِمْيَةِ فضائيَّةٍ رَقْمُهُ ٣٢٠٠ وسُمِّيَ فيون.

لمزيد من المعلومات انظر

النظام الشمسي ص ٢٨٣
المريخ ص ٢٨٩
المشتري ص ٢٩٠
المذنبات والنيازك ص ٢٩٥
الشواهد الفضائية ص ٣٠١

المذنبات والنيازك

يبدو المذنب ككرة تلج هائلة متسخة تندفع خاطئة طريقها كالبرق حول أقاصي المنظومة الشمسية. إن بقايا السحابة التي كونت النظام الشمسي المتواجدة ما وراء مدار بلوتو، تحوي بلايين الكتل الجليدية المعروفة بالمذنبات. ومن حين لآخر ينزاح أحدها عن مداره، نتيجة ارتباطه، إلى مسار نحو الشمس حيث يتبخّر الجليد مكوناً رأساً ضخماً وذنباً طويلاً. وخلال انطلاقه، يطرّح المذنب شفقاً صغيرة، تشاهد من الأرض شيئاً ضوئياً تدعى النيازك. والفلكيون توافقون للحصول على عينة من مذنب لأنها ستكون بيئة دلائلية من مواليد النظام الشمسي.



المذنب وشمت، كما
تبدو في ١٣ مارس
عام ١٩٧٦.

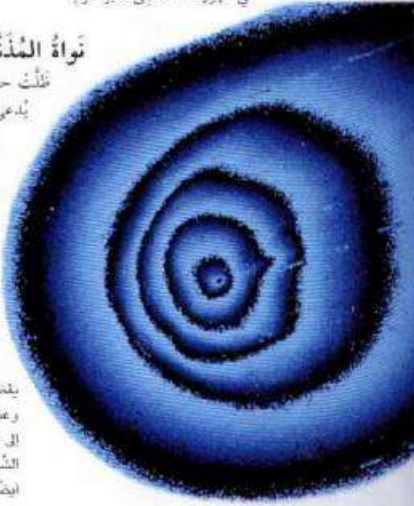


نجوم شمرانية

رُصدت المذنبات وشجعت على مدى آلاف السنين لكن كُتبها لم يترك على حقيقته دائماً. فقد سُيِّت مرّة بالنجوم الشرارية، وكان الفلكيون (المُؤمنون بالخرافات) يرون في ظهورها الشفاقي تدبير شوم.

نواة المذنب

تلك حقيقة نواة المذنب مجال تخمين الناس حتى مرّ سابر فضائي يُدعى جينوتو شحافة نواة مذنب هالي عام ١٩٨٦. فظهرت الصور المُبتعدة نواة عسقرية (كعبة البطاطا) من الجليد المتصخر طوله ١٦ كم وعرضها ٨ كم. فكان ذلك أول تأكيد لمثولة إن المذنبات هي كرات ثلجية عملاقة متسخة (كما تُرى) بذلك العالم الأمريكي، فريد ويل، عام ١٩٤٩.



كلما ابتعد المذنب عن الشمس يتناقص ذنبه حتى يعود ثانية ككرة ثلجية ضخمة. شحنة ذيل المذنب دائماً بعيداً عن الشمس. فإذا كان المذنب ينطلق بعيداً عن الشمس فذيله في تقدمته. مع اقتراب المذنب من الشمس، يبدأ بإفراج بعض من مادته. إن مذنب هالي سينور حول الشمس ٢٣٠٠ مرة قبل أن يتلاشى تماماً.

يقضي المذنب معظم حياته ككرة ثلجية متسخة. وعندما يقترب من الشمس يتحول ذنبه الشططي إلى راس غازي، يُدعى ذؤابة، تشعله الإشعاعات الشمس إلى ذنب غازي - جازفة ناعمة أيضاً ذبلاً من جسيمات الغبار.

الرّجم والنيازك

الرّجم قطع صخرية قديمة بين كوكبية (من الكويكبات أو من شطوح الكواكب، مثلاً) تعبر إلى جو الأرض، فيتخفّر بعضها الأصغر شيئاً نيزكية فيه، ويتصلّب بعضها الآخر بسطح الأرض رجماً. معظم الرّجم لا يتجاوز حجمها حجم قبعة اليد لكن بعضها أكبر كثيراً. فرّجم بارينجر الذي خطف في أريزونا، بالولايات المتحدة. أخذت حفرة قعرها ١,٣ كم.

وايل شهب

تظهر المذنبات كميات هائلة من الغاز والغبار، يتجمع منها على مدى ثمانيه الألف سنة خلفه ضخمة. فإذا مرّت الأرض غزرت تلك الحلقة، يحترق الغبار في جرحها، فيرى ذلك من الأرض وايل شهب نيزكية.



حفرة رجمية في أريزونا، بالولايات المتحدة

إدموند هالي

عُيّن العالم الإنكليزي، إدموند هالي (١٦٥٦-١٧٤٢)، في عهدة مجالات من الأبحاث الفلكية، لكنه اشتهر خاصة بأبحاثه حول المذنبات. بيّن هالي أنّ المذنبات التي رُصدت عامي ١٥٣١ و ١٦٠٧، والمذنب الذي شاهده شخصياً عام ١٦٨٢، هي في الواقع المذنب نفسه، وتنبأ بعودته أواخر عام ١٧٥٩، وهذا ما حصل بالفعل - كما ظهر المذنب أيضاً في الأعوام ١٨٣٥، ١٩١٠ و ١٩٨٦ - ويُعرف بمذنب هالي. وكان هالي أول من بيّن أنّ مدارات بعض المذنبات تُعيدّها دورياً إلى جوار الشمس.



لرديد من المعلومات أنظر

النظام الشمسي ص ٢٨٣
الكويكبات ص ٢٩٤
حقائق ومعلومات ص ٤١٨

عِلْمُ الْفَلَكِ

عِلْمُ الْفَلَكِ أقدمُ العلوم، فمنذُ آلاف السنين حاول الإنسان تعرّف الفضاء وموقع الأرض فيه. وقد طوّر المصريون منذ ٤٠٠٠ سنة تقويمًا يعتمد على حركة الأجرام السماوية - كما عرفوا الكُسوف والخسوف. وقد حقّق الإغريق منذ القرن السادس ق.م. إنجازات فلكيّة على يد أمثال طاليس وأرسطارخُس واراتوسينس طوَّرها الفلكيون العرب من أمثال البتاني والبيروني فيما بين القرنين الثامن والثاني عشر، كما يتبيّن من مئات التسميات الفلكيّة الدلويّة المعاصرة. ومنذ القرن السابع عشر تسارعت وتيرة الاكتشافات الفلكيّة حتى إنّ ما تعرّفناه عن الكون خلال القرن الحالي يفوق سائر ما عرفناه سابقًا. فقد أصبح الفلكيّ اليوم عالمًا مُختصًا بمجالٍ من عِلْمِ الفلك لا شخصًا يعمل في مجالاتٍ علميّة متعدّدة.

مُرحّد
تيكو براهي



استخدام التقنيات (التكنولوجية)

كان الفلكيون القدماء يعتمدون على ما يُشاهدونه بالعين المُجرّدة. وفي القرن السادس عشر وضع تيكو براهي من مُرْصِده أدقّ القياسات الممكنة للشمس والقمر والمجرات. ثم استخدم التلسكوب للمرّة الأولى في القرن السابع عشر، وظلّ على مدى السنين أداة الفلكيين الأساسية. واليوم يُستعان بالتلسكوبات الخافتة القوّة والشوالب والشواير الفضائيّة، على اختلافها، لجمع المعلومات عن الفضاء. ومن ثمّ يُستخدم العلماء مُعدّات مُتطوّرة مُعقّدة لدراسة المعلومات المُجمّعة.



لمزيد من المعلومات انظر

- الشمس من ٢٧٨
- الكواكب (الأبراج) من ٣٨٢
- النظام الشمسي من ٢٨٣
- الشمس من ٣٨٤
- التلسكوبات على الأرض من ٢٩٧
- التلسكوبات في الفضاء من ٢٩٨
- الشوالب الفضائيّة من ٣٠١

مُرحّد المايا في مكسيكو
يرجع نموده إلى القرن
الأول الميلادي.



عِلْمُ الْفَلَكِ القديم

اعتمدت الحضارات العالميّة القديمة في تقاربها على حركة الأجرام في الفضاء. فاستُخدمت مواقع الشمس والقمر في قياس الزمن - بالأيام والشهور والفصول والسنين. كما استُخدمت الشمس والقمر والنجوم تعاليم جديّة في الشّرق والبلدان بَرًا وبحرًا، ولما كان إدراك طبيعة تلك الأجرام وتحركاتها قاصيرًا اعتبرت بعض الظواهر الفلكيّة أحيانًا تدبيرًا شومًا.



أهداف جديدة طموحة

خلال القرن التاسع عشر تغيّرت أهداف عِلْمِ الْفَلَكِ. فتحوّل اهتمام الفلكيين من فهرسة النجوم وتحديد مواقعها وخرائطها إلى دراسة ماهيّة الأجرام الفلكيّة وطبيعتها (علم الفيزياء الفلكيّة). ففي السّبعينات من القرن التاسع عشر، حلّل الفلكيّ البريطاني، وليام هيجنز، أضواء النجوم (الأياف) وسرّع ما تُركّس الفلكيون جهودهم في مُتابعة هذا العمل، فضمّنوا النجوم تبعًا لأطيافها.

يستخدم الفلكيون
الحوسبيّة في تحليل
الصور واكتساب المدارات
والتحكم في المُعدّات المختلفة
كالتلسكوبات والشوالب
والشواير الفضائيّة.

عِلْمُ الْفَلَكِ الحديث

ما إن برّش الفلكيون إلى إيجاد الأجوبة عن بعض تساؤلاتهم، حتى تُخلّ محلّها تساؤلات جديدة. فمن السّلم به الآن مثلاً أنّ بداية الكون تُثبّت بالإشعاع العظيم؛ لكنّ كيف تجمّعت موادّ ذلك الانفجار معًا ليكوّن النجوم؟ يستطيع العلماء اليوم مُعالجة أمثال هذه المسائل بسرعة أكثر بواسطة الحواسيب - فهذا، يُخلّ المسائل الرياضيّة المُعقّدة، التي كانت تستغرق أسابيع منذ مئة سنة، في عُصون شُويّعات. كما تُمكن الحواسيب الفلكيين، حول العالم، من التّواصل معًا لِتُضاهِر جهودهم في فهمنا للكون.

يوهانس كبلر

الفلكيّ الدانماركي، تيكو براهي (١٥٤٦-١٦٠١)، قضى سنواتٍ عديدة في فهرسة النجوم والكواكب وتحديد مواقعها بدقة فائقة. فمكّن أوصاؤه الدقيقة للكواكب مُساعد يوهانس كبلر (١٥٧١-١٦٣٠) من التّوصل إلى قوانينه الفلكيّة الثلاثة المُهمّة في كشف طبيعة حركاتها وقانونه الأوّل يصف أشكال مدارات الكواكب؛ وقانونه الثاني يحدّد سرعة الكواكب في مداراتها، وقانونه الثالث يبيّن علاقة المدارات الكوكبيّة المُختلفة بعضها ببعض.



التليسكوبات على الأرض

ملئيم هالي ١٩١٠



قَبْلَ اختراع التليسكوب (المقراب)، كانت الوسيلة الوحيدة لِرصد الكون هي العين المجردة. ومنذُ استخدَم غاليليو التليسكوب لِلمرَّة الأولى لِرصد الأفلاك عام ١٦٠٩، أخذ الفلكيون يُحدِّثون أبحاثهم أبعد فأبعد في أرجاء الفضاء؛ فاستطاعوا رؤية تفاصيل دقيقة من سطوح الكواكب ومشاهدة الكثير من النجوم التي لم تكن تُرى فيما مضى. وقد استخدِمت التليسكوبات الأولى عدساتٍ تُجمِّع ضوء النجوم فعُرِفَت بالتليسكوبات الكاسية. أما التي تستخدم المرايا بَدَل العدسات فتُسمَّى التليسكوبات العاكسة. ولِلتليسكوبات الحديثة مُلحقاتٌ تُمكنها من أخذ القياسات وتحليل ضوء النجوم. ولا يزال التليسكوب الصديق المُفضَّل عند الفلكيين.

الصور التلسكوبية

بدأ التقاط الصور من الفضاء فوتوغرافيًا (كصور المُلْبَّات مثلًا) منذُ أوائل عهد التصوير الفوتوغرافي. واليوم، يلتقط الفلكيون الصور من جلال التليسكوبات، فتُسلخ الصورة على رقاقة إلكترونية أو لوحة فوتوغرافية، وقد تُستخدَم الحواسيب في إيراد تفاصيلها.

المراصد

تطلَّب التليسكوبات بُنايَ مناسبة تُدعى مرابِد. وتُقام هذه المرابِد عادةً على قمم الجبال، حيثُ يتشكَّل لِلتليسكوب الحصول على المنظر الأفضل للفضاء - بعيدًا عن أضواء المُدن وتُجاوِزًا الكثير من التأثيرات المُعيقة في جو الأرض.

قُوْر في سماء المُتَّق العاكس الضخم
لِتليسكوب أريسيبو الراديوي.



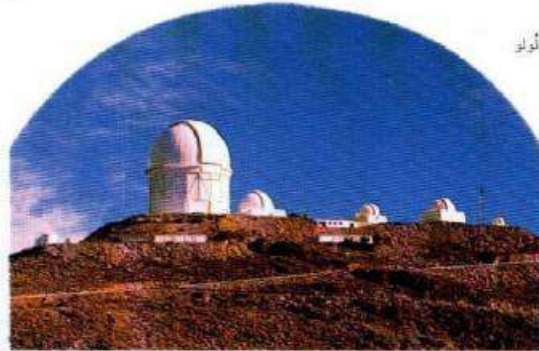
التليسكوبات الراديوية

تُجمِّع الأمواج الألسكَّة من الفضاء، يُستخدَم الفلكي تلسكوبًا راديويًا، يعمل كالتليسكوبات البصرية (التي تُجمِّع الضوء) - فوجهة مُنقَطة نحو الفضاء لتجميع الأمواج وتبثها. ولَمَّا كانت الأمواج الألسكَّة أطول أمواجًا من الضوء، وجب أن يكون التليسكوب الألسكِّي أكبر بكثير من التليسكوب البصري لِتُجمِّع كمِّيَّة المعلومات ذاتها. ويوجد التليسكوب ذو الطبق الأحادي الأكبر في العالم في أريسيبو، بورتوريكو. وقد أقيم طبقه البالغ قُطره ٣٠٥ أمتار فوق تجويف طبيعي في الأدغال. ففي أثناء دوران الأرض بَراحة الطبق أقسامًا مُختلفة من السماء.

المزيد من المعلومات انظر
الانعكاس ص ١٩٤
العدسات ص ١٩٧
الألآت البصرية ص ١٩٨
التليسكوبات في الفضاء ص ٢٩٨

في قَارَات مُختلفة!

في نيومكسيكو، يُستخدَم
المقراب الراديوي الكبير المُشعَّد الأطباق
صفيحة من ٢٧ طبقًا قُطر الواحد منها ٢٥ مترًا.



تبلغ عرضة سبزو تولولو
(العمود أمريكا) على
سلسلة جبال الأنديز.

التليسكوبات ضخمة
جداً وباهظة التكلفة
يحدث تشوُّبٌ عِدَّة
قوِي في بناء واحدي
منها وأستخدامها.

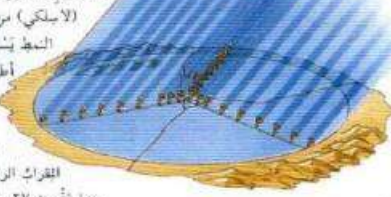
مشورة بالزادير لشمس
المرحان للقطعة بواسطة
المقراب الراديوي الكبير
التشعُّب الأطباق في
نيومكسيكو.

الإطلال على الماضي السحيق

إذا تابع الفلكيون رصد الأجرام البعيدة أكثر فأكثر، فقد يستطِيعون السُّرُّر البعد فائقًا في الماضي السحيق - رؤيا نحو بداية الكون ذاتها، ولتحقيق ذلك يحتاجون إلى تليسكوبات ذات مرابيا كبيرة جدًا لتجميع الضوء. ويضخَّ مرصد سبزو تولولو في الشبي تليسكوبًا عاكسًا ذا مرآة ضخمة يبلغ قُطرها ١٠ أمتار. ولَمَّا كان من المشغَب مشغَب براقٍ كثير (لأن الرُجاء يتكبر)، فقد طُوِّرت بعض التليسكوبات المُتعدِّدة المرايا، وهي تُستخدَم مجموعات من المرايا الصغيرة المتضامة بحيث تُعادل قُطرها، على تجميع الضوء. قُطره مرآة ضخمة جدًا.

تليسكوبات تعمل معًا

يُمكن ضمُّ عِدَّة تليسكوبات صغيرة لتعمل معًا كتليسكوب ضخم. ويقوم حاسوب يضمُّ المعلومات التي يَشعُّها كُل قِطْع، وتُعرف هذه التقنية بعلم القياس بالداخل الصوري، وقد استخدِمت لِلمرَّة الأولى في الستينيات من القرن العشرين. وجدَّ بالذَّكر أنَّ أكثر تليسكوب راديوي (ألسكِّي) من هذا السب يُستخدَم



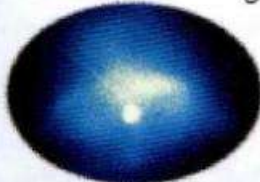
صورة بالراديو

الكثيقت أمواج الفضاء الراديوية «الشمسة» أحيانًا الضوئية (الألسكَّة) عام ١٩٣١. لكنَّ إقامة التليسكوبات الراديوية (الألسكَّة) واستخدمها تأخرًا حتى أواخر العقد التالي. في هذه التليسكوبات تُحوَّل الأمواج الراديوية إلى إشارات كهربائية يُمكن استخدامها لِإثابت صور تفاصيلها.

التلسكوبات في الفضاء

يَحْبِبُ جُزُءُ الأرض العديد من الإشعاعات، فَيَقْبِضُ مِنْهَا كَمَا تَقْبِضُ النُّقَارَاتُ الشَّمْسِيَّةُ أَعْيُنَنَا. وهذا الجُزُءُ يُبْرِزُ الضوءَ، لكنَّ الضوءَ أيضًا يتأثَّرُ به - فَيَبْدُو الصُّورُ غَيِشَةً والنُّجُومُ لَآلِئَةً؛ وهي في الواقع مُطَرَّدَةٌ السُّطُوعِ. لِذَا أَخَذَ الفَلَكِّيُّونَ مُنْذُ مُتَنَصِّفِ القَرْنِ العِشْرِينَ يَبْعَثُونَ التِّلِسْكَوبَاتِ إِلَى الفِضَاءِ لِحُصُولِ عِلَى صُورٍ وَمَشَاهِدٍ أَفْضَلَ لِلْأَفْلاكِ مِنْ حَوْلِنَا. كَمَا إِنَّ التِّلِسْكَوبَاتِ فِي الفِضَاءِ تَلْتَقِظُ مَشَاهِدَ لَكُنْزٍ لَا يُمْكِنُ مُشَاهَدَتُهَا مِنَ الْأَرْضِ؛ وَتَعْمَلُ هَذِهِ التِّلِسْكَوبَاتُ لَيْلَ نَهَارٍ - تُسَجِّلُ المَعْلُومَاتِ وَتُرْسِلُهَا إِلَى

الأرض لِيُحْلَلَ وَتُدْرَسَ. ثُمَّ إِنَّ التِّلِسْكَوبَاتِ تُمَكِّنُنَا مِنْ تَفْخِصِ الفِضَاءِ بِأَجْهَزةٍ حَسَّاسَةٍ لِمُخْتَلِفِ الْأَشْعَةِ السَّيْمِيَّةِ مِنْهَا وَفَوْقَ الْبِنْفَسِيَّةِ وَالْأَشْعَةِ دُونَ الْحُمْرَاءِ.



صورة لنديم
الشرطان
بالأشعة السينية
(أشعة أشس)



المحاولات الأولى

جِلَالُ التَّلَاتِيَّاتِ وَالْأَرَبِيَّاتِ مِنَ القَرْنِ العِشْرِينَ كَانَتْ السَّامِطُ إِحْدَى الوَسَائِلِ القَلِيلَةِ لِجَمَلِ الْأَجْهَزةِ الْعَدِيَّةِ إِلَى الفِضَاءِ؛ وَكَانَتْ الصُّوَارِيخُ الْجَوَّارِ الْآخَرِ. وَهِيَ، مَتَى خَلَقَتْ إِلَى أَرْفَاقٍ كَافِيَةٍ، يَتَسَيَّ لَهَا خِلَالُ دَقَائِقٍ قَلِيلَةٍ نَسْجِلُ مَشَاهِدَ كَظُورٍ لِلشَّمْسِ مِثْلًا بِالْأَشْعَةِ السَّيْمِيَّةِ، قَبْلَ سَقُوطِهَا عَائِدَةً إِلَى الْأَرْضِ.

يُنْقَسِمُ جُزُءُ الْأَرْضِ إِلَى طَبَقَاتٍ مُخْتَلِفَةٍ هِيَ: الغلافُ المُغْشَى (الْتَرُوبُوسْفِيرُ)، والغلافُ الطَّبَقِي (الْسْتَرَاتُوسْفِيرُ)، والغلافُ الْمُتَوَسِّطُ (الْتَرُوسْفِيرُ) والغلافُ الْحَوَارِي (الْتَرُوسْفِيرُ)؛ وَتَحْتَجِبُ الْأَلْبَعَةُ الْمُخْتَلِفَةُ لِإِشْعَاعَاتٍ مُخْتَلِفَةٍ بِضَمِّ الغلافِ الْحَوَارِيِّ الْأَشْعَةِ جَامَا ذَاتِ الْأَطْوَالِ الْمَوْجِيَّةِ الْقَصِيرَةِ.

الأشعة السينية

الأشعة فوق البنفسجية

الأشعة فوق البنفسجية

الأشعة فوق البنفسجية

الأشعة فوق البنفسجية

الأشعة فوق البنفسجية

الأشعة فوق البنفسجية

الأشعة فوق البنفسجية

الأشعة فوق البنفسجية

الأشعة فوق البنفسجية

الأشعة فوق البنفسجية

الأشعة فوق البنفسجية

الأشعة فوق البنفسجية

الأشعة فوق البنفسجية

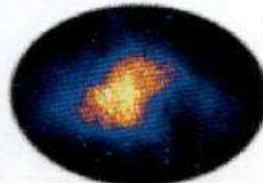
الأشعة فوق البنفسجية

الأشعة فوق البنفسجية

الأشعة فوق البنفسجية

الأشعة فوق البنفسجية

الأشعة فوق البنفسجية



صورة لنديم
الشرطان
بالأشعة فوق البنفسجية

صورة لنديم
الشرطان
بالأشعة فوق البنفسجية

صورة لنديم
الشرطان
بالأشعة فوق البنفسجية

صورة لنديم
الشرطان
بالأشعة فوق البنفسجية

صورة لنديم
الشرطان
بالأشعة فوق البنفسجية

صورة لنديم
الشرطان
بالأشعة فوق البنفسجية

صورة لنديم
الشرطان
بالأشعة فوق البنفسجية

صورة لنديم
الشرطان
بالأشعة فوق البنفسجية

صورة لنديم
الشرطان
بالأشعة فوق البنفسجية

صورة لنديم
الشرطان
بالأشعة فوق البنفسجية

صورة لنديم
الشرطان
بالأشعة فوق البنفسجية

صورة لنديم
الشرطان
بالأشعة فوق البنفسجية

صورة لنديم
الشرطان
بالأشعة فوق البنفسجية

صورة لنديم
الشرطان
بالأشعة فوق البنفسجية

صورة لنديم
الشرطان
بالأشعة فوق البنفسجية

صورة لنديم
الشرطان
بالأشعة فوق البنفسجية

صورة لنديم
الشرطان
بالأشعة فوق البنفسجية

صُورٌ بِالْأَشْعَةِ فَوْقَ الْبِنْفَسِيَّةِ

غَالِيَّةُ الْأَشْعَةِ فَوْقَ الْبِنْفَسِيَّةِ يَمْتَصُّهَا جُزُءُ الْأَرْضِ (وَالْغُلُقُلُ) مِنْهَا يَخْتَرِقُهُ فَيَكْبِتُ أَجْسَادَنَا شَرَّةَ الْعُرْضِ لِلشَّمْسِ). وَقَدْ أَطْلَقَتْ سَوَائِلُ لَتَحْمِيصِ الْأَمْوَاجِ فَوْقَ الْبِنْفَسِيَّةِ لِلْمَرَّةِ الْأُولَى فِي السَّنِيَّاتِ مِنَ القَرْنِ العِشْرِينَ. وَلَا يَرَاهُ السَّائِلُ الْعَامَّةِي الْمُسْتَكْبِشُ لِلْأَمْوَاجِ فَوْقَ النَّسْجَةِ يَسْتَعِظُّ مِنْ إِطْلَاقِهِ عَامَ ١٩٧٨.

يُسْتَعِظُّ مِنْ إِطْلَاقِهِ عَامَ ١٩٧٨.

يُسْتَعِظُّ مِنْ إِطْلَاقِهِ عَامَ ١٩٧٨.

تِلِسْكَوبُ هِبِلْ

أُطْلِقَ تِلِسْكَوبُ

هِبِلْ الْفَضَائِي فِي

نَيْسَانَ (أَبْرِيلَ) عَامَ

١٩٩٠. وَهُوَ يَبْدُو كَوْنِ

الْأَرْضِ عَلَى مَقْدَرِ ٥٥٠٠

وَيَجْمَعُ مِنْ مَوْجِدَةٍ شُورًا مِنْ مِلْيَارَيْنِ

السَّنِينَ تَحْتِجُ لِلْمَلَكِيَّاتِ قُرُوشَ الْإِتْقَالِ عَلَى

تَكُونُ الْكَوْنُ الْفَنَى بَعْدَ الْإِنْجَادِ الْعَظِيمِ.

وَيَقُومُ عَلَى صِبَاةِ هَذَا التِّلِسْكَوبِ فِي

الْفَضَاءِ قُورِيًّا زَوَّادٌ مِنَ الْمُنْجُوكِ الْفَضَائِي.

لَمَزِيدٍ مِنَ الْمَعْلُومَاتِ انظُرْ

الْقَبْلُ الْتَقْرِيقَاتِيَّةِ ص ١٩٢

الْأَلَاتِ الْبَصِيرَةِ ص ١٩٨

الْجُزُءِ ص ٢٤٨

التِّلِسْكَوبَاتِ عَلَى الْأَرْضِ ص ٢٤٧

الصُّوَارِيخِ ص ٢٩٩

السُّوَالِ (الْأَقَامِرُ الْخَاصَّةِ) ص ٣٠٠



الإشعاع

أَمْوَاجُ الضَّوئِ هِيَ إِحْدَى أَنْوَاعِ الْإِشْعَاعَاتِ الْعَدِيدَةِ الَّتِي يَتِمُّعُهَا الْأَجْرَامُ الْفَضَائِيَّةُ. وَالْأَنْوَاعُ الْآخَرَى ذَاتُ الْأَمْوَاجِ مُوجِيَّةٌ مُخْتَلِفَةٌ. فَالْأَمْوَاجُ الرَّادِيَوِيَّةُ، مِثْلًا، ذَاتُ طُولِي مُوجِيٍّ يَتَقَوَّى طُولُ أَمْوَاجِ الضَّوئِ بَيْنَمَا الْأَطْوَالُ الْمَوْجِيَّةُ لِلْأَشْعَةِ السَّيْمِيَّةِ أَقْصَرُ. وَلَيْسَ كُلُّ هَذِهِ الْإِشْعَاعَاتِ قَادِرَةً عَلَى اخْتِرَاقِ جُزُءِ الْأَرْضِ لِوَلَوِ سَقْلُهَا - فَتُعْظَمُ الضَّوئُ وَبَعْضُ الْأَشْعَةِ دُونَ الْحُمْرَاءِ قَادِرَةٌ عَلَى ذَلِكَ، أَمَّا أَيْعَةً غَامَا، فَلَا فَإِذَا رَغِبَ الْفَلَكِّيُّونَ تَحْمِيصَ كُلِّ هَذِهِ الْأَشْعَةِ (الَّتِي لَا نَسْتَطِيعُ اخْتِرَاقَ جُزُءِ الْأَرْضِ) فَغَلْبَهُمْ إِرْسَالُ مُعْذَاتِهِمْ إِلَى الْفَضَاءِ الْخَارِجِي لِذَلِكَ.

الغلاف الطبقي العلوي

الغلاف الطبقي السفلي

شعاع الأرض

طبقة الغلاف المتوسط للفضاء يتبعها جميع الأمواج الراديوية (الأسلاكية) الطويلة في الفضاء. الأمواج الراديوية القصيرة تصل إلى الأرض. طبقة الأوزون يمتص الغلاف الجوي السفلي الأمواج تحت الحمراء؛ لكن قلة منها تخترق الجو إلى الأرض حيث التلسكوبات الكبيرة جالسة لتجميعها. تسمى أمواج الضوء إلى الأرض، لكن شديداً غير الجو يُؤثر فيها.

الصَّوَارِيخ

للإفلات من جاذبية الأرض لا بُدَّ من الانفلاق في صاروخ. لذا تُستخدَم الصَّوَارِيخُ في دَسْرِ السَّوَاتِلِ والرُّوَادِ إِلَى الفَضاء، وبدونها كانت تظلُّ مَعلُومَاتُنا عن مُحيطِ أرضنا قليلة، ولا كُنَّا نَعْمَنا بالكثير من الفوائد التي أتاحتها لنا تلك السَّوَاتِلُ. تُؤَلِّدُ الصَّوَارِيخُ قُوَّةَ دَسْرِ تدفُّعها صُعدًا بِحَرْقِ الرُّقُودِ. والواقعُ أنَّ الرُّقُودَ يَشغُلُ مُعْظَمَ حَجْمِ الصَّارُوخِ - فحَمُولته (من الرُّوَادِ والآلات) لا تَشغُلُ بالمقارَنة إلا جُزْءًا صَغِيرًا من حَجْمِهِ. في العام ١٩٥٣، عرَضَ الأستاذُ الرُّوسِيّ، مُسَلِّطِين تسيوكوفسكي، الأفكارَ العِلْمِيَّةَ الأولى حولَ الدَّفْعِ الصَّارُوخِيّ. لكنَّ مشاريعَ ريادةِ الفَضاء لم تَتبلَّوَزْ إلا في العام ١٩٢٦، عندما أَطْلَقَ المُهندِسُ الأمريكي، روبرت جودارد أَوَّلَ صاروخٍ يَعْمَلُ بِالرُّقُودِ السَّائِلِ.



موقعُ الانفلاق



موقعُ الانفلاق

تُفَلِّدُ الصَّوَارِيخُ من مراكزَ فضاءيةٍ. يُلْقِي عِنْدَها حوالي ١٥ مركزًا مُوزَّعةً حولَ العالم. يحوي كُلُّ مركزٍ فضاءيَّ أَقْسَامًا بِقِيَّةٍ وَتَحْكِيمِيَّةٍ، وَمِنَظَرٍ إِفْلَاقٍ. عِنْدَ أَتْيَهاا كُلُّ التَّحْصِيَّاتِ، يُعَامِلُ الصَّارُوخُ على البَعدِ جَاجِزًا لِلإفلاق. وَقَلَمًا أَقْرَبَ مَوقِعَ الانفلاق من خطِّ الاسْتِواءِ أَزْدَادَتِ المُساعَدةُ التي يُلْقِيها الصَّارُوخُ لِلإفلاق. نَتِيجَةُ إِسْتِواءِ الأرض (حيثُ هو الأسخَرُ هَناك).

قوسُخود

شُيِّدَ الصَّارُوخُ الرُّوسِيّ قوسخود لِحَمْلِ أَكْثَرِ من رابِعِ إلى الفَضاء في رَجْلَتِهِ. في العام ١٩٦٤، أَطْلَقَ ثَلَاثَةَ من الرُّوَادِ الرُّوسِ إلى الفَضاء. وفي رَجْلَتِهِ قوسخود الفَضاءيةُ الثانيةُ عام ١٩٦٥، حَقَّقَ رابِعَ الفَضاء الرُّوسِيّ، الكسبي يُونُوف. سَبَقَ قَدًا كَأَوَّلَ رابِعٍ يُعَادِمُ بِالخُروجِ من كَسْبُولِهِ

راف ووزن سائِلين ٥٠

الثلثي المراحل (الطبقات) على ٢٧٠٠ طن، فَاحْتَاجَ إلى قُوَّةٍ دَسْرِ هائلةٍ لِتُفَلِّدَ من الأرض. وَقَدِ تَوَلَّيَتْ تِلْكَ القُوَّةُ من حِمْسِيَةِ مُعرِّزاتٍ في المَرحَلَةِ (الطبقة) أو (الطبقة) المُعَدَّة. وَجَلَّاهُ مُفَانِقٌ تَوَلَّفَ الإِحْرَاقُ في هَذِهِ المَرحَلَةِ فَتَسْقَطُ عَاشِدَةً إلى الأرض.

تُصَنِّعُ المَطارِنةُ الفَضاءيةُ المَلائيَّةُ سَاجِرَ المَعرِّمِ بِمَلاَءِها وَهي تَتَلاَفُ من مَطارِنةٍ حَامِلَةٍ وَمُزَوِّجَةٍ فَضائِلِيَّةٍ صالِحَةٍ لِلاستِعمالِ تَكَرَّارًا، تُدعى جُورِس.

لَمزيد من المَعلُومَاتِ انظُرْ
الجاذبية في ١٢٢
القمر في ٢٨٨
التَّيْشُكُوباتُ في الفَضاء ص ٢٩٨
السَّوَاتِلُ في ٣٠٠
السَّوَاتِلُ الفَضاءيةُ في ٣٠١
الإنسان في الفَضاء ص ٣٠٢

مَطارِنةُ فضاءية

المُشْكِلةُ في الصَّوَارِيخِ المُتَعَدِّدةِ المَراحِلِ أَنها تُستخدَمُ لِمَعرَّةٍ وَاحِدَةٍ فَقَط. فَعِنَما تَسْقَطُ مَراحِلُها تُحَرِّقُ في جِوِ الأرض وَتُفَدَّرُ. لَذا يُحَامَلُ العِلَماةُ في بُلَدانٍ كَثيرَةٍ بِتَطويرِ «مَطارِنةِ فضاءيةٍ» تُسْتَعْمَلُ تَكَرَّارًا - فَتُفَلِّدُ أَقْيَبًا - مُستخدِمةً الهَواءَ تُحَرِّقُ وَقُودَها (كالمَطارِنةِ العادِيَةِ) وَهي في جِوِ الأرض. ثُمَّ في الفَضاء، حيثُ يَعمِدُ الهَواءُ، تُحَرِّقُ مَريَجاتُ من الهَيدُوجينِ السَّائِلِ وَالأكسِجينِ (كالصَّارُوخِ).

سُرْعَةُ الإفلات

إِذا زَهَيْتْ كَرَّةٌ في الهَواءِ، فَإِنَّ جاذبيَّةَ الأرضِ تُسَلِّطُها تَدْرِيجًا حَتَّى تَسْقَطُ عَاشِدَةً إلى الأرض. لَكنَّ لو تَسْتَطِيعُ قَدَمُها بِسُرْعَةٍ تَبْلُغُ ٤٨٠٠٠ كم/سا، فَإِنَّ سُرْعَتَها، وَرَغمَ تَبَلُّغِها الجاذبيَّةَ، تَفَلُّ كافيًا لِحَمْلِها إلى الفَضاء بَعِيدًا عَن مُتَناوِلِ جاذبيَّةِ الأرض. هَذِهِ السُرْعَةُ تُدعى سُرْعَةُ الإفلات من جاذبيَّةِ الأرض ٢. وَعَلى الصَّوَارِيخِ المُصمَّمةِ لِلإفلات من جاذبيَّةِ الأرض بَلوغَ هَذِهِ السُرْعَةِ كَمَحدٍ أَدنى.



القُوَّةُ التي يَتَعلَّقُ بِها الصَّارُوخُ بَعِيدًا عَن الأرض يَجِبُ أَنْ تَكُونَ أَكْثَرُ من قُوَّةِ الجاذبيَّةِ التي تُسَلِّطُها لِحُجُومِها

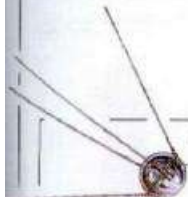
السَّوَاتِلُ (الأَقْمَارُ الصَّنَاعِيَّة)



المدار اللاتركيزي: الساتل المُنْتَهِم لقياس
مجال الأرض المغنطيسي والكهربائي
يستخدم مثل هذا المدار لتسجيل القياسات
على أبعاد مختلفة من الأرض.



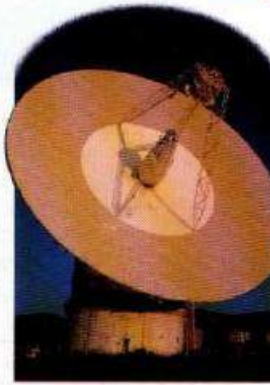
المدار الأرضي الاستقرائي: تدور فيه سواتل الاتصالات، مثل غولستات والمساتل الأوروبي أوليس، كترابطة مع دوران الأرض.



سبوتنيك ١٠ - شرة من
الأكسجين قمرها ٥٨ سم

سبوتنيك

وضعت روسيا أول قمر صناعي في مدار حول الأرض في تشرين الأول (أكتوبر) عام ١٩٥٧، فاستكشف حو الأرض خلال فترة دورانه القصيرة في الفضاء. ولم يمض شهر واحد حتى أطلق سبوتنيك ٢، وكان على منيه الكلبة لايتكا - أول كائن حي يزور الفضاء.



طريق استقبال ساتلي

ما إن يتبع الساتل الفلكي مداره حتى يبدأ عمله. فتتبعه المحطات الأرضية لرؤية تحركاته وتعدده توجيهه عند الضرورة؛ كما تستقبل منه المعلومات وتعالجها لإنتاج العلماء. وتجمع الاشارات التي ينقلها الساتل بواسطة أطباق على الأرض تُسمّى أطباق السواتل التلفزيونية، لكنها أكثر كثرًا.



إصلاح السواتل

ماذا لو طرأ خللٌ ما على الساتل في مداره؟ الحواب يتلخص في أن إصلاحه ممكن. فإذا كان القطار بسيطًا قام الرواد بإصلاحه في الفضاء. أما إذا كان القطار أسبقًا، فقام الساتل إلى الأرض حيث يُصلَح ويُعاد إطلاقه. ففي تشرين الثاني (نوفمبر) عام ١٩٨٤، استعاد طاقم المكوك الفضائي، ديسكفري، ساتل اتصالاتٍ يُعاديه وأعادوه إلى الأرض.

المدارات

يتوقف مسار الساتل حول الأرض على المهمة المُنوطة به. فالمدار الأرضي الاستقرائي، مثلاً، يرتفع ٣٥٨٨٠ كم فوق خط الاستواء؛ والسواتل في هذا المدار تكمل دورة واحدة حول الأرض في الوقت ذاته الذي تكمل فيه الأرض دورة واحدة حول مجرتها. وهكذا يظل الساتل مستقرًا فوق النقطة ذاتها على الأرض؛ وهذا ضروري للسواتل التلفزيونية.

المُستكشف فوق

البُشجعي التلوي

ساتل فلكي أطلق عام ١٩٧٨ لدراسة الإشعاعات فوق البُشجعية الآتية من النجوم والمجرات في الفضاء. وكان يتوقع له أن يستمر ثلاث سنوات فقط، لكنه ما زال دافعًا يعمل حتى اليوم. ويستغرق إرسال الصورة منه إلى إحدى المحطات الأرضيتين اللتين تُراقبان (الأولى في أمريكا والثانية في إسبانيا) ثلثي دقائق.

لزيد من المعلومات انظر

- الاتصالات المادية ص ١٦٢
- الانعكاس ص ١٩٤
- زمن القطار ص ٢٧٢
- التلسكوبات في الفضاء ص ٢٩٨
- الشوارب ص ٢٩٩
- الشوارب الفضائية ص ٣٠١

السَّوَابِرُ الْفَضَائِيَّةُ

السَّوَابِرُ الْفَضَائِيَّةُ مَرَكَبَاتٌ غَيْرُ مَاهُولَةٍ تُرْسَلُ إِلَى الْفَضَاءِ (كَالْمُرَاسِلِينَ الْجَوَالِينَ) لِتَنْقَضِيَ نِظَامَنَا الشَّمْسِيَّ وَتَبْعَتْ بِتَقَارِيرِهَا إِلَى الْأَرْضِ. وَلَقَدْ حَقَّقَتْ هَذِهِ السَّوَابِرُ عِدَّةً أَكْثِفَاتٍ مُهِمَّةً، مَا كَانَ يُمَكِّنُ تَحْقِيقَهَا مِنَ الْأَرْضِ. وَالسَّوَابِرُ الْفَضَائِيَّةُ هِيَ رُيُوبَاتٌ فَائِقَةُ الدَّقَّةِ وَالتَّعْقِيدِ تُطْلَقُ إِلَى الْفَضَاءِ فِي مَسَارٍ مُقَرَّرٍ سَلَفًا نَحْوَ هَدَفٍ مُعَيَّنٍ، كَكَوْكَبٍ مَثَلًا. وَعِنْدَ اقْتِرَابِ السَّابِرِ مِنَ الْكَوْكَبِ أَوْ الدَّوْرَانِ حَوْلَهُ، تَبْدَأُ الْأَجْهَازَةُ عَلَى مَتْنِهِ اسْتِقْصَاءَ أَتْمَتِهَا وَتُرْسِلُ النَّاتِجَ إِلَى الْأَرْضِ لِاسْبِلَكِيَّا. بَعْضُ هَذِهِ الْبَيِّنَاتِ تُعْمَلُ صُورًا عَنْ قُرْبِ الْعَوَالِمِ نَائِيَةٍ. وَقَدْ زَارَتْ السَّوَابِرُ الْفَضَائِيَّةُ الْمُخْتَلِفَةُ الشَّمْسَ وَالْمُذْنِبَاتِ وَالْكُويْكَبَاتِ وَجَمِيعَ الْكُوكَبِ عِدَا پلوتو.

لِغَايَةِ الْعِظُمَاتِ (مَقَابِلِ) شِدَّةِ الْفَجَائِلِ الْفَنَائِيَّةِ عَلَى عَمُودِ طُولِهِ ١١١ مِ تَنْجَلِبُ التَّنَاقُلُ مِنَ أَجْهَازَةِ الرَّكِيَّةِ الرَّئِيسِيَّةِ.

الشَّابِرُ غَالِيلِيو

أُطْلِقَ الشَّابِرُ الْفَضَائِي غَالِيلِيو عَامَ ١٩٨٩، وَقَدْ بَلَغَ الشُّشْرِي بَعْدَ سِتِّ سَنَاتٍ. لَكِنَّ الْجُزْءَ الْأَكْبَرَ مِنَ الْمَرْكَبَةِ - وَهُوَ الْقَرْبَةُ الْمَدَارِيَّةُ - تَسْتَعْرِضُ سِتِّينَ إِضَافِيَّتَيْنِ لِيَدُورَ حَوْلَ الْكَوْكَبِ وَأَقْمَارِهِ الرَّئِيسِيَّةِ. وَسُيْرِلَ الْمَرْكَبَةُ سَابِرًا أَصْغَرَ إِلَى جُزْءِ الشُّشْرِي لِجَحْصِهِ عَنْ قُرْبِ

يَبْدُو الْعَاكِلُ الَّذِي قَطَرُهُ ٥ أَمْتَارَ كَالْمِطْلَقَةِ، وَتُشْتَخَذُ لِلْأَسْصَالَاتِ.

تُرْسَلُ الْمَعْلُومَاتُ إِلَى عِطَلَاتِ التَّنْجِلِ فِي إِسْبَانِيَا وَأُسْتَرَالِيَا وَكَالِيفُورْنِيَا، بِالْوِلَايَاتِ الْمُتَحِدَةِ.

هَذِهِ الصُّورَةُ لِأُورُونُوسَ، أَحَدِ أَقْمَارِ الشُّشْرِي، كَانَتْ مِنْ بَيْنِ السُّوَابِرِ الَّتِي أُرْسِلَتْهَا قُوبَايَجِرُ إِلَى الْأَرْضِ، وَقَدْ أَظْهَرَتْ تَفَاصِيلَ لَمْ تَشَافُ مِنْ قَبْلُ مُطْلَقًا.

يُوجَدُ عَشْرَةُ أَجْهَازَةٍ عِلْمِيَّةٍ عَلَى سِتِّ الْعُرْبَةِ الْمَدَارِيَّةِ وَبَسِطَةُ أُخْرَى عَلَى الشَّابِرِ.

الشَّابِرُ الْجُزْءِي سَيُسْتَخْدَمُ بِإِرَاشَتِهَا لِطُفُوطٍ عَظِيمٍ لِيُشْرِي بِطَبَقِ.

تَحْمِلُ الْمُنْطَهَ مَنَظُومَةُ الْكَامِيرَاتِ الَّتِي تُنَوِّغُ أَنْ تَبْعَتْ أَوْضَعَ شُجُورَ شَوْهَدَتْ لِلشُّشْرِي حَتَّى جِهِنِهِ.

تُرْسَلُ عُرْبَةُ غَالِيلِيو الْمَدَارِيَّةُ ٢٢٢٢٢ كِغْ، يُؤَلَّفُ الْوَقُوفُ حَوْلَ نِصْفِ هَذَا الدَّوْرَانِ.

سَيُجْرِي غَالِيلِيو جَارِبَاتٍ لَأَكْثَرِ مِنْ ١٠٠ عَالِمٍ فِي سَبْعَةِ يَلْدَانِ شَخْطَقَةٍ.

سَابِرَا قُوبَايَجِر

أُطْلِقَ الشَّابِرَانِ الْفَضَائِيَانِ الْقُوبَايَجِرُ ١١٦ وَ ٢٢١ عَامَ ١٩٧٧ فِي مُهِمَّةٍ مُعْطَفَةٍ هِيَ اسْتِكْشَافُ الْمَزِيدِ عَنْ طَبِيعَةِ الْكُوكَبِ الْعَمَلَقَةِ الْغَازِيَّةِ الْأَرْبَعَةِ. وَقَدْ مَرَّ كِلَاهُمَا عَلَى مَقَرِّهِ مِنْ الشُّشْرِي وَخَلَعَ، ثُمَّ تَابَعَ قُوبَايَجِرُ ٢٢١ وَحَلَّتْهُ مُتَقَرِّقًا نَحْوَ أُورُونُوسَ وَيُتُونِ. وَكَانَ عَلَى قَتْنِ كُلِّ مَنِمَا ١١ جِهَازًا، مِنْ بَيْنِهَا كَامِيرَاتَانِ تَلَفُوزِيَّتَانِ.

قُوبَايَجِرُ ١٠، قَارَبَ الشُّشْرِي فِي مَارَسَ عَامَ ١٩٧٦، وَقُوبَايَجِرُ ٢٠، قَارَبَهُ فِي يُولْيُو عَامَ ١٩٧٩.

لَمَزِيدِ مِنَ الْمَعْلُومَاتِ أَنْظُرْ
الرُّيُوبَاتِ ص ١٧٦
الطَّاقُ الشَّمْسِي ص ٢٨٣
الشَّمْسُ ص ٢٨٤
الْأَلْبُكُوكَاتِ عَلَى الْأَرْضِ ص ٢٩٧
الْأَلْبُكُوكَاتِ فِي الْفَضَاءِ ص ٢٩٨
السَّوَابِرُ (لِلْأَقْمَارِ الصَّنَاعِيَّةِ) ص ٣٠٠

بِاسْتِطَاعَةِ الْعِلْمَاءِ اسْتِخْدَامَ جَانِبِيَّةِ الْكُوكَبِ لِتُوجِيهِ الشَّابِرَ الْفَضَائِي نَحْوَ هَدَفِهِ.

قُوبَايَجِرُ ٢٠، قَارَبَ أُورُونُوسَ فِي يَنَايِرَ عَامَ ١٩٨٦.

قُوبَايَجِرُ ٢٠، قَارَبَ يُونِيتُونِ فِي أَيْسِنُوسَ عَامَ ١٩٨٦.

الزِّيَارَاتُ الشَّابِرِيَّةُ

١٩٥٩ لُونَا ٤، أَوَّلُ سَابِرٍ يَنْجَحُ فِي الْوُصُولِ إِلَى الْقَمَرِ.
١٩٦٢ مَارِينِرُ ٤، أَوَّلُ سَابِرٍ كُوكَبِي تَابَعَ بِمَرَّ قُرْبِ الْوَقُوفِ.
١٩٦٩ أُولُو ١٠، أَوَّلُ سَابِرٍ يَبْعُدُ بَيِّنَاتٍ مِنْ صُخُورِ الْقَمَرِ إِلَى الْأَرْضِ.
١٩٧٣ إِطْلَاقُ مَارِينِرُ ١٠، أَوَّلُ سَابِرٍ يَزُورُ كُوكَبَيْنِ - الْوَقُوفِ وَالْعُطَارِدِ.
١٩٧٦ الشَّابِرُ أَلْفَايَكِنغُ ٢١٦ وَ ٢٢١ يَهْدِيَانِ إِلَى الْوَرُوحِ.
١٩٧٧ أُرْسِلَ قُوبَايَجِرُ ١١٦ وَ ٢٢١ إِلَى الشُّشْرِي وَرُحِّلَ أُورُونُوسَ وَيُونِيتُونِ.
١٩٨٥ أُرْسِلَ خَمْسَةُ سَابِرٍ لِاسْتِخْدَامِ الشُّشْرِي حَالِي.
١٩٩٠ إِطْلَاقُ الشَّابِرِ بُولِيَسِيرُ لِيُجْرِيَ قُرْبَ لُغْنِي الشَّمْسِ.
١٩٩٥ الشَّابِرُ غَالِيلِيو اتَّخَذَ مَدَارًا حَوْلَ الشُّشْرِي.

تُتَابَعُ الْعُرْبَةُ الْمَدَارِيَّةُ مَسَارُهَا حَوْلَ الْكَوْكَبِ.

عُرْبَةُ فَايَكِنغُ الْمَدَارِيَّةُ وَعُرْبَةُ الطُّفُوطِ تَتَفَصَّلَانِ.

سَابِرَا فَايَكِنغُ

تَسْلَعُ السَّوَابِرُ الْفَضَائِيَّةُ الدَّوْرَانِ حَوْلَ الْكَوْكَبِ، كَمَا تَسْلَعُ إِتْرَالُ عُرْبَةُ لُجُوبِ عَلَى سَقَطِهَا. فَبِخِلَالِ السَّنِيَّاتِ وَالسَّبْعِيَّاتِ مِنَ الْقَرْنِ الْعَشْرِينَ أُطْلِقَ الْأَمْرِيكِيُّونَ وَالرُّوسُ، كِلَاهُمَا، سَابِرِي فَضَائِيَّةَ دَارْتِ حَوْلَ الْوَرُوحِ وَسَقَطَتْ عَلَيْهِ. وَقَدْ وَضَعَ الشَّابِرَانِ فَايَكِنغُ ٢١٦ وَ ٢٢١ نِجَاحَ عَرَبِيٍّ لُجُوبَ عَلَى الْوَرُوحِ فِي شَهْرِي نَمُوزِ وَأَيْلُولِ مِنْ عَامَ ١٩٧٦. فَارْسَلْنَا كِلَاهُمَا إِلَى الْأَرْضِ مَا مَجْمُوعُهُ حَوْلَى ٣٠٠٠ صُورَةٍ. وَقَدْ أَجْرَتَا تَحَالِيلَ لِقُرْبِ الْوَرُوحِ وَتَجَلَّتْ قِيَاسَاتُ لَأَحْوَالِهِ الْحَيَاتِيَّةِ - كَمَا تَقَعَّتَا اخْتِبَارِيًّا إِمْكَانِيَّةَ وَجُودِ الْحَيَاةِ عَلَيْهِ.

الإنسان في الفضاء

كان السَّفرُ عِبْرَ الفضاءِ حُلْمَ الإنسان على مدى قُرُونٍ خَلَّتْ، ولم يُصِبْ هذا الحُلْمُ واقعًا إلا عام ١٩٦١ عندما انطلق رائدُ الفضاء الروسي، يوري غاغارين، إلى الفضاء ودارَ حَوْلَ الأرض. وتوالى مُنذَ ذلك انطلاَقُ العديد من الرجال والنساء إلى الفضاء بعضهم يقضي فيه بضعة أيام وبعضهم يبقى عدَّةَ شهورٍ في كُلِّ مرَّة. لكنَّ بَقْلَ الفضاء بِشَّةً عِدائيَّةً خطيرةً بِحَتَّاجِ فيها الإنسان إلى بَرَّةٍ فضائيَّةٍ لِحمايَته ولتوفيرِ الهواءِ لِتنفِسه. وإذا قُدِّرَ لِلإنسان أن يعيشَ ويعمَلَ في الفضاء طويلاً وأن يهيِظَ على المَورِخِ في القَرْنِ الحادي والعشرين فينبغي لنا تَعَرُّفُ كُلِّ ما نستطيعُه عن الآثار التي تُخلِّقُها أسفارُ الفضاء الطويلة الأجل.



المرأة في الفضاء

هيبت الولايات المتحدة وما كان يُدعى الاتحاد السوفياتي على مُختلفة الشبَّعة وباءة الفضاء جلال المفدئين الأولين من عُشر استكشاف الفضاء. ففي العام ١٩٦٣، قائلينا أصبحت رائدة الفضاء الروسية، فالتيبا تريشكوفا، أوَّل امرأةٍ تطلقُ إلى الفضاء.

الرَّيِّ الفضائي

كان الرُّؤادُ الأوَّلُ يرتدون بَرَّةً فضائيَّةً واحدةً لِلرَّحْلة. أمَّا اليوم، فهم يرتدون ملابسٍ مُختلفةً بِاختلافِ ما يقومون به من مُهمَّات. فهناك بَرَّةٌ لِلسَّفرِ دُخَانًا وإيَّانًا إلى الفضاء، وملابسٌ عاديةٌ مُضَمَّنةٌ مُضغِضًا لِلارتداءِ داخلِ المركبةِ الفضائيَّة، وهي في مدارها. وإذا اضطرَّ الرائدُ لِلحُسلِ خارجَ مركبته فهو يرتدي بَرَّةً تُدعى وَحدةَ الحركة خارجِ المركبة، يُحرِّكُ فوقها وَحدةً مُناوِرةً مَاهولةً تُمكنُه من التَّحرُّكِ بِالدَّفْعِ المُناوِري حَوْلَ مركبته.

تحت الوحدة فلشوة تحوي سبلاعي رأس وميكروفونات للإنسان بالأرض وبالرادار في المركبة.

فوق الوحدة أضواء تُشعُّ الرائد من الرؤية جيَّداً



التدرب على الرِّحلات الفضائيَّة

يُفترضُ في رائدِ الفضاء أن يتَمَتَّعَ بِمَناوِرةٍ بدنيَّةٍ وعقليَّةٍ عالية. ويقومُ الرُّؤادُ بِتدريباتٍ قاسيةٍ وطويلةٍ جِدًّا في ظروفٍ وأحوالٍ تُشَبِّهُ مُيَّلاتها في الفضاء. فهم قد يُجرِّبون التدرِبات، مثلاً، في بركةٍ مُباحةٍ كبيرةٍ لِلسَّباحة ويَتَعاودوا حالةَ انعدامِ الرُّوزن. كما يَرتدي الرائدُ بَرَّةً مُناوِرةً ويتدربُ على المُهمَّات التي سيقومُ بها في الفضاء.

على كَتِفِ الرائدِ كاميرا تُلتقطُ المُشَوَّرُ خلال تحركاته.

التَّصَفُّفُ الأَعلَى من المِرَّةِ لِغَلاظِ صَلَّةٍ من الرُّجَّاجِ اللِّبَاقِي.



وَحدةٌ مُناوِرةٌ مَاهولة

هذه الوحدة حليقة من خِصبة طهيَّة ومُحرَّس. وهي تُمكنُ بِالترَّوجِينِ ويُمكنُ إعادةَ شَحْنِها من المركبةِ الفضائيَّة. يتحكَّمُ الرائدُ بِوَحدةِ المُناوِرةِ هذه من بِسْطَلِي المُراَعَةِ، وكان الرائدُ الأمريكي، بروس ماكانيلس أوَّل من استخدَمَها في شَباط (فبراير) عام ١٩٨١.

يرتدي رائد الفضاء كيساً تحثياً شَجَرًا بِمَناوِرةٍ تَدرِيبِ مَائيَّة.



سالي رايد

كان الرُّؤادُ الأمريكيون كُلُّهم من الذَّكَورِ حتَّى العام ١٩٨٣. وعند استحداثِ برنامجِ المُكوَّنِ الفضائي في السَّبعينيَّات من القَرْنِ العشرين، سُمِّحَ لِكُلِّا الرِّجالِ والنِّساءِ التَّقدُّمُ بِطلباتِ الانسابِ كَرُّوَادِ فضاء. وفي العام ١٩٨٣، أصبحت سالي رايد (المولودة عام ١٩٥١) أوَّلَ امرأةٍ أمريكيَّةٍ تَرائدُ الفضاء. وهناك جانيَّةُ العديد من رائدات الفضاء الأخريات.

تُلْتَقَطُ البُرَّاتُ الفضائيَّةُ وتُجَلِّدُ بعدَ العُودةِ إلى الأرض لِتُكوِّنَ جَاسِرةً لِرَحلَّةِ أُخَرى. ويُفترضُ بِمَلاكِ البُرَّةِ صالِحَةٌ لِلِاستخدامِ حَوالى ٨ سنوات.



في ٣٠ نَوَاز (يوليو) عام ١٩٦٩، أصبح نيل أرمسترونغ أوَّل إنسانٍ تَطا فضاء سَطحِ القَمَرِ؛ ثم لحقَ به زُميلُه يُرِّي الدرين بعد ١٩ دقيقة.

تُوفِّرُ البُرَّاتُ الفضائيَّةُ أكسِجينًا نَقِيًّا ١٠٠٪ لِلنَّفَسِ.

تحت البَرَّةِ بِدِجَّةٌ لِتَجميعِ التَّوَلِّدِ تُفَرِّغُ عندَ الرُّجوعِ إلى المركبة.

المبعثات القَمَريَّة

أواخرُ الخَسينيَّاتِ من القَرْنِ العشرين، كان التَّامُّقُ شَدِيدًا لِلِسيطرةِ على الفضاءِ بِأرسالِ بشرٍ إليه - فكانت بِدَافِعِ عُشرِ الفضاء. في العام ١٩٦١، تعهَّدَ الأمريكيون بِإرسالِ إنسانٍ على سَطحِ القَمَرِ بِنهايةِ العَقدِ، وهكذا كان. ففي العام ١٩٦٩، أصبح نيل أرمسترونغ أوَّلَ رَجُلٍ يَشي على سَطحِ القَمَرِ. وبين ١٩٦٩ و ١٩٧٣، كانت الحَركةُ تَناوِلةً إلى القَمَرِ ومِنه، وقد نفِى الرُّؤادُ جِلالَ تلكَ الفَترَةِ ما يُقاربُ ٨٠ ساعةً على سَطحه.

العيش في الفضاء

تغير الشغل غير الفضاء اليوم عنه أيام يوري غاغارين - فعند الرواد، والعربة الفضائية في مدارها، يرتدون ثياباً عادية ويأكلون وجباتهم المفضلة. وهم في غير أوقات العمل، يسترخون لسماع الموسيقى المسجلة أو لقراءة كتاب مختار، أو يقيمون «بالأعمال المنزلية» مداورة. غير أن كل ذلك يتم في حالة انعدام الوزن، وفي هذه الحالة تتخاذل العظام والعضلات (لذا يتوجب على الرواد ممارسة تمارينهم الرياضية يومياً). وقد لوحظ زوال تأثيرات انعدام الوزن على الجسم البشري بعد عودة الرواد إلى الأرض؛ لكن العلماء ما زالوا يرقبون تلك التأثيرات كلما قضى الرواد فترات أطول فأطول في الفضاء.

مراقبة الرواد

في آذار (مارس) عام ١٩٩٢، عاد رائد الفضاء الروسي سيرجي كريكاليف إلى الأرض بعد أن قضى ٢١٣ يوماً في الفضاء، وقد أخضع لفحص طبي دقيق فور عودته. والمعروف أن الرائد قد يعاني تباطؤاً في نبضات القلب ودواراً خلال رحلته الفضائية.

سيرجي كريكاليف



يرتشف الرواد الشوالت بفشات للترتيب، لكنهم يتناولون الوجبات الخفيفة كالشوكولاتة والمكشربات بطريقة عادية. وتُسحق وجباتهم في قرن قبل وضعها في صواني خاصة تملأ حُقوها أثناء الاكل.

مع حركة الدوران المستمر في الفضاء، قد يُسجل رائد الفضاء بالغثبان والدوار.



في الفضاء، يصعب التحكم في الشوالت. لاحظ (في الصورة) تكدُّ الماء في كتلة طافية.

انعدام الوزن

شد جاذبية الأرض المستمر على أجسادنا يكميننا وزناً، لكنك في وضعٍ هابط بسرعة تُحسُّ بأنك أخف وزناً. وهذه الظاهرة تُضخم في مركبة فضائية هابطة في مجال ثقالي، إذ يهوي الرواد في داخلها بالسرعة نفسها تتعدهم أوزانهم. وتُجرى التجارب على الحيوانات والنبات في الفضاء لدراسة تأثيرات انعدام الوزن عليها؛ كما تُجرى تجارب علمية مُعَيَّنة، لا يمكن إجراؤها على الأرض.



تُعطل الأغذية متروكة الماء - فما على

الرائد سوى إضافة بعض

الماء قبل الأكل. ويحسُّ المأكولات الأخرى مخوفة في قلب من التشجيع أو في الكياس لثقلتها كما هي الحال على الأرض. أمّا الطعام الخارج فقد يتناثر فقط في بداية الرحلة.

المكوك الفضائي

كان الرواد الأوائل يُرسَلون إلى الفضاء داخل كبسولات صغيرة تُوضع في مقعدة الصواريخ. ثم يعودون بها إلى الأرض على متن السفينة. فكانت تلك البعثات الفضائية باهظة التكلفة إذ لا يمكن استخدام الصواريخ إلا مرة واحدة. أمّا اليوم فيرتاد الرواد الأنريكبون الفضاء بواسطة المكوك الفضائي، الذي يمكن إعادة استخدام أجزائه الرئيسة - كالغرفة المدارية الفضائية والصواريخ المُعززة. وتعود العربة المتناثرة كالطائرة إلى الأرض، ويمكن استخدامها تَكَرَّراً.



بعد الهبوط، تُجهز العربة بترقيات وتقود جديدة إعداداً للإطلاق التالي.

تُوقف العربة المدارية بمناطونتها من المكوك.



مهمات المكوك الفضائي

المكوك الفضائي مُصمَّم للاستعمالات؛ فيمكن استخدامه في إطلاق الشوالت وحبائنها أو إعادتها إلى الأرض. كذلك يمكن استخدام المكوك كمنشأة فضائية، أو في نقل قطع التجهيزات الفضائية لتتم تركيبها في الفضاء. وتُسغرق البعثات المكوكية حوالي سبعة أيام؛ وقد يبلغ طاقمها من الرواد ثمانية.

لزيد من المعلومات انظر

- الجاذبية ص ١٢٢
- النظام الشمسي ص ٢٨٣
- الصواريخ ص ٢٩٩
- الشوالت (الأقمار الصناعية) ص ٣٠٠
- الشوالت الفضائية ص ٣٠١
- المحطات الفضائية ص ٣٠٤

تتسبب العربة المدارية (دون إصالح شحوكاتها) شحورة نحو الأرض، وتسط على شارع كمانرة عادية.

المحطات الفضائية

لم تعد الرحلات الفضائية تقتصر على إقامة عابرة، فياستطاعة رواد الفضاء اليوم المكوّن في محطة فضائية، تدور حول الأرض كساتل كبير، مؤهلة لعيش الرواد والعمل على مئتها، كبيت ومكتب، لفترة تمتد أسابيع وشهوراً. وستستخدم المحطات الفضائية مستقبلاً كبنك يُعزج عليه الرواد قبل متابعة سفرهم عبر النظام الشمسي أو قبل العودة منه إلى الأرض. وهي أيضاً مهمة إذ يمكن، على مئتها، إجراء التجارب في ظروف الجاذبية الصغرى (شبه انعدام الوزن) بإشراف علماء لا مكانات - كما يستطيع الرواد إجراء التجارب على أنفسهم لاختبار سبل ومدى اضطلاع الجسم البشري بأعباء العيش في الفضاء.

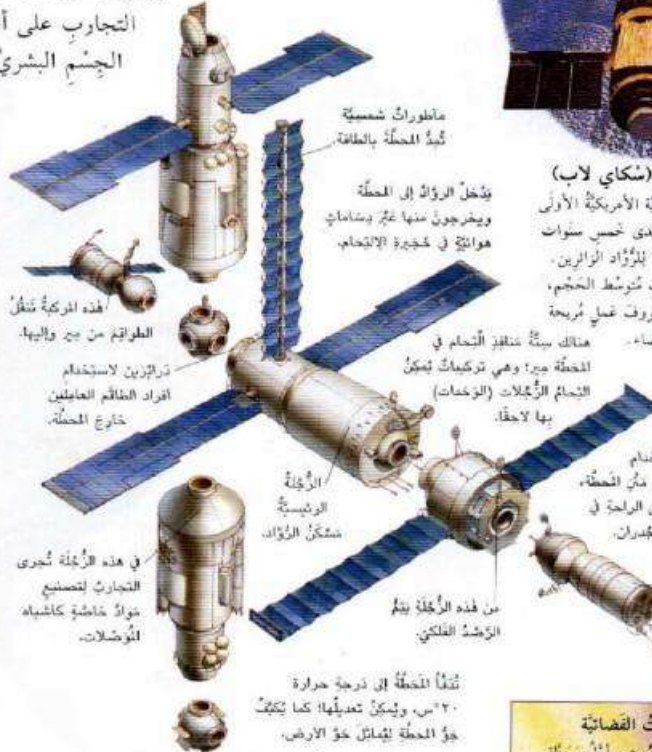


المختبر الفضائي (سكاى لاب)

طلبت المحطة الفضائية الأمريكية الأولى «سكاى لاب» على مدى خمس سنوات (١٩٧٣-١٩٧٨) زوّلاً للزّواذ الوالرين. وهي باتأها، كبيت متوسط الحجم، وفرت للزّواذ بيئة وضروف عمل مريحة للمرة الأولى في الفضاء.

يحافظ الرواد على لياقتهم البدنية باستخدام المعدات الرياضية على مئ المحطة، ويأخذون قسطهم من الراحة في أكياس نوم مثبتة بالجدران.

هذه الرّجلة تثقل المواد بين وير الأرض.



ماتورات شمسية تُولد المحطة بالطاقة.

يُدخل الرواد إلى المحطة ويخرجون منها عبر وشامات هوائية في خجيرة الالتحام.

هذه المركبة تُنقل الطواقم من وير وإليها.

زرازين لاستخدام أفراد الطاقم المعامل خارج المحطة.

هناك سبيل مختلف الالتحام في المحطة وير؛ وهي تركيبات يمكن التجميع الأجزاء (الوحدات) بها لاحقاً.

الرّجلة الرئيسية مشكّن الرواد.

من هذه الرّجلة يتم الرّحلات الفلكية.

تُنفذ المحطة إلى درجة حرارة ٢٠°س. ويمكن تعديلها؛ كما يكتفج جو المحطة ليمثل جو الأرض.

ستعيش الطواقم وتعمل في المحطة الحرّية (فريدم) عدداً تتراوح بين ثلاثة وسبعة أشهر في كلّ مرة.

ويكشاش خاصةً شارسيل صورياً للاراض لتُثبّل عن أحوال الطقس.

الاء المستخدمة على مئ الحطة سُبْعُك تدويره للاستخدام ثانية.

على خطّ ٨٠ كم، ستدور المحطة الفضائية فريدم حوّل الأرض كلّ ٩٠ دقيقة.

أطلقت المحطة الفضائية الروسية، مير، في سباط (فبراير) عام ١٩٨٦، وشغلتها الزّواذ بعد ذلك ثلاثة أشهر. يُنقل الزّواذ من المحطة وإليها في مركبة فضائية تُلتحم بأحد أبواب المحطة السّنة. وتُشغّل المحطة، مير، لطاقم من ستة أفراد لكن يُمكن زيادة حجتها بإضافة رُجلاّت (وحدات) جديدة، كالمختبرات، مثلاً، إلى الهيكل الأساسي. وفي العام ١٩٩٧ تعرّضت مير لمشاكل بسبب اصطدام مركبة تلاحم بها، وقد يُفرض ذلك من قدرتها على الاستمرار طويلاً في مئتها.



التجارب

علماء الكيمياء والبيولوجية والفيزياء سيبنون من وُجود مختبر لهم في الفضاء يتحكّمون فيه من إجراء التجارب في ظروف الجاذبية الصغرى حيث يُمكنهم معالجة بعض المواد (كالمعادن أو المقرّمات الكهربائية) وإنتاجها بسنوى من الفأوة لا يتوقّف على الأرض.

الماتورات الشمسية ستُجنج ضوء الشمس ليُشاص تحويله إلى طاقة كهربائية.

في هذه الرّجلة تُجرى التجارب لتصنيع موادّ خامشة كالمشابه الموشلات.

الحرّية (فريدم)

تُحقّق الولايات المتحدة لإطلاق محطة فضائية تُدعى فريدم؛ على أن يُنقل السّكوك الفضائية وقلمها إلى القضاء بقلمة قطعة، ثم يقوم الرواد بتجميعها. وستكون المحطة المُجمعة أطول من ملعب كرة القدم، وسيولى شؤونها طاقم دائم من ستة زّواذ.

المحطات الفضائية	
١٩٧١	أطلقت ساليوت، أوّل محطة فضائية روسية.
١٩٧٣	أطلقت سكاى لاب، أوّل محطة فضائية أمريكية.
١٩٨٠	سكاى لاب تعود إلى جو الأرض وتُتشر.
١٩٨٣	أطلق سبيس لاب، أوّل مختبر فضائي مُصنّع لهدف مُعيّن.
١٩٨٦	أطلقت مير، أكبر محطة فضائية، من بكونوف، في روسيا.
١٩٨٧	أُنشئت الفضاء الروسي بُوري زومالكو تعود من مير إلى الأرض بعد تسبيله رقماً قابلية المُشكّوت في القضاء.
٢٢٦	يُتأ.
مشورة للوحدات ستُشغّل المُشكّت من المحطة الفضائية سكاى لاب.	

لمزيد من المعلومات انظر	
الجاذبية من ١٢٢	
السّواتل (الانصار الصناعية) من ٣٠٠	
السّواتل الفضائية من ٣٠١	
الإنسان في الفضاء من ٣٠٢	

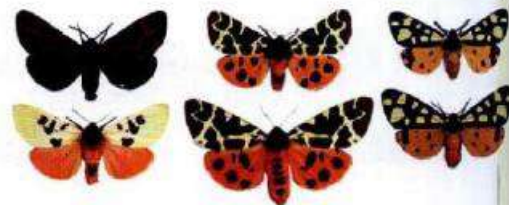
الكائنات الحيّة

الكائنات الحيّة حواليك في كل مكان تقريباً. ففئاته خيرة قد تحول فطراً دقيقاً، وملعقة من ماء النهر قد تؤوي أشكالاً متعدّدة من الأحياء المجهرية المختلفة. تنتشر الكائنات الحيّة عبر مناطق شاسعة من اليابسة وفي المحيطات بينها. حتّى في أشدّ الأصقاع قسوة، كالصحارى الجافة اللاهية أو قِسم الجبال القارسة المتجمّدة، توجد بعض أشكال الحياة وتكاثر. علّم الأحياء (البيولوجية) هو علّم الكائنات الحيّة، نباتات وحيوانات - المجهرية وبها والفائق الحجم الأصحح. يتّكبر. يدرس البيولوجيون الكائنات الحيّة ليكتشفوا كيف تعمل وكيف ترتبط معاً في نمط الحياة المعتقد على الأرض.



المتعضيات والأنواع

في مصطلح البيولوجين، المتعضي هو أي شيء حيّ. فالجراثيم والبكتيريا والخشنة، كما الكائن البشري، كلّها متعضيات. والنوع مصطلح آخر يستعمل عادة في علّم الأحياء - بمعنى مجموعة من المتعضيات تستطيع التوالّد فيما بينها كالأشود أو النعام. فالمتعضيات الواردة أعلاه تنتمي إلى أنواع مختلفة، كلّ منها يستطيع التوالّد (التناسل) مع أفراد من نوعه فقط، وليس مع أفراد أي نوع آخر. والمتعضيات تعيش في الغالب منفصلة، لكن أحياناً تعيش أفراد النوع الواحد وتبقى الرّابط معاً في مستعمرة (كجماعة كبيرة).



بشارك (فراشة ليلية) من القسيلة لكتيدي

كيف يعمل علماء الأحياء؟

خلال القرن التاسع عشر، كان العلماء غالباً يدرسون الحيوانات بعد قتلها وتجميعها. فالفراشات أعلاه هي جزء من مجموعة نموذجية في متحف تحوي آلاف القنّات. إن تجميع الكائنات الحيّة قد يؤرّ معلومات مفيدة، لكنّه يحدّد ضرراً بالغاً بالأنواع النادرة. وحيث إنّ علماء الأحياء حالياً هم أكثر إدراكاً لضرورة حماية البيئة، فهم يقدّمون وقتاً أطول في دراسة الحيوانات في مواطنها الطبيعيّة. فيتمزّجون الحيوان دون إيذائه أو تعيير سلوكه الطبيعيّ.



الحياة الخفيّة

مع أنّ هذه البنية تبدو بعيدة الحياة، فهي في الواقع حيّة تنمو وتكاثر. فالصخرة الحيّة (اليوس أوكامي) كما تسمّى هذه البنية، تنمو في المناطق الجافّة من إفريقيا الجنوبية، وهي تنمو مُسترة مُدوّمة مُعظم أيام السنة، لكنها في موسم التكاثر تفتح أزهاراً، زاهية اللون، تجذب الحشرات ليقلّ لِحار الطلع من تنوّع إلى أخرى. وبعد التفتح تفتح البنية ثمرها.

فريدريخ وُملر

جميع الكائنات الحيّة تحوي مُركّبات كربونيّة، وقد حلّ مُعظم العلماء حتّى القرن التاسع عشر يعتقدون أنّ الشُرّابات الكربونيّة في الكائنات الحيّة مُختلفة عُضوياً عن تلك اللاعضويّة المُتواجدة في الكائنات غير الحيّة. لكنّ في عام ١٨٢٨، تخضّ الكيميائيّ الألمانيّ، فريدريخ وُملر (١٨٠٠-١٨٨٢)، هذه الفكرة التي كانت تُعرّف بالفاعليّة الحيويّة، عندما خضّر الثوربّا، المُركّبات الكربونيّة الناتجة في الحيوان، من مُركّب يتواجد فقط في المادة اللاعضويّة (غير الحيّة).



استكشاف الطبيعة

كان العالم الطبيعيّ الإنكليزيّ، جيري بينس (١٨٢٥-١٨٩٢)، من أوائل العلماء الأوروبيين الذين نقضوا الحياة البريّة في غابات الأمازون المطيرة في أمريكا الجنوبيّة. وقد جمع الكثير من الأنواع الجديدة وقدم سليل تناقصها للبقاء. ولا يزال العلماء اليوم يكتشفون أنواعاً جديدة، لكنّ في الوقت نفسه، هناك أنواع عديدة أهدت بالانقراض، بسبب ما يلحق الإنسان من ضرر بالبيئة الطبيعيّة.

مِنْ خَصَائِصِ الْحَيَاةِ

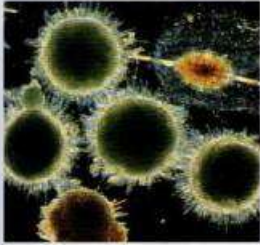
تُوجد الكائنات الحيّة في أشكالٍ وحجومٍ كثيرةٍ مُختلفة، تتراوح بين أشجارٍ يَزيد ارتفاعها على علُوّ مبنى من ٢٠ دوراً، وبين بكتيرياٍ أدقّ من أن تُرى بالعين المُجرّدة. تُقضي النباتات حياتها مُستقرّة في الموقع نفسه، لكنّ مُعظم الحيوانات يَحوّل مسافاتٍ شاسعةً عبْر الهواء أو على اليابسة أو في البحار. ورُغم هذه الفوارق، تَتميّز أشكالُ الحياة جميعها ببعض الخصائص المُهمّة - فكلّها تُعتمدُ بِموادٍ أوليّةٍ، إمّا كنوعٍ من الطعام أو كموادٍ أبسط تركيباً. وكلّها تُستخدِمُ التفاعلات الكيماويّة لِاستخلاصِ الطاقة من هذه المواد؛ وكلّها تُنتِجُ فُضلاتٍ في هذه التفاعلات. والطاقة التي تحصلُ عليها هذه الكائنات تُمكنها من النُموّ

والتَّاسُلُ وَالِاسْتِجَابَةُ لِمُؤَثَّرَاتِ الْبَيْئَةِ
مِنْ حَوْلِهَا.

الحياة النباتية

النباتات مستفيدة في مواقعها، لكنها حبة كسائر الكائنات الحية. فحجرة السلوط، مثلا، تسمد الطاقة من ضوء الشمس، وتحتل بها غذاء تستخدمه في النمو والتكاثر. ومع أن الشجرة عديمة أعضاء الجنس الخاصة، فإنها قادرة على امتصاص الضوء والامتصاصية له.

التفاعلات الكيميائية داخل جسم الفأرة توفر لها طاقة التحرك والدفع.



الحياة العواقبة

عَظُمَ أَشْكَائِي الْحَيَاةِ أَصْغُرَ عَجْزًا مِنَ الْبَشَرِ
يَكْثِرُ. هَذِهِ التَّعْظِيَّاتُ الْعَوَالِيَةُ الدَّقِيقَةُ تَلْجُرُ
مَعَ النَّبَاتَاتِ فِي غُرُصِ الْبَحْرِ. وَوَعْمَ أَنَّ
التَّعْظِيَّ الْوَاحِدَ مِنْهَا بِالْحِصْفِ وَالضَّرْفِ الْوَزْنَ
فَإِنَّ زَيْنَهَا مُجْتَمِعَةً يَنْتَفِذُ بِمَلَائِيحِ الْأَطْنَانِ.

تُسْتَحْيَا بِهِنَّ
الْفَرَاحُ طَائِفَةٌ
الْبُعْدُ وَالْمَعْدِيَّةُ
الْمَعْدِيَّةُ.

ثاني أكسيد الكربون
كمادة عضلاتية.

تستخدم الفأرة الأنثى
ملاقة الطعام وشغلياته
(المواد الأولية) لإنتاج اللبن
لصغارها.

خصائصُ الحياة

الهمة اليومية المُبجَّلة لدى هذه القتران في إيجاد الغذاء لتزويد أجسامها بالطاقة وهي تستخدم حواسها لتقتضي ما يمكنها أكله ولتجنب الخطر. تتأكد القدماء في خلايا غنبد الفخخس على الطاقة، ويتنقش على أكسيد الكربون كحتم فضلاته. وفي الفأرة من الغنديات في الطعام لئلا تخلى وأجزاء خنسية جديدة. وفي غضون ستة أسابيع من ولادتها تبلغ الفأرة مرحلة النضج والكاثر.

نِظَامٌ مِنَ الشَّوَاشِ

يُرْتَحَى تَابُضُ الدَّفِينَةِ تَدْرِجِيًّا، وَيُتَبَعِي
إِعَادَةُ شِدَّةٍ بِدَوِيرٍ مَفْاجِئَةٍ. وَقَدْ تَقَدَّرَ
الْمَعْنَى أَوْ تَنْكِسَرُ بَعْدَ بَضْعِ سَنَوَاتٍ.
هَذَا مِنْ طَبِيعَةِ الْكَاتِبَاتِ الْأَخِيَّةِ، أَمَّا
الْكَاتِبَاتُ الْحَيَّةُ فَتَعْمَلُ بِطَرِيقَةٍ مُخْتَلِفَةٍ
- فِيهِ تَأَخُّدُ الْعَاطِقَةُ وَتُسْتَعْدِدُهَا فِي
بِنَاءِ بَيْتٍ مُعَيَّنَةٍ كَالْحَلَايَا وَالْمَحَارِ.
وَهَذِهِ الْقَدْرَةُ عَلَى خَلْقِ نِظَامٍ مُعَيَّنٍ مِنْ
شَوَاشٍ خَاصَّةٍ فَرِيدَةٍ تَسِيرُ بِهَا
الْكَاتِبَاتُ الْحَيَّةُ، وَهِيَ تَقْدَحُهَا مَدَامًا
بِالْمَوْتِ.

هذه الحديقة كانت بينا ليوثي حديق -
وهو حيوان بحري من الرخويات. فمع
نظم الحيوان تتناسل بحارته أيضا بإفرازه
الكالسسيوم، وهذا يتبلور تدريجيا
لتكوين صنفرة
جديدة.



مَكْنَةُ عَدِيمَةِ الْحَيَاةِ

تَضَرَّفْتُ الرُّيُوطَاتِ أَحْيَانًا كَأَنَّهَا خَيْطٌ، لَهَا فِي الرِّوْقِ
مَكَاتٌ مُعْقَدَةٌ لَا حَيَاةَ لَهَا. صَبَّحَ أَهْلُهَا نَسِيجُ
اسْتِخْدَامِ الطَّاقَةِ لِلتَّحْنُوتِ، لَكِنَّ الرُّيُوطَ
لَا يَسْتَعِينُهَا الْحُصُولُ عَلَى ذَلِكَ
الطَّاقَةِ دَائِمًا - بَلْ يُعْجِدُ عَلَى
الْإِنْسَانِ لِيُفْرِغَ مِنْهَا. كَذَلِكَ فَإِنَّ الرُّيُوطَ لَا يَتَوَلَّى
وَلَا يُولَدُ؛ وَهُوَ، بِذَلِكَ
حَيَاتُهُ مُنْقَطِعَةٌ، مَاتَ
إِلَى الْبَقِيَّةِ وَتَمَكَّنَ.

شَكْلُ
الرُّبُوعِ
ثَابِتٍ - لا
يَمْنُو وَلَا
يَمْنُورُ نَو
عَلِي
الْإِنْسَانِ.



المزيد من المعلومات أنظر

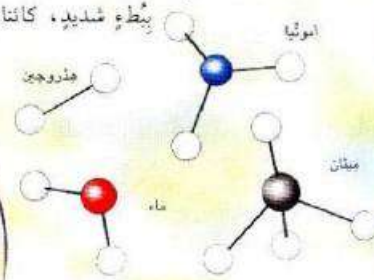
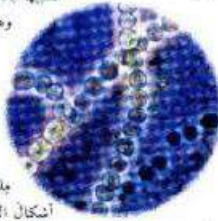
التخليص القانوني	ص ٣٤٠
الغذاء	ص ٣٤٢
التنفس الخلوي	ص ٣٤٦
البيئة الناطقة في الأحياء	ص ٣٥٠
النمو وقرأه	ص ٣٦٢
التكاثر اللاجنسي	ص ٣٦٦
التناسل الجنسي	ص ٣٦٧

بدايات الحياة

وُجِدَ كوكبنا الأرضي منذ حوالي ٤٥٠٠ مليون سنة؛ وفي سبيلها الأولى، كانت الأرض حارة جدًا ومصفوفة بالمخاطر لا يُمكن لكان حي العيش فيها. فقد كانت تقصفها الرُّجُم والنيازك، وتُمرُّها الانفجارات البركانية. وحين أخذت الأرض تبرد صار سطحها أهدأ، فتكوّنت الغيوم، من بخار الماء في الجو - الذي ابتعثته التُّورانات المُستَمرّة، وهطلت الأمطار. وفي ذلك الماء ظهرت الحياة مُد أكثر من ٣٥٠٠ مليون سنة. بعض الناس يعتقدون بخصوصية خلُق مُختلف الكائنات الحية، أي، إن كل نوع حي قد خلُق خَلْقًا خاصًا. لكنّ مُعظم العلماء يقولون بنشوء الحياة عبر سلسلة من التفاعلات الكيميائية التي حدثت إتفاقًا؛ وعلى مدى ملايين السنين، بنّت تلك التفاعلات، يُعطى شديد، كائنات حية من مواد كيميائية بسيطة.

أقدم أشكال الحياة

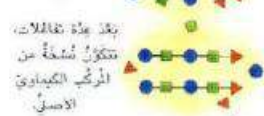
هذه التُحاث الخضراء المُزوّقة البسيطة الشبيهة بالنباتات تُسمى سيانوبكتيريا. وهي تستوطن عادة المياه المُالحة وتُنتج غذاءها بالتحليل الضوئي. وقد وُجِد الجيولوجيون جدائل أحفورية من هذه البكتيريا يعود تاريخها إلى ٣٥٠٠ مليون سنة - مما يُشير إلى أنّ أشكال الحياة هذه كانت بين الأقدم على الأرض.



التأثير

بعد فواضلة التجربة لهذا أسبوع واحد يُوري، وميلر أنّ عدة مواد جديدة مُعدّلة قد تكونت، بينها بعض الأحماض الأمينية. هذه الأحماض هي كيمائيات هامة تُشارك في تكوين البروتينات - التي هي وحدات بناء الحياة.

المرتبك الكيميائي الأصلي يُتكوّن كيمائيات أخرى ويتفاعل معها.



التكاثر الكيميائي

قد تكون الحياة بدأت بطريقة بسيطة. كان يكون مرتبك كيميائي ومن إتفاقًا في سلسلة من التفاعلات التي تُنتج سلسلة خفيفة له، وأنّ هذه السلسلة، تتفاعل وتُنتج، وتُنتج السلسلة أيضًا. ويكون المرتبك الكيميائي بذلك قد تمكّن من التكاثر - الذي هو من خصائص المادة الحية!

المعلومات المختر
الكربون من ٤٠
الهيدروجين من ٤٧
الأرض من ٢٠٩
الخلايا من ٣٣٨
التحليل الضوئي من ٣٤٠
البروتينات من ٣٦٤

مهّد الحياة

تُصوّر أنّ كوكب الأرض الناشئ كان مُغطى بشحومات تحوي كيميائيات بسيطة، وأنّ طاقة ضوء الشمس وحرارة التبريد التربة جعلت تلك الكيمائيات تتفاعل بعضها مع بعض. ولعلّ تلك التفاعلات مع الزمن خلقت كيمائيات يُمكنها انبعاث ذاتها، أو تكوين أغشية تحبسها من العالم الخارجي. في العام ١٩٥٣، انضغ الكيميائيان الأمريكيان هارولد يوري وستانلي ميلر هذه الفكرة للتجربة، فبنّس لهما إمكانية إنشاء المواد المُعدّلة التركيب من مواد بسيطة.

هذا الرُّجُم الحديدوي سقط من الفضاء منذ ٢٠٠٠٠٠ سنة.



الحياة في كواكب أخرى

إذا كانت الحياة قد نشأت اتفاقًا على الأرض بتفاعلات كيميائية طارئة، فمن المُمكن أن تكون قد نشأت في أماكن أخرى من الكون بطريقة شبيهة. فالحياة على الأرض عندما الرُّقبات الكربونية كالأحماض الأمينية. وقد وُجِد العلماء مقادير ضئيلة من هذه الأحماض في بعض الرُّجُم. كما اكتشف الفلكيون كيمائيات أسنط عندما انكربون في الغبار المُنتشر عبر الفضاء.

حياة من حياة

فيما مضى، اعتقد بعضهم أنّ كائنات حية يُمكن أن تولّد حياة من مواد عديمة الحياة. فكانوا يقولون، مثلاً، أنّ يرقات الذباب تُنشأ من اللحم الفاسد، لكنّ التجارب التي أجراها كلٌّ من العالم الإيطالي لاراو سيلانزاني (١٧٢٩ - ١٧٩٩) والعالم الفرنسي لويس باستور (١٨٢٢ - ١٨٩٥)، أثبت خطأ ذلك الفَن. فالكائنات الحية، كما نعلمها اليوم، تتكوّن دائمًا بال تولد.



تضع البذرة الزرقاء (كالفلورا فوميتوريا) بيوضها على اللحم، فتُنتج يرقاتها، عندما تُفعل، مؤونة وأقرة من الغذاء.

التطوُّر (النَّشوءُ بالتحوُّل العُضويّ)

نحنُ لا نستطيعُ العودةُ بالزَّمنِ مئاتَ ملايينِ السنينِ إلى الوراءِ لِنَرى كيفَ كانتِ الكائناتُ الحيّةُ. لكنْ بإمكاننا نَعْرِفُ الكثيرَ عن الماضي السحيقِ بدراسةِ الأحافيرِ. فالأحفورةُ تتكوَّنُ بأنطمار الكائنِ الحيِّ تحتِ الوحولِ والأثريةِ، فتَحُلُّ أجزاءهُ الطريّةُ، نباتًا كانَ أم حيوانًا ولا يبقى منها أيُّ أثرٍ. أمّا الأجزاءُ الصلدةُ كالسُّوقِ والعظامِ والأسنانِ والصدفِ فتَحَجَّرُ بِطَءٍ شديدٍ. وتُبيِّنُ الأحافيرُ من شَتَّى أَقْطَارِ العالَمِ أَنَّ الكائناتِ الحيّةَ قد تغيَّرتْ تدريجيًّا على مرِّ ملايينِ عديدةٍ من السنينِ. فبعضُ الأنواعِ انقرضَ، وتَنَسَّاتْ أنواعٌ جديدةٌ من أنواعٍ أقدمَ في عمليّةٍ تغيُّرٍ بطيءٍ تُدعى التطوُّرُ.

الأركيوتريكس كانَ ذا
أسنانٍ وثديّةٍ مثلِ
كائناتِ الزواحفِ تمامًا.



حَلَقَةٌ بين الزواحف والطيور

يُعثَرُ في النادرِ على أحفورة تُبيِّنُ كيفَ تَنَسَّوْا مِنْ
رئيسيّ من الكائناتِ الحيّةِ مِنْ فَتْرَةٍ أُخْرَى. مِنْ نَوَاحِ
الأحافيرِ هذه الأركيوتريكس «تُعبِّرُ اللقطةُ الجَنَاحَ القديم»
وتُبيِّنُ الأحفورةُ حيوانًا ذا خراشِفَ وأَسنانٍ كالزواحفِ، ورَبَشٍ
كالطيورِ. مِنْ ذَلِكَ يَسْتَنبُجُ البيولوجيُّ، بِشِبْهِ اليَقينِ، أَنَّ الطيورَ قد
تَطَوَّرَتْ مِنَ الزواحفِ.

تَظَلُّ طَوِيلٌ كَمَثَلِ الزواحفِ

سَجَلُ أحفوريّ

وُجِدَتْ أحفورةُ
الأركيوتريكس هذه في
ألمانيا عام ١٨٦١. ويبدو أنّه
تَطَوَّرَ مِنْ ذُبُوضَاتٍ صَغِيرَةٍ
كَانَتْ تُسَيِّرُ عَلَى قَائِمَتَيْنِ.



ايكوس، الحصانُ المُعاصرُ تَنَسَّاهُ مِنْذُ
حوالي مِليونَي سَنَةٍ، وَكَانَ عَاشِيًا
أَيْضًا. ذَا حَافِرٍ لَحَافِيٍّ الإصْبَعِ.

ظَهَرَ المِريكتيكس، أَوَّلُ الخَيْلِ
العَاشِيَةِ، مِنْذُ حَوالِ ٢٠ مِليونِ
سَنَةٍ، وَكَانَ ثَلاثِيَّ إصْبَعٍ
الحَافِرِ أَيْضًا - لَكِنْ لِحْدَاهَا
أَشَدُّ شَكْلَ حَافِرٍ كَبِيرٍ.

المِريوتيكس عَاشَ مِنْذُ
حوالي ٢٠ مِليونِ سَنَةٍ
وَكَانَتْ قَوَائِمُهُ أَطْوَلُ
وَقَدَمَاهُ الأمامِيَتانِ
ثَلاثِيَّ الإصْبَعِ.

عَاشَ المِريوتيكس يَوْمَ مِنْذُ
أَكْثَرَ مِنْ ٥٠ مِليونِ سَنَةٍ.
وَلَعَلَّه كَانُ يَظَلُّ إِلَى الْإِخْتِيَاءِ
مِنْ أَعْدَائِهِ لِسَعْرِ حُجْمِهِ
وَعَظَمَةِ عَن شَرَعَةِ الْعُثُو.



جَنَاحُ الخُفاشِ يَحوي
مِجموعَةً مِنْ عِظَامِ «الدَّارِعِ»
وَيَتَّصِلُ بِخَمْسِ مِجموعاتٍ مِنْ
عِظَامِ «الأصَابِعِ» الطَوِيلَةِ.



الزَّراعُ البَشَرِيَّةُ تَحوي مِجموعَةً
مِنْ العِظَامِ الطَوِيلَةِ، وَتَتَلَفُّ اليَدَ
مِنْ خَمْسِ مِجموعاتٍ مِنْ عِظَامِ
الأصَابِعِ.



زُغَيْفَةُ الدُّفْلَيْنِ
الأساسيّةُ تَحوي
مِجموعَةً مِنْ
عِظَامِ «الدَّارِعِ» وَخَمْسِ
مِجموعاتٍ مِنْ عِظَامِ «الأصَابِعِ».

لَمزيد من المعلومات انظر

الأحافير ص ٢٢٥
آلَةُ التطوُّر ص ٣٠٩
فَصَلَّتْ الكائناتُ الحيّةُ ص ٣١٠
الزواحف ص ٣٣٠ ، الطيور ص ٣٣٢
الوراثات ص ٣٦٤
خُفَاتُ وَمَعْلُومَاتُ ص ٤٢٠

تَطَوُّرُ الحِصَانِ

تُبيِّنُ السَّوَادِقُ الأَحفوريّةُ أَنَّ الحِصَانَ المُعاصِرَ قد
تَطَوَّرَ مِنْ أَصْلَافٍ أَصْغَرَ كَثِيرًا ذَاتِ لَمِيطٍ غِشِيٍّ مُخْتَلِفٍ.
تَمَازُجًا. خُضِرَ الحِصَانُ القديمُ، فِيرَاغُوتِرِيومُ، كَانَ
يَحْمِلُ قَلْبَ صَغِيرٍ، وَكَانَ زِيَادَةً الإصْبَعِ فِي حَافِرِيهِ
الْقَدَمَيْنِ الأمامِيَتَيْنِ يُعَاشِرُ بِرُغِي أَوْرَاقِ الشَّجَرِ. وَعَلَى
مَدَى مِلايينِ السنينِ، تَوَازَدَ حُجْمُ شَلَالَتِهِ وَتَحَوَّلَ
بِغَاوِزِهِ مِنْ رَوَقِ الشَّجَرِ إِلَى الأَعْشَابِ. كَمَا طَلَّاتْ
أَرْجُلُهُ وَقَلَّتْ أَصَابِعُ الحَافِرِ فِيهَا. وَنَشَرَ لَهَا ذَلِكَ
سُرْعَةَ الْهَرُوبِ مِنْ أَعْدَائِهَا فِي الشُّهُوبِ المُكْشُوفَةِ.

جورج لويس بوفون



فِي الْفَتْرِ السَّابِعِ عَشَرَ، كَانَ
الاعْتِقَادُ السَّائِدُ أَنَّ لِلْكَائِنَاتِ
الحيّةِ خُصُوصِيَّةَ الخَلْقِ
وَأَنَّ كُلَّ نَوْعٍ مِنَ النَبَاتِ أَوْ
الحيوانِ ذُو مِصْطَفَافٍ ثَابِتَةٍ لَا
تَتَحَوَّلُ. وَهُوَ رَأْيٌ لَا يَزَالُ
بَعْضُ النَّاسِ يَقُولُونَ بِهِ. وَكَانَ
الْكُونَتُ الفرنسيُّ، جُورْجُ لُويسُ بُوْفُونُ (١٧٠٧-١٧٨٨)،
العَالِمُ الطَّبِيعِيُّ الفرنسيُّ، مِنْ أَوَائِلِ
السَّنَةِ بِفِكْرَةِ الخَلْقِ الخاصِّ بِجَلَالِ أَحْبابِ
أَجْرَاهَا تَمْهِيدًا لِمُؤَلَّفِهِ «التَّارِيخُ الطَّبِيعِيُّ» فِي ٤٤
مُجلَّدًا. هُوَ ارْتَأَى خُشْيَةً أَنَّ بَعْضَ أَنْوَاعِ
النباتاتِ والحيواناتِ أَلْتَحَتْ أَنْوَاعًا أُخْرَى
كَهَذَا بِذَلِكَ مِنْ أَوَائِلِ عَن كَتَبُوا فِي مَوْضِعِ
النَّشوءِ وَالتَّطَوُّرِ.

آليّة التطوُّر

لماذا تتغيّر النباتات والحيوانات بضع من جبل إلى جبل؟ لقد جاء الجواب عن هذا التساؤل متوافقاً من عاليمين بيولوجيين، توصلا إليه مُستقلين في القرن التاسع عشر، هما تشارلز داروين وألفريد راسل والاس. فقد عرّفا أنّ أفراد النوع الواحد تتباين قليلاً فيما بينها، وأن هذه التباينات يُمكن أن تنتقل إلى الجيل التالي. ولم تغب عنهما حقيقة أنّ أفراد النوع الواحد، كما سائر الكائنات الحيّة، تتنافس على الموارد الضرورية، كالطعام، من أجل البقاء. وأنّ الخلف ذاك التغيرات الأكثر ملاءمةً للبيئة هو الأوفر حظاً بالبقاء والتناسل. وهكذا يتطوّر النوع، بالانتخاب الطبيعي، ليصبح أكثر ملاءمةً لبيئته وطرائق عيشه.

لشُرشور الشوكّة ثَلَاثُ شُكُلَةٍ جَدِيدَةٍ فِي مَنقَارِهِ
لِلتَّقَاتِ الحشرات من بين شقوق اللحم.

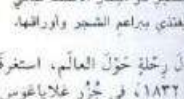
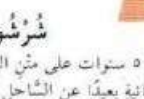
الشُرشور الضارح ذو
المَنقَارِ الحادّ المسنّن
المرغّب يقتصر غذاءه
على الحشرات.



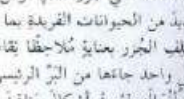
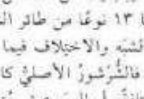
شُرشور
الشجر الصغير يغتذي بالحشرات
التي يلتقطها بمنقاره
الدقيق.



شُرشور
الشجر ذو المنقار الأعفك يملأ
بغذائه ويراعع الشجر وأوراقه.



شُرشوريّات غلاياغوس
خلال رحلته حول العالم، استغرقت 5 سنوات على متن البارجة البيغل، جال تشارلز داروين،
عام 1831، في جُزُر غلاياغوس النائية بعيداً عن الساحل الغربي لأمريكا الجنوبية، حيث شاهد
العديد من الحيوانات الفريدة بما فيها 13 نوعاً من طائر الشُرشور. درس داروين هذه الأنواع في
مُختلف الجُزُر بعناية مُلاحقاً بقاها الشبيه والاختلاف فيما بينها. فتوصلت له فكرة تتحدّرها من
أصل واحد جاءها من البر الرئيسي. فالشُرشور الأصلي كان يغتذي بالزهور ويُخرج على الأرض.
لكنّ أنشأه طوّرت أشكالاً مُتعدّدة وأساليب عيش مُتباينة، بحيث إنّ أكلات البزور أصبحت
مناقيداً كبيرة وقويّة، بينما أكلات الحشرات غدت مناقيداً رفيعة مُستدقّة القُرب.



تنافُّع البقاء

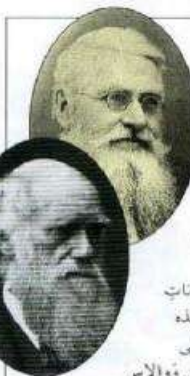
وضعت هذه المُتعلِّقة نبات التوبيط، لكرّ
صغارها لم تُسلم جميعها وسيُموّت
الكثير منها قبل أن تتكُن من
التناسل. ولولا تنافُّع المُتعلِّقات على الطعام
والماء، والامتنان
بشهرته، لكادت العناكب
التسحق العالم.



مُتعلِّقة تُمِدُّ صغارها
على ظهرها

الانتخاب الاصطناعي

لا تتحدّث التغيرات ضمن النوع طبعياً
دائماً، فالنقّ اللونية على هذه الأزهار هي
للنباتات اصطناعيّة - نتجت بتعرض النبات
للأشعة السُبيّة. هذه الأئمة غيّرت التركيب
الجيني (الوراثي) في البتّة بحيث انتقلت
هذه النقط اللونية إلى الجيل التالي، ويُمكن
تكرّر هذه الخاصيّة المُتعلّقة باستنبات هذه
النبات بالآثار الاصطناعيّة. إنّ العمل على
تَمّ التثاير النباتي والحيواني هكذا هو
انتخاب اصطناعي.



تشارلز داروين وألفريد راسل والاس

تطوّرت نظريّة الانتخاب
الطبيعيّ، أو بقا الأصلح
كما تُسمّى أحياناً، لِكُلِّ
من داروين (1809-
1882) ووالاس (1823-1913).
وقبل نشر أعمالهما عام 1859،
اعتقد الكثيرون أنّ النباتات والحيوانات
تتطوّر بتغيّرات جلائ حياتها؛ وأنّ هذه
التغيّرات المُتكرّرة تنتقل من جيل إلى
آخر مُتحدّث التطوّر. غير أنّ داروين ووالاس
قدّما بُتات تدعّم نظريّة الانتخاب الطبيعيّ. وفي
العام 1859، لخصّ داروين نظريّته في كتابه «أصل الأنواع»
الذي لا يزال من أهمّ الكتب الرائدة.



تطوُّر الرُغوّث

الانتجاث الطبيعي لا يجعل الأشياء أكبر أو
أكثر تعقيداً دائماً، فكثيراً ما يتكهّن في أنتاج
تغيّار. ففي زمن قديم، طوّر أسلاف البراغيث
أجنحة؛ لكنّ هذه الأجنحة لم تُد البراغيث
ولا لامت طرائق عيشها؛ ونتيجة للانتخاب
الطبيعيّ، فقدت البراغيث أجنحتها مُستعمِنة
عنها بتطوّر قوائم خلفيّة قويّة مُمكنها من القفّ
على متن عائلها.



يرغوّث الارانب (شپيلوبسيس)
كونيكولي يغتذي بدم الارنب.
تعليمات البيوتيا هذه خدش
بالانتخاب الاصطناعي.

لمزيد من المعلومات انظر

- الطيور ص 332
- الزُفّة ص 356
- الوراثيات ص 362
- التناسل الجنسي ص 377
- الضجاري ص 390
- حقائق ومعلومات ص 420

تصنيف الكائنات الحيّة

قَبْلَ أَنْ تُصَبِّحَ البيولوجية عِلْمًا بِوَقْتٍ طَوِيلٍ، اسْتَعْدَمَ النَّاسُ أَسْمَاءَ عَادِيَّةٍ لِلنباتات والحيوانات المألوفة كانت غالبًا تُصَفِّ مظهر الشيء وَمَكَانَ تَوَاجُدِهِ ومَجَالِ اسْتِخْدَامِهِ. لكنَّ هذه التسميات لَا تَنَاسِبُ الْعُلَمَاءَ لِأَنَّهَا تَخْتَلِفُ مِنْ لُغَةٍ إِلَى أُخْرَى. وَحَتَّى فِي اللُّغَةِ ذَاتِهَا تُطْلَقُ عِدَّةُ أَسْمَاءٍ عَلَى بَعْضِ الكائنات بِشَمَا الْبَعْضِ الْآخَرُ لَا اسْمَ لَهُ. فِي الْقَرْنِ الثَّامِنِ عَشَرَ ابْتَدَعَ عَالِمُ النَّبَاتِ السُّوَيْدِي لِيَتَّيَسَّرَ طَرِيقَةُ لِتَسْمِيَةِ الكائنات الحيّة وتصنيفها فِي مَجْمُوعَاتٍ. وَفِي نِظَامِهِ التَّصْنِيفِي الثَّنَائِي التَّسْمِيَةُ أَصْبَحَ لِكُلِّ نَوْعٍ اسْمٌ خَاصٌّ بِهِ، يُمَيِّزُهُ، وَأَيْضًا يُبَيِّنُ مَوْقِعَهُ فِي عَالَمِ الْمُتَعَصِّياتِ الحيّة.

وحيد القرن

أسماء يسهل نذكرها

قَبْلَ ابْتِدَاعِ لِيَتَّيَسَّرَ نِظَامُهُ الثَّنَائِي التَّسْمِيَةُ، كَانَ الْمُتَعَصِّفُونَ يَسْتَعْمِلُونَ أَسْمَاءَ لَاتِينِيَّةٍ وَخُصِيَّةٍ لِتَسْمِيَةِ النَّبَاتَاتِ وَالْحَيَوَانَاتِ. فَبِذَا الرِّسْمُ لِوَحِيدِ الْقَرْنِ فِي كِتَابِ حَيَوَانِي الْقُرُونِ الْوَسْطَى يَحْمِلُ تَسْمِيَةً لَاتِينِيَّةً بِعَمَى السُّفْرَانِ الْآلَفِ.



تغيّر الأسماء العلمية

كثيرًا مَا تَتَغَيَّرُ الْأَسْمَاءُ الْعِلْمِيَّةُ عِنْدَمَا يَكْتَشِفُ عُلَمَاءُ الْحَيَاةِ عِلَاقَاتٍ جَدِيدَةً بَيْنَ الْكَائِنَاتِ الْحَيَّةِ. فَهَذِهِ صُنِفَتْ لِيَتَّيَسَّرَ نَبَاتِ الْفَرَسِ الْأُزْرَقِ فِي جَنْسِ أَوَاتُونِس. وَنَتِجَةً لِمُتَدَارِسَاتِ الْعِلْمِيَّةِ، فَهَذِهِ أُعِيدَتْ تَسْمِيَةُ عِدَّةٍ مُرَاتٍ وَصُنِفَتْ الْآنَ مَعَ جَنْسِ الْإِسْقِلِ (سِيلَا).



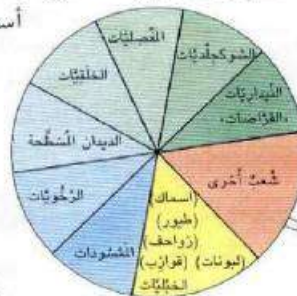
النوع: الحلزون الطّاحي الشّكل (هليكس بومانيا)



جنس الحلزون (هليكس)

يُصَبِّحُ جَنْسُ الْحَلَزُونِ عِدَّةَ أَنْوَاعٍ مُشَابِهَةٍ جِدًّا، لِكُلِّ مِنْهَا اسْمٌ عِلْمِيٌّ ثَنَائِي التَّسْمِيَةِ. الْحِزْمَةُ الْأَوَّلُ مِنَ الْأَسْمَاءِ يُعَيِّنُ الْجَنْسَ الَّذِي تَنَسَّبُ إِلَيْهِ جَمِيعُ الْأَنْوَاعِ - فِي هَذِهِ الْحَالَةِ الْحَلَزُونِ (هليكس). وَالْحِزْمَةُ الثَّانِيَةُ تُعَيِّنُ النَّوْعَ ذَاتَهُ - وَهُوَ لِلْفَرْعِ الرُّومَانِي بَوْمَانِيَا وَيُعَيِّنُ تَفَاجُحَ الشَّكْلِ. وَهَكَذَا، فَالْأَسْمَاءُ الْعِلْمِيَّةُ الْكَامِلَةُ لِلْفَرْعِ الرُّومَانِي هُوَ الْحَلَزُونُ الطّاحِي الشّكْلِ.

هذا المخطط يبيّن بعض الشعب في مملكة الحيوان



شعبة الرخويات

تُضَمُّ شُعْبَةُ الرُّخَوَاتِ حَوْلَى ٩٠,٠٠٠ نَوْعٍ مِنْهَا يَحْمِلُهَا إِحْدَى أَكْبَرِ الشُّعْبِ فِي عَالَمِ الْحَيَوَانِ. ثَلَاثُ جَنْسٍ مِنَ الْحَيَوَانِ الرُّخَوَاتِ طِفْطِيفَةُ الْمَنَارِ الَّتِي تُقَرِّضُ صُدْفَةً صُلْبَةً فِي بَعْضِ الْأَنْوَاعِ. تُقَسِّمُ شُعْبَةُ الرُّخَوَاتِ إِلَى سِتِّ عُلُوفٍ - وَالْفَرْعُ الرُّومَانِي يُنْسَبُ إِلَى طَائِفَةِ تَقْطِيبَاتِ الْأَقْدَامِ.

طائفة تقطيبات الأقدام

تَقْطِيبَاتِ الْأَقْدَامِ ذَاتُ قَدَمٍ عَصَلِيَّةٍ شَيْءٌ مُضَاحِكَةٌ بِحَرَكَتِ الْحَيَوَانِ رُخْمًا عَلَيْهَا. وَأَعْلَى هَذِهِ الْحَيَوَانَاتِ رُؤُوسُ بَيْتَةِ الْفَاصِلِ وَغَيْرُهَا فَوْقَ لَوَامِسِهَا. وَتَتَأَلَّفُ هَذِهِ الطَّائِفَةُ مِنْ ثَلَاثِ طَوَيْفَاتٍ: وَالْفَرْعُ الرُّومَانِي ذُو رُتْبَةٍ. لِهَذَا صُنِفَتْ فِي طَرِيقَةِ الرُّخَوَاتِ.

طويضة الرخويات

تُقَسِّمُ هَذِهِ الطَّوَيْفَةُ إِلَى رُتْبَتَيْنِ: فَالْفَرْعُ الرُّومَانِي يَسْتَوِطِلُ الْيَابِسَةَ، وَهُوَ عَيْنًا فِي طَرَفِي لَامَتِيَّةٍ، لِذَا صُنِفَتْ فِي رُتْبَةِ ذَاتِ الْوَامِسِ حَامِلَةِ الْغِلْيُونِ (سِيلُوْمَانُوْفُورَا).



رُتْبَةُ سِيلُوْمَانُوْفُورَا

تُضَمُّ هَذِهِ الرُّتْبَةُ أَصْنَافًا عِدَّةً مِنَ الرُّخَوَاتِ الْهَوَائِيَّةِ النَّفْسِ الَّتِي تَسْتَوِطِلُ الْيَابِسَةَ، وَلَهَا أَعْيُنٌ عَلَى يَخَشَانِهَا. وَهِيَ تُقَسِّمُ إِلَى مَجْمُوعَاتٍ مُتَعَدِّدَةٍ، تُدْعَى طَوَائِفَ، وَهَذِهِ تَشْغُلُ فَصَالًا مِنْ كَلَا الْفَرَاقِ وَالْبَرَّاقِ الشَّهَادَةِ، رُغْمَ أَنَّ مَعْظَمَ الْبَرَّاقِ لَا صُنْفِي. وَيُنْسَبُ الْفَرْعُ الرُّومَانِي إِلَى فَصِيلَةِ الْحَلَزُونِيَّاتِ.

عالم (أو مملكة) الحيوان

عَالَمُ الْحَيَوَانِ، أَحَدُ خَمْسِ مَجْمُوعَاتٍ رَاسِيَّةٍ مِنَ الْكَائِنَاتِ الْحَيَّةِ، يُشْمَلُ حَوْلَى ٣٠ قِسْمًا يُدْعَى كُلُّ هَذَا شُعْبَةً. بَعْضُ هَذِهِ الشُّعْبِ يُشَمُّ كَثْرَةً مِنَ الْأَنْوَاعِ، بِشَمَا يَحْوِي الْبَعْضُ الْآخَرَ قِلَّةً فَقَط. الْفَرْعُ الرُّومَانِي، مِثْلًا، يُنْسَبُ إِلَى شُعْبَةِ الرُّخَوَاتِ.



التصنيف

لَقَدْ بَيَّنَّا عَلَى هَذِهِ الصَّفْحَةِ نَتِجَةَ تَصْنِيفِ نَوْعٍ وَاحِدٍ مِنَ الْفَرْعِ الرُّومَانِي. لَاحِظْ أَنَّ التَّصْنِيفَ بَدَأَ بِعَالَمِ الْحَيَوَانِ فِي أَعْلَى الصَّفْحَةِ وَاحِدًا يَحْتَضِرُ حَتَّى تَحْدِيدِ نَوْعٍ وَاحِدٍ فِي أَسْفَلِهَا - نَبْكًَا لِخُصَائِصٍ مُتَعَدِّدَةٍ. هَذِهِ الْبَيِّنَاتُ التَّصْنِيفِيَّةُ ابْتَدَعَهَا الْبَيُولُوجِيُونُ كَأَسْمَاءٍ فِي نِظَامٍ إِسْبَارَاتِي ضَخْمٍ. وَهَمَّ كَثِيرًا مَا يَسْتَعْمِلُونَ أَقْسَامًا إِسْبَارَاتِيَّةً أُخْرَى غَيْرَ مُبَيَّنَةٍ هُنَا، كَشُعْبِيَّةٍ وَرُتْبِيَّةٍ عُلْيَا أَوْ فَوْقِيَّةٍ.

الكائنات الحيّة



يضمُّ عالم الحيوان شعاعيات عديدة الخلايا تتعاشى بتناول الطعام، معظم الحيوانات قادرة على الحركة والتنقل. لكن بعضها يعضى فضاء كبيراً من حياته فثابتاً في بقعة واحدة، ويجدران الخلايا الحيوانية غير جاسية.

يضمُّ عالم النبات شعاعيات تستخدم الكلوروفيل (الخضفون) لتستخرج طاقة ضوء الشمس في تخليق غذائها. جذورها خلايا النبات جاسية لأنها تتألف من السيلولوز.

عالم الفطريات يتألف من شعاعيات تشمل مواد أنتجتها أصلاً كائنات حيّة أخرى. أحياناً تعامل الفطريات كنباتات رغم أن بني خلاياها وأسايب غيبتها مختلفة تماماً.

عالم الأوالي يتألف من شعاعيات وحيدة الخلية سوّية النواة. وهي في غاية الشّعاع بحيث يدرج بعض البيولوجيين فيها الطحالب الوحيدة الخلية التي يرتكز آخرون فيها لتتّهي إلى عالم النبات.

يتألف عالم بدائيات النوى (الموتيرة) من الشعاعيات الوحيدة الخلية - البكتيريا والطحالب الخضراء المزرقة المعروفة بسميوليتيريا. إن خلية الموتيرة بسيطة عديمة النواة. أمّا جميع الكائنات الحيّة الأخرى فخلاياها سوّية النوى.

كم نوعاً الكائنات؟

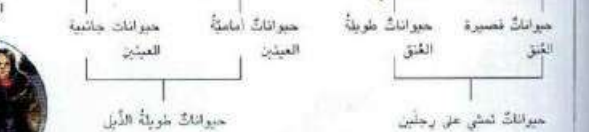
لا يزال البيولوجيون يجهلون العدد الحقيقي لأنواع الكائنات الحيّة المتواجدة على الأرض، فقد اكتشفت وصنفت حتى اليوم قرابة مليوني نوع، لكنّ تد يكون العدد عشرة أضعاف ذلك. فنحن نعرف حوالي ٥٥٠ نوعاً من الفطريات وقرابة ٤٠٠,٠٠٠ نوع من الحنافس.



هذه خمسة أنواع فقط من آلاف أنواع الحنافس.

خمس عوالم من الكائنات الحيّة

فيما مضى، قسّم البيولوجيون الكائنات الحيّة إلى مجموعتين فقط: عالم النبات وعالم الحيوان. فتمييز الفرق بين النبات والحيوان بدا لهم أمراً سهلاً. فالنباتات خضراء متجذرة في مكان واحد، وهي بحاجة إلى الضوء لتتغذى. أمّا الحيوانات فتنتقل عادة من مكان إلى آخر وتغذي بأشياء أخرى. لكن اكتشف البيولوجيون لاحقاً أن الكائنات الحيّة ليست على ذلك القدر من البساطة. ففي قنطرة من الثراب، أو سطل من الماء، هنالك أعداد لا تحصى لها من الكائنات الحيّة الدقيقة التي لا تتّهي لأي من العالمين المذكورين. والمتعارف اليوم تقسّم الكائنات الحيّة إلى خمسة عوالم، ومع تغير المفاهيم حول علاقاتها بعضها ببعض، تتغير كذلك الطريقة التي تصنّف بها.



خصائص عديدة الأهمية

يحاول البيولوجيون تصنيف الأنواع بطريقة تتّهي كيفية ارتباطها بالتطور. لذلك فهم يهتمون بالخصائص التي تشترك فيها الأنواع المختلفة. لكن أيّ الميزات هي الأهم؟ لمحاولة العلاقات أعلاه يتّهي أحد السبل لتصنيف أربعة حيوانات على أساس شكلها الخارجي؛ وهذه طريقة قليلة الجدوى.



اختيار الاسم

الكشف الأول نوع جديد من الكائنات له شرف اختيار اسم. لذلك النوع. هذه جمجمة فيلوسور يدعى بارويكس ووكري. فالخز الأول من الاسم يُشير إلى مخالب الدينوسور الثقيلة. أمّا الجزء الثاني فيسبى ذكرى الكشف - بيل ووكري.

لمزيد من المعلومات انظر
التطور (الشجرة بالتحول العنقوي) ص ٣٠٨
آلية التطور ص ٣٠٩
الزواحف ص ٣٢٤
الخلايا ص ٣٢٨
التكاثر العنقري ص ٣٤٠
الهياكل الداعمة ص ٣٥٢
خفايا ومعلومات ص ٤٢٠

خصائص شهيّة
يُحيى شحط العلاقات الأولى أنّ النعام أولئك جبلت الإنسان منها بالطاوس؛ لكنّ الإجراء السليم يستبعد ذلك، لأنّ النعام والطاوس قلها مكشوفة بالزئير وذات مناقيد، بخلاف الإنسان. فمخطط السب أعلاه أكثر معقولاً، لأنه يتجنّب مصاد أساسية، كالزئير وبنيّة العظام، وهي تعطي دلائل تصنيف أفضل.

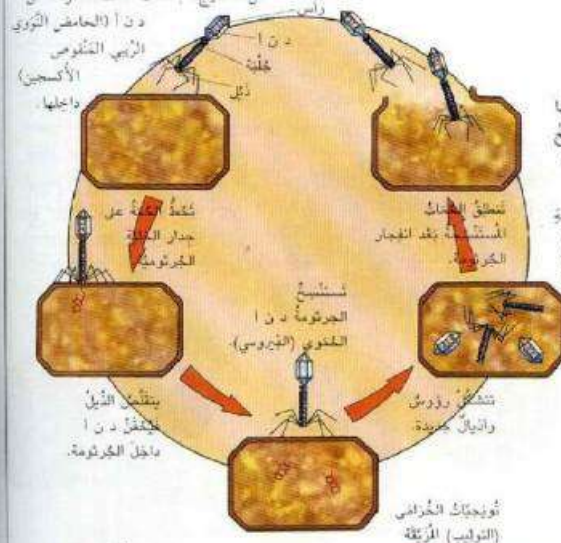
الحَمَات (الفيروسات)

شعاع خاوية ملتصق بالخلاية من الخارج.



لائقَات البكتريا

لائقَات البكتريا ضَرَبٌ من الحَمَات يُهاجِمُ البكتريا (الجرثوم) ليُتَكَثَر. هنا جرثومة (بكتريا) تُعرِّضُها للائقَات البكتريا. الحَمَات الخاوية تُلتصِقُ بالخلاية الجرثومية من الخارج، بعد أن حَقَنَتْ سُحُوتَهَا من دَن أ (الحامض النووي).



أَنُوفٌ سَيَّالَةٌ

تُسَبِّبُ لك حُمَات الرُّكَامُ أَمَّا "سَيَّالَةٌ" وعندما تُعَطَّسُ، تَتَبَرَّقُ في الهواء رُشَاشَاتٌ تحوي ملايين الحَمَاتِ نافِلةً عُدُوى الرُّكَامِ إلى من يَسْتَنشقونها.



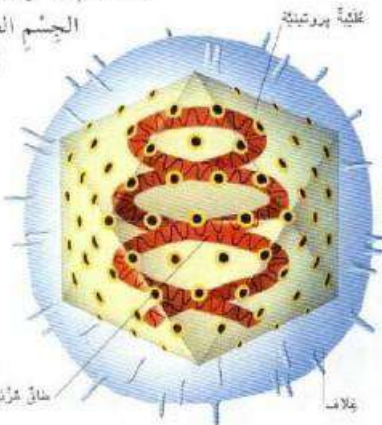
وَقَرِيَّة - بَرِيَّة جَان فُلن هَوِيْشوم (١٦٨٢-١٧٤٩).

حُمَاتٌ عَزِيْزَةٌ

لُحْلُؤٌ حَمْدٌ فَهِيْشَاءُ الحُرَامِي، أَرِيْقَا فسَفْسَايَةِ فِيْهَا. فِي القرن ١٧، كَانَتِ الحُرَامِي السَّرِيَّةُ بِهَذِهِ الحَمَاتِ فَالْعَةِ القِيَمَةِ فِي هَوْلَنْدَا - بَعِيَتْ بِتَعَامُلٍ بِهَا النَّاسُ كَالْأَسْهُمِ وَالشَّكْدَاتِ، حَتَّى لَقَدْ قَاتَى نَمْرٌ بِسُلْطَةِ الحُرَامِي (الوَاجِدَةُ مُعَمَّلَةٌ دَعْلِي الشَّعْصَعِي الْعَادِي) فِي سَنَةِ.

إِسْتِخَارُ الحَمَاتِ

تَدُو الحَمَةُ لَائِقَةُ البكتريا، قَائِلًا مَرَّةً قَصَائِدَةً مُتَلَفَةً. وَهِيَ تَسْتَنَشِقُ ذَاتَهَا بِعَقْنِ سُحُوتِهَا، مِنْ دَن أ، دَاخِلِ الجُرْثُومَةِ. وَهَذَا يَجْعَلُ الجُرْثُومَةَ تُعَلِّقُ كُلَّ الأَحْزَاءِ الأَرْمَةِ لِتَجْمَعَ حُمَاتٌ جَدِيدَةٌ، ثُمَّ تَضَاهِي الأَحْزَاءَ وَتَخْرُجُ الحَمَاتِ الحَالِيَّةُ مِنَ الخَلِيَّةِ الجُرْثُومَةِ.



الحَمَةُ الخَلِيَّةِيَّةُ

تُسَبِّبُ الحَمَاتُ الخَلِيَّةِيَّةُ الحُمَاتِي وَالْحَلَاةَ التَّقَاتِي وَالْقُرُوحَ الْيَابِرَةَ. فِي دَاخِلِ كُلِّ حَمَةٍ هُنَاكَ طَائِفٌ مُرَوِّجٌ مِنَ المَادَّةِ الكِيمَاوِيَّةِ الْوَرَائِيَّةِ دَن أ، الَّتِي تَحْوِي جَمِيعَ «التَعْلِيمَاتِ» الْوَاجِبَةِ لِجَعْلِ الخَلِيَّةِ الحَيَّةِ تَسْتَنَشِقُ الحَمَةَ. تَحْفَظُ الدَن أ عَلِيَّةً بَرُونِيَّةً عَشْرِيَّةً الْأَوَجِ السَّمَائِلَةِ، تُلْفَهَا طَيِّفَةٌ وَاقِيَةٌ تُدْعَى الْغِلَافُ. فَعِنْدَمَا تَصَادِفُ الحَمَةُ خَلِيَّةً شَائِبَةً، يَلْتَجِمُ غِلَافُهَا بِغِلَافِ الخَلِيَّةِ - كَمَا تَلْتَصِقُ مَعًا لَفَافَتَانِ. ثُمَّ يَدْخُلُ بَاقِي الحَمَةِ إِلَى الخَلِيَّةِ حَيْثُ يُسْتَنَشَقُ. أَحْيَانًا، تَسْتَطِيعُ الحَمَاتُ الخَلِيَّةِيَّةُ جِسْمَ الْإِنْسَانِ عِدَّةَ سِنِينَ دُونَ إِذْهَابِهِ.

أَصْغَرُ فَاصْغَرُ

الحَمَاتُ لَيْسَتْ الجَسْمَانِيَّةُ الكِيمَاوِيَّةُ الْوَحِيدَةُ الَّتِي تُصَبِّبُ الخَلَايَا الحَيَّةَ. فَهَنَّاكَ الحُمَاتِيَّاتِ (نُسَبُّ الحَمَاتِ) الْأَصْغَرُ وَتَنَالُفُ الحُمَاتِيَّةُ مِنْ قِطْعَةٍ أَضْغَرُ مِنَ المَادَّةِ الكِيمَاوِيَّةِ الْوَرَائِيَّةِ رَن أ (الحَامِضُ النَّوَوِي الرُّبِي) دُونَ غِلَافِ بَرُونِي. وَهَنَّاكَ أَيْضًا الجُرْثُومَاتِ الَّتِي هِيَ أَصْغَرُ مِنَ الحُمَاتِيَّاتِ، وَيُغْنَدُ أَهْلُهَا تَنَالُفُ مِنْ بَرُونِيَّاتٍ قَطْعٌ بِغِلَافِ الحَمَاتِ وَالْحُمَاتِيَّاتِ. تُسَبِّبُ الحُمَاتِيَّاتُ أَمْرَاضًا عَدِيدَةً فِي النَّبَاتَاتِ، فِيمَا تَسَبِّبُ الجُرْثُومَاتُ الْهَزْأَنَ وَالشَّلْلَ (تَمْرُضُ اسْكِرَابِي) فِي الْأَغْنَامِ وَالْمَاشِيَةِ.

جَزءٌ مِنَ الجُرْثُومَةِ



بكتريا
خللية
شعاع من لاقعات
البكتريا

لِزِيدٌ مِنَ الْعُلُومَاتِ الْخَظَرِ

الجرثوم (البكتريا) من ٣١٣
الخلايا من ٣٣٨
البينة الباطنية (في الأحياء) من ٣٥٠
النمو وتمازجه من ٣٦٢
الوراثيات من ٣٦٤

الجراثيم (البكتريا)

إذا تركت كوباً من اللبن (الحليب) خارج البراد في طقس دافئ، فسيتخمس اللبن بعد وقت قصير. إن سبب هذا التحوّل هو النمو السريع لِمُتَعَصِّياتٍ مجهريّةٍ وحيدة الخلية بدائيّة النواة تُعرَفُ بالجراثيم (البكتريا). والبكتريا هي أكثر الكائنات الحيّة انتشاراً على الأرض، فهي تتواجد في الهواء وفي التراب وفي جميع أنواع النباتات والحيوانات وعليها، بما فيها الإنسان. حتى إنّ بعض أنواعها يوجد في الينابيع الحارّة وفي الجليد أيضاً. والبكتريا أنواعٌ مختلفةٌ عديدة - بعضها مؤذٍ

وبعضها الآخر مفيد. فالبكتريا المؤذية تشمل تلك التي تُسبب الأمراض الخطيرة كالكلّارز وإنتان (تسمّم) الدم. وتشمل المُفيدة البكتريا المُفسّخة التي تحلّل الفضلات إلى موادّها الأوليّة، والمُنتَرة التي تثبت نيتروجين الهواء في جذور النبات، إضافةً إلى بكتريات التخليل ومُستخرجات الألبان.

الخلايا الجرثوميّة

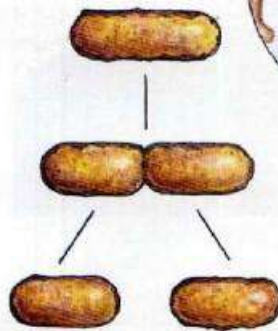
الجرثومة أو الجرثوم النموذجي أصغر من الخلية الحيوانية بحوالي ١٠٠٠ مرّة، فلا تشاهد تقاصيلها إلا بالمجهر الإلكتروني. والخلية الجرثوميّة ذات جدارٍ ثخين، وهي غير مُنَوَّاة. وتعيش البكتريا إمّا باستخدام طاقة الكيمياء أو ضوء الشمس، أو بامتصاص موادّ غذائيّة من المُتعضيات كنباتات والحيوان، أو من الخلايا الحيّة.



الطاعون الذبلي (الدُملي)

قُلّ اختراع المُضادّات الحيويّة، كانت الأمراض الجرثوميّة أحياناً تكتسح مناطق واسعة بأوبئة مُروّعة. فخلال القرنين الثالث عشر والسابع عشر، اجتاحت أوروبا الطاعون الذبلي، المعروف بالموت الأسود، ففُضّي على ملايين البشر. ونُسب هذا الطاعون جراثيم تعيش في الجُرذان وتنتقل منها إلى الإنسان بواسطة البراغيث.

الخللولة ذبليّة الشَّلل.
بعضُ الخللونات
تؤكّل سلاسل.

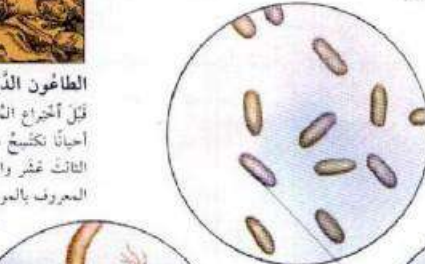


التكاثر الجرثومي

تتكاثر الجراثيم (البكتريا) غالباً بالانقسام - أي بآقسام الخلية إلى اثنتين. ففي ظروف مُلائمة - من الدفء والرطوبة ووفرة الغذاء - تنقسم الخلية إلى اثنتين كلّ ٢٠ دقيقة أي إنّ الجرثومة تُنتج ثلاثة أجيال خلال ساعة واحدة فقط. ففي ٢٤ ساعة تُنتج الإحصامات المُتكررة حوالي ٥٠٠٠ بليون بليون جرثوم!

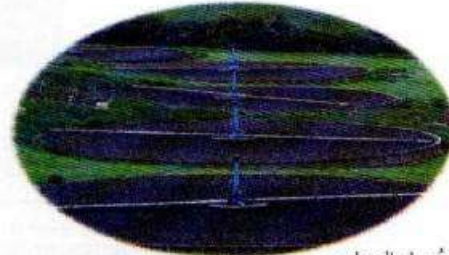
بكتريا على شمع لسان

تزيد من المعلومات انظر
الخلايا من ٣٣٨
التخليق الضوئي من ٣٤٠
الأنسان والفكان من ٣٤٤
البيئة الباطنية (في الأحياء) من ٣٥٠
النشوء وتواجهه من ٣٦٦
حقائق ومعلومات من ٤٢٠



القسيّة خروم
غسويّة الشَّلل،
يعيش مُتفرّداً أو في
سلاسل.

المُكررة ذبليّة الخلية.
بعض المُكررات يعيش
في عناقيد أو في
سلاسل طويلة.



تكثير مياه المجاري

تلعب البكتريا دوراً مهماً في معالجة الفضلات البشريّة فلا تعدو من أسباب التلوث. في مُحتج تكثير مياه المجاري تُفكّ السوائل الفضلاتيّة عن طبقات من تحت القمّم والخضباء الدقيقة، فتتغلغل فيها البكتريا المُتواجدة في تلك الطبقات هاجمة الفضلات ومُتكررة إيّاها إلى موادّ مأمونة أبسط. وهكذا يُمكن إعادة تلك المياه إلى التدوير والانهاز دون أن تُزعج الحياة البريّة للقرن.

تخرّ الإنسان

تعيش في أجسادنا وعليها أنواع عديدة من البكتريا. فالبكتريا دائمة التواجد في النّم لامتصاصه بالهواء. هذه البكتريا تعيش بهضم سُخُلّات الطعام، وإذا لم تُنتفخ أشانتك بأنظام، فستراقم تلك البكتريا، مُكوّنة لويحاتٍ فلاحيةٍ بيضاء أو مُضفرة. كذلك تُهاجم الحوامض التي تُنتجها تلك البكتريا مينا الأسنان المُصلّبة، ومنى تُخرّنها بعدد التخرّ بسرعة إلى الطبقات الطرية تحتها.



رُوبرت كُوخ

الطبيب الألماني

روبرت كُوخ

(١٨٤٣-١٩١٠)

ساهم في إرساء دراسة

البكتريا كعلمٍ واثق. ففي العام ١٨٧٦، اكتشف أنّ الجرثوم المُسبّب للحمّى الخبيثة (داءٍ يُصيب الماشية والإنسان) يُمكن أسبغته في المُختبر. كما شخّص أيضاً البكتريا المُسببة للسلّ والتهبّة (الكوليرا).



المتعضّيات الوحيدة الخليّة

الأمّاكن الرطبة كالبهار والغدران والأراضي السبخة تزخر بمُتعضّياتٍ وحيدة الخليّة تدعى الأوليّات (البروتستا). ورغم أنّ هذه الكائنات الأوليّة أكبر من البكتيريا، فإنّ معظمها من الدقة بحيث لا يرى بالعين المجردة. والخليّة في الأوليّات تختلف اختلافاً بيّناً عنها في البكتيريا، فهي تحوي نواة بالإضافة إلى عُضّيات تقوم بوظائف مُتنوّعة للمحافظة على حياة الخليّة. وتغذّي الأوليّات بطريقتين: فبعضها يُخلّق الغذاء كالنبات - باستخدام طاقة ضوء الشّمس؛ وبعضها الآخر، ويدعى الأولي الحيوانيّة (البروتوزوا)، يتصيّد الفرائس ويأكلها. وجديرٌ بالذكر أنّ الأوليّات لا يُمكن قزّرها قطعاً كشبيه نبات أو شبيه حيوان، إذ إنّ بعضها شبيه بكلّيهما - يُخلّق طعاماً باستخدام ضوء الشّمس، وأيضاً يأكل مُتعضّياتٍ أخرى.



شُرعة المُتموّرة القصوى
حوالي سنتيمترين في الشّاعة.



هَيُولُ الخليّة السائطة شجري
عزّز الأقدام الكاذبة حابطة
معها عُضّيات.

كيف تتحرّك المُتموّرة؟

تستطيع المُتموّرة (الأميبية) تحويل بعض من هَيُولي حبيّتها (الشّيتوبلازم) إلى جامد هلامي، ثمّ إعادته ثانية إلى الحالة السائلة - فتصنّع بذلك "أقداماً" مؤقتة تُدعى أقداماً كاذبة. أثناء تحرك الأميبية تُصبح جوانب تلك الأقدام جامدة وتثبت في موقعها، بينما تسري الأجزاء الأماميّة والداخلية إلى الأمام.



تلك المُتموّرة أقداما
كاذبة وأنجاه تتحرّكها.

قدم كاذبة

هَيُولُ الخليّة السائطة

هَيُولُ الخليّة الهلاميّة

الفجوات الغشائيّة تهضم كلّ ما تغذيه المُتموّرة، ثمّ تخرج الفضلات خارج الخليّة.

تعدّل الفجوة التّلوّش كالمضخة، فتجذب الماء الفائض ثمّ تخرّجه خارج الخليّة.

تتخلّق النّواة أعمال الخليّة عند التكاثر تنقسم النّواة والخليّة كلاهما إلى شطّوين.

المُتموّرة (الأميبية)

المُتموّرة (الأميبية) نوع خاص من الأوليّات التي لا شكل ثابت لها. فتحرّك حليّتها الوحيدة الكبيسة الشّكل بالانسياب في أيّ اتجاه. تستوطن المُتموّرات المياه وتغذي باعتبار الفرائس، فيختبِر الطعام في فُجاعات تُدعى قنّوات غذائيّة حيث يتمّ هضمه لاحقاً. تتكاثر المُتموّرة بانقسام الخليّة إلى الشّتين.

تجول الدّيدينيوم باحثة عن طعام



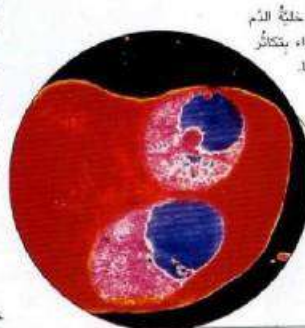
صراع الأوليّات

قد تُكرّس الأوليّات صغيرة، لكنّ عالمها يضمّ بعض الكائنات الهائلة. هنا، الدّيدينيوم يُهاجم اليراسينيوم مُطلقة حيوات سامّة على فريستها عند بدء المعركة. وبالرغم من أنّها أصغر من فريستها بكثير، فهي تمسّك بليلتها. هذان الكائنان الأوليّان كلاهما من الهَيُولات التي تُحدث عيّر الماء بواسطة شعيرات دقيقة تُدعى أهداباً.

التاموس (البعوض) والملاريا (البَرَداء)

الملاريا داء خطير ينتشر وخاصّة في المنطقة المداريّة، ويسبّبه طفيليّ الملاريا (الپلازموذيوم)، الذي ينقله البعوض في عُده النّعاميّة من الشّهاب إلى شخصٍ مريض حيث يتكاثر داخل كبده وخلايا دمه الحمر. وكلّ بضعة أيّام تخرج خلايا الطّليان الأولى الجديدة من خلايا الدم الحمراء فتستطيع أن تهاجم خلايا جديدة.

تتمسّك التاموسة الملوّثة بخلايا طليان الملاريا باجّل عُدها النّعاميّة، فإنّ ما تستعث شخصاً تنتقل إليه هذه الخلايا.



خليّة دم
بشريّة حمراء



التاموسة (البُعوضة) (أنوفيليس أراباينسي)



الأوليّات بانيّة الشّعور

الشّعريات كائنات أوليّة تعيش داخل تجارٍ مجهرية عيّ بالكاسيوم. وتستطيع على سطح كلّ مجارٍ تحارب دقيقة تبرز منها "أقدام" خاصّة ليمتص الغذاء. تعيش الشّعريات في البحر بأعداد ضخمة؛ وعندما تنمو تترامم متراكمة فوق قاع البحر وتتحوّل مع الزّمن إلى صخور - كالجرف البيضاء الطباشيرية الشّبيّه أعلاه.

لمزيد من المعلومات انظر

- الجرانيم (البكتيريا) ص ٣١٣
- الخلايا ص ٣٣٨
- التخلّيل الضوئي ص ٣٤٠
- التكاثر اللاجنسي ص ٣٦٦
- حقائق ومعلومات ص ٤٢٢

الفطريات

الفطريات عالمٌ من المتعضيات السَّوِيَّة نَوَى الخلايا - منها المألوف الكبير كعيش الغراب والفطر الغاريقوني والكمأة، ومنها المجهرى الوحيد الخلية كالعفن والخمائر. تتألف الفطرّة الكبيرة من قسم ظاهر مقلّي الشَّكل، ومن كتلة خوطان دقيقة متوالية في الشَّرة أو في مواد عضوية كالخشب المُهترى. والفطريات، بخلاف النباتات الخضراء، عاجزة عن تخليق غذائها؛ لذا تعيش مُتطفلة على كائنات حيّة أخرى أو على مواد عضوية ميتة. والفطر، مع البكتيريا، من المُفككات المُهمّة في تحليل بقايا النبات والحيوان مُعيدة موادّها الكيماويّة لِتُستعمل مُجدداً. وتتكاثر الفطُور خُضرياً وجنسيّاً، والكثير منها يصيب الإنسان والحيوان والنبات بأمراض مُختلفة. بعض الفطُور يُؤكل، ومنها ما يُستخدم في التخمر وفي تحضير المضادات الحيويّة كعفن البنسلين.



نكهات فطرية مُطيّبة

زعم أن بعض الفطر سامٌ، فالكثير من الأنواع المأموية يُستخدم في إهداء نكهة مُميّزة على بعض الأطعمة. كتلّ الجبن أعلاه لُوئت بفطر البيسليم الذي ينمو عليها فيكسبها مذاقاً خاصاً.

غاريقون الدُّباب

غاريقون الدُّباب (أمانيتا فسكاريا) فطر سامٌ يتكاثر بتكوين رؤوسٍ مقلّية ذات تقاطعٍ خيشوميّة في مُطوحها المُثلّي. في هذه الخيشيم تتكوّن الأبواغ النسيئة بالزُّرر الدقيقة. وحين تَطْرَح الأبواغ تَدْرُوعها الرِّياح؛ فإن وقع البوغ في مكانٍ ملائم، ينمو مُكوّناً كتلة خوطانٍ فطرية جديدة.

الفطريات الوحيدة الخلية

الخمائر أفضلٌ مِنهيةً وَحيدة الخلية تتكاثر غالباً بالتبرعم. وهي تغذي بالشكرات مُحوّلة إياها إلى سُحول أو مواد أخرى في عملية تدعى الاختمار. وتُستخدم الخمائر في إشاج الشرروبات الكحولية وفي تخمير المعجن.

خلايا الخميرة (سكاروفيميز سيرفيسيا)

السير ألكسندر فلمنج

عام ١٩٢٨ لاحظ

العربي

الاسكتلندي

ألكسندر فلمنج

(١٨٨١-١٩٥٥) أن عَقْدًا

لُوئت المُستَنبَات البكتيرية

في أحد الأطباق في

مُخبره فأباده. فعزل

فلمنج المادّة التي أنتجها

الفطر، وأسماها البنسلين - أوّل عقار من

المضادات الحيويّة. ونتيجة لأبحاث

لاحقة أُنقذ البنسلين حياة ملايين

الأشخاص.



فُقع الدَّب

(لايكوبودون

بايرفورمي)



فُقع الدَّب (الفطر الكروي الثَّاث)

تتكوّن أبواغ فُقع الدَّب داخل رأس كروي. هنا الرأس نجف تدريجيّاً ليندو كبشاً أجوف يتجرّج ينس حيواناً أو فطرّة مقلّ باعاً الأبواغ عَبر ثقبٍ قَمِيّ فيه.



الفطريات حوالى المنزل

تنمو أنواع كثيرة من الفطريات داخل المنازل وخولها. كالعفن الذي ينشقر على الجدران الرطبة لمكوّنًا بقعًا سوداء. كما يُهترئ العفن الجاف (سربولا لاكريمالس) الخشب في البيوت القديمة. كذلك تصيب العفن الفُقرى والطفد أشجار الخنادق ومحاصيل المزارع.

مُحاجة البطاطا

عفن البطاطس فطرٌ غيّر مجرى التاريخ. ففي مُنتصف القرن التاسع عشر، ضرب هذا العفن (فيتوتورفا إفتانس) نباتات البطاطا في إيرلندا على مدى عدة سنوات مُتتالية، ممّا اضطرّ آلاف الناس المنطُورين لجُوعاً للهجرة إلى أمريكا الشماليّة.

لزيد من المعلومات انظر
البراعم (البكتيريا) ص ٣١٣
التخلُّق المصنوع ص ٣٤٠
الاغتذاء ص ٣٤٣
التكاثر اللاجنس ص ٣٦٦
دورات في الغلاف الحيوي ص ٣٧٢
الفضلات وإعادة تدويرها ص ٣٧٦
حقائق ومعلومات ص ٤٢٠، ٤٢٣

اللازهريات

تختلف النباتات الخضراء عن الفطريات بأنها تُحَلِّق غذاءها من موادَّ بسيطة كالماء وثاني أكسيد الكربون بطاقة ضوء الشمس وفاعلية الكلوروفيل (الخضور) في أوراقها. تُقسَّم النباتات الخضراء إلى قسمين رئيسيين - هما اللازهريات والنباتات المؤهجرة. ظهور اللازهريات يعود إلى أكثر من ٣٠٠ مليون سنة وشملت الطحالب والسراخس والحزاز، وقد بلغ بعضها أحجاماً عظيمة. وهذه النباتات لا تزال موجودة، لكنَّ المُتواجِد منها على اليابسة صغيرٌ عادةً، ويقع غالباً في الأماكن الظليلة. تتكاثر اللازهريات بِبُتَر أبواغها، والكثير منها تتعاقب أجياله بين البوغي والمُشْرِى. الجيل البوغي يُنتِج الأبواغ التي لا تَلْبُث أن تُشَيِّب لِتُنتِج جيل المُشِيرات (البروتالوس) الذي يُنتِج الأمشاج (الخلايا التناسلية أو الأعراس).



الكبديات

الكبديات الطحلبية وثيقة الصلة بالحزازيات. فهي نباتات مُشَطَّعة تشبه بقعاً من الشريط الأخضر. ومع تقدُّم نمو البترة يتناقص الشريط الانقسام إلى اثنين. تشترط الكبديات الأماكن الرطبة المظللة، كالتجاويف الصخرية وبقايا الجداول.

لمزيد من المعلومات انظر

- الخلايا ص ٢٣٨
- التخليق الضوئي ص ٣٤٠
- نظام النقل في النبات ص ٣٤١
- التنفس الخلوي ص ٣٤٦
- التكاثر اللاجنسي ص ٣٦٦
- التناقل الجنسي ص ٣٦٧
- حقائق وتعليمات ص ٤٢٠

ثُرس الحزاز شعيرات شبيهة جذرية تدعى جذور زائفة.

الحزاز

تُنتِج الحزاز تنالفاً من تكامل نبات فطري فوق صخر أو جذع شجرة. يُطْلَق الحزاز أبواغُه من مُشِيرات مُخْبِرَة على سُوقَاتٍ صغيرة. وإذا تعلقت عن كُتْب فقد تشاهد تلك الغُليبات أحياناً.



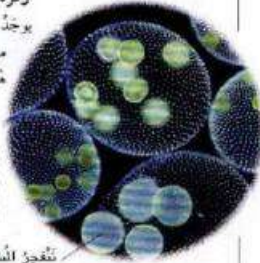
ليس لغشيب البترة المعروف بالكتب أوراق حقيقية، بل سغفلات مُشَبَّهة.

عملاق تحت مائي

الكتب العملاق (ماكروسستس بيريبرا) هو أكبر الطحالب في العالم ومن أسرعها نمواً. ويستطيع غشيب البترة هذا التحول من خلية وحيدة إلى بُتْرَة طوله ٥٠ مترًا في سنة واحدة، والأقدم عهدًا قد يبلغ طولها ٢٠٠ م. بَشُر الكُتْب العملاق في المياه الباردة على بُعْدٍ من كاليفورنيا، بالولايات المتحدة، حيث يُشَكِّل "غابات" تحت مائية. تُوفِّر المأوى والغذاء للكثير من الحيوانات البحرية كالأسماك والفُصَاعَات (طحالب البحر).

وفرة من الطحالب

يوجد أكثر من ٢٠,٠٠٠ نوع من الطحالب، تتفاوت حجمًا بين هذه البترة المائية الشهيرة المعروفة بالقرنفل وبترة الكلب العملاق. تتألف القرنفلوكس من كرة خلايا مَوْضِعَة في وسط هلامي. وتتكوَّن المُستعمرات الوليدة داخل المستعمرة الأم ثم تُسَيَّب عندما تُلْغ عنها كائنات تُفَعِّج المُستعمرة الأم لِتُطْلِق المُستعمرات الوليدة.



استعمالات الأعشاب البحرية

لعلَّكَ مُصَادِف الأعشاب البحرية يوميًا دون أن تُدْرِي. فحللصات هذه الأعشاب تُستخدَم عادةً في تليظ قوام البوظة، وفي المُركبات والغراء ومُعالِج الأسنان - وحتى في المُشَجَّرات. والأعشاب غنيَّة بالمعادن المُفيدة، لذا تُشَمَّع أحياناً لِصُنع المُخَصَّبات.

يُستخدَم الحزاز في صناعة الكُزَاعِينِ والأكبِينات من الأعشاب البحرية وتُستخدَم ككُفَلَاتٍ لبعض الأطعمة.



الصَّنوبريّات

الصَّنوبريّات (أو المخروطيّات) لا تُزهَرُ ولا تُنْبَتُ من أبواغ، فكيف تتكاثر؟ والجواب هو أنّها تُكوّن مخاريط (أكوازاً)، والمخروط ينتج إما خلايا ذكريّة أو خلايا أنثويّة، وتُنتَلُ الخلايا الذكريّة إلى الأنثويّة لتُكوّن البُزور. والبزور، بخلاف الأبواغ، كاملة بمُددها الغذائيّ للإنشاش. هنالك حوالي ٥٥٠ نوعاً من الصَّنوبريّات كلّها تقريباً شجريّة، كأنواع الشّوب (الشّوح) والصنوبر، مُعظمها ذو ورق عَسيّ رفيع، حَرشَفيّ أو إبريّ، يحتملُ البَرْد القارس. وفي بعض مناطق العالم القاسية يَبْدُ الشتاء تولّف الصنوبريّات جراحاً تمتدّ على مدى الألف.



صُنوبرُ الشيلي (مناخة الفردوس)

صُنوبرُ الشيلي (أكوازها أوروبية) من الصَّنوبريّات غير العادية. فهو شامخ السّكن نمو أكوازه الذكريّة والأنثويّة على أشجار مُتفصّلة، وأوراقه جلديّة حادة.

يسقط الكور الذكريّ الطريّ ملايين خنثيات النلق (الخلايا الذكريّة) في الهواء.



الأكواز الأنثويّة الفتحة صنوبريّ قلنقة عن الأغصان؛ فيتمّ إحصاء خلاياها الأنثويّة بخصبيّات اللقاح الذكريّة السافطة عليها من الهواء.

تنلق الحراشف في طبق زجاجي.



كلّ حراشفٍ تحمي زوجاً من البُزور المخمّلة.

تنلق حراشف الصنوبر في الطبق الجاف لتُسلق بُزورها.

الأكواز والبُزور

الأكواز الثامّة النّموّ حاملة البُزور مُعلّدة الأشكال والأحجام - مُعظمها خشبيّ، لكن بعضها طريّ زعريّ الشكل. أكواز الصنوبر والراتنجيّة (سّيبا) تُسلق غالباً بكاملها على الأرض، لكن كبران الأرز والشّوب تنلق بضو على أغصانها.

مُضيدة كهرمانيّة

احسّن هذا العنكبوت وحفظ منذ ملايين السنين في الكهرمان - الشّمع الراتنجيّ المُخخّر. فالراتنج شديد اللزوجة تستجده الصنوبريّات لصدّ الحشرات عن نُحر خشبها. ليعاد الشجرة الصنوبريّة يُبر هذا الراتنج إذا جرح، فيخس الحشرات أو العناكب التي تلامسه.



الأكواز الأنثويّة الثامّة النّموّ تنلق من الأغصان، وعندما تنلق البُزور المخمّلة تنمايز بعيداً.

راتنجيّة سيبكا

عدت راتنجيّة سيبكا (سّيبا سيبكسيو)، من صنوبريّات أمريكا الشماليّة، تُشجّر جراحاً في جميع أنحاء العالم - للإغاثة من خشبها الجيد ولتضع الورق. وهي أحادية السّكن لها أكواز ذكريّة وأنثويّة على الشجرة نفسها. ويمكن تعرّف أنواع السّيبيا من أوراقها الإبريّة الشّبيهة بأوراق صغيرة على أغصانها. كما يمكن تلمس هذه الأوراق على عُصيّ عتيق تساقطت أوراقها.

أوراق الصنوبريّة العنقا (سبكوياثورون خيبتون) دقيقة حُرشفيّة الشكل تكاد تشكّل مُنكّة على الأغصان.

الصَّنوبريّات القديمة

صُنوبرُ أمريكا الشماليّة الهلّبيّ الكبير (سّيس لوجيفا) هو أقدم الأشجار الحيّة في العالم. ويبلغ عُمر بعض النشّبيّ بها أكثر من ٦٠٠٠ سنة! وبُعثت العلماء على دراسة مُشكّلات حلقاب النّموّ في حُدودها يُعرّفوا عُليات مُشاح العالم عُمر السّنين.



أوراق الصنوبريّات (سّيسوس بانكا) الإبريّة المُسطّحة تنلق على جانبيّ العُصيّ المُتعلّقين.

أوراق صنوبر استكتندا (سّيس سيليستريس) إبريّة رفيعة تنلق لوزاجلاً.

أوراق الصَّنوبريّات

معظم الصَّنوبريّات ذات أوراق صغيرة جلديّة لدوم سنة أو أكثر، وهي ليست كلّها إبريّة المُشكّل - فالكثير منها قصير مُشكّل يُعرّف بالحراشف. ومن الصَّنوبريّات قلّة تُسلق أوراقها في الخريف، منها أروثة اللّارنّس وصور المُستفحات (لاكسودوم سيبكوم).

أزويد من المعلومات المُطلّ

- المُشاحات المُشكّرة من ٢٥٦
- الزُهرات (الساعات الزُهريّة) من ٣١٨
- نظام النّقل في النبات من ٣٤١
- النّموّ ومراحل من ٣٦٢
- غابات المنطقة المُعتدلة من ٣٩٦
- حقائق ومعلومات من ٤٢٠، ٤٢٢



أوراق اللّارنّس الإبريّة (لارنّس ديسيلوا) تنلق في عناقيد وتسلق في الخريف.



الزَهْرِيَّات (النباتات الزهرية)



خبيثات اللقاح من أزهار أخرى
تلقّى على البسمل (الشمة).
فزهرة الخشخاش يستغل فيها
إخصاب السبيضا
تلقّى باللقاح
من مظهر
السبيضا.

تنتج غبيثات
اللقاح (نحو)
الطلع في مظهر
الاسدية فتلقّى
الحشرات الزائرة
بغضه. وتلقّى بقضا
منه إلى أزهار أخرى.

بؤغم زهرة
الخشخاش تحمي
ورقنتان كاستان وهما
تلقّان بعد تعلق
الزهره. زهرة الخشخاش
المستعدة تلوي في
اليوم التالي.

الخشخاش من ذوات الفلقة،
أوراقه شبكية الغروق. وأزهاره
ورباعية التوجيحات. كالكلية من
ذوات الفلقة.

الخشخاش السّاق

الخشخاش السّاق (البرقوق أو الشقيق)
نبتة زهرية خضراء نموذجية، تنمو وتزهر
وتكبر وتنمو في موسم واحد.
النباتات الخضراء سريعة النمو في أي
تقعة مكشوفة من الأرض. فالبروق
المسترة تلوي هاجعة حتى تصبح
الأحوال ملائمة للإنسان. وقد يستغرق
ذلك أحيانا عدة سنوات. أما النباتات
المعمرة فتعيش أكثر من موسم واحد،
وهي ذات جذور متطورة - تخرن
بعضها الغذاء تحت الأرض في
بصيلات أو غساقيل. بعض
الشجيرات يزهر مرة واحدة، لكن
معدنها يزهر سنويا.

أزهار منفصلة الجنس

جلافا لزهرة الخشخاش الخنثى
(التي تحوي أعضاء الذكر والأنثى
معاً). فإن نبتة الخيار (كوكوموس
سانتس) ذات أزهار ذكورية أو أنثوية
منفصلة. أما نبتة الكيوي المثورة
(اكينيتيا تشاينيس) فأزهارها
أحادية الجنس إما ذكورية أو أنثوية.



زهيرات القرمص
الصغيرة تنتج لقاح
اللقاح والبويضا.

زهيرات شعاعية



زهرة مرّجة

زهرة الأحيوان (بليس بريس) زهرة مرّجة، يتألف
رؤسها من زهيرات عديدة صفراء لاطئة في قرص
وتسحق تحيط به زهيرات شعاعية حافة تحول كل منها
توجيحية (نبتة) واحدة بيضاء.



زهرة أنثوية ذات
نبس طويل.

التلقيح الرّيح

يتم تلقيح (تلقيح) النباتات
الغشبية بواسطة الريح. إذ
تندلى مظهرها فتقرب الرّيح
غبار اللقاح منها في
الهواء. وتنتج النباتات
إحدى كبريات فصائل
النباتات الأحادية الفلقة.



الأشجار والزّهر

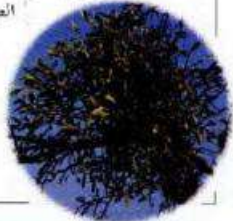
الشجرة نبتة ذات جذع خشبي
طويل مقد. بعض الأشجار
ضوئية إبرية أو خضفية
الأوراق. ومئات أخرى من
الزهوريات عريضة الأوراق.
أشجار الكرز تنتمي إلى الفصيلة
الوردية من الزهوريات.



شجرة كرز زهرية (يونس بيرولاتا)

النباتات الطّبقية

بعض النباتات تخزن كل غذائها أو بعضها من
سواها. فيجود الهذال (فستقون أليم) تخرق
أغصان الشجر وتمتص شفقها. والهدال جزئي
التظلل، إذ إنه قادر أيضا، بأوراقه الخضراء، على
تضيق الغذاء بالتخليق الضوئي. أما الرّيفليزيا،
يزهرها العملاقة، الشبيهة على
الصفحة المقابلة،
فهي نبتة طّبقية
بالكامل.



قناديل البحر والشقائق البحرية والمرجانيات

قناديل البحر والشقائق البحرية والإسفنج حيوانات لا فقارية (عديمة الصلب). تؤلف اللاقناريات حوالي ٩٧ بالمئة من جميع أنواع الحيوان على الأرض، وتوجد بأنماط وأشكال شائعة مدى النابن، وأساليها في الأغذاء والتناسل مختلفة ومتعددة. والكثير من اللاقناريات مائي العيش - بعضها يقضي حياته البالغة سابحا أو متجرفا مع التيار، بينما يظل البعض الآخر مثبتا في بقعة واحدة. والحيوانات الخزازية والإسفنجيات ترشح غذاءها من الماء، أما قناديل البحر والشقائق البحرية والمرجانيات فهي من شعبة

النيداريات (القراصات) التي تهاجم فرائسها بخيوطات لاصقة. والنيداريات كلها مدورة الأجسام دون رأس أو ذيل، وذات تجويف هضمي وحيد الفتحة.



مستعمرة حيوانات خزازية

تبدو المستعمرة الحيوانية الخزازية، بالعين المجردة، ألبية بيضاء. وهي في الحقيقة مجموعة من آلاف الحيوانات الدقيقة، يعيش كل منها داخل خبيزة شبيهة، ويتجشس طعامه يتلفز من اللواصق حول الفتحة الوحيدة. وإذا أزعج الحيوان تكتسح لوائسه داخل الخبيزة.



الشونة اللاقنارية (فيزاليا فيزياليا) هي نيداري نموذجي

النيداريات

العامة الزرقاء الكيسية الشكل لشونة برتقالية لغير حطم للحيوانات البحرية وللشبابين الذين ينفذون عنها. إن قناديل البحر الحقيقي هو، في الواقع، حيوان مفردة يسير عبر الماء بحركة ثنائية. لكن الشونة البرتقالية هي مستعمرة طافية من حيوانات عديدة من الممرجات تعيش وتعمل معًا. وبعض هذه الممرجات يتكون لوائس طويلة تلتصق القراص وترفعها إلى الداخل. وبعضها يتخصص بضم الطعام، بينما يقوم البعض الآخر بوظيفة التكاثر.

الشقائق البحرية تعيش فرادى أو في جماعات صغيرة



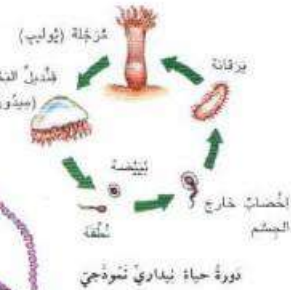
خارج الماء



تحت الماء

الشقائق البحرية

إذا استطعنا شاطئ صخري في هذا الجزر، فقد تجد أحيانا نواظف حلالية صغيرة لرجة لاصقة بالطحشور - ناعها شقائق بحرية. ولتتقن الشقائق البحر بالضحك فرس مفاصل. وتنتشر الشقائق خلفه لوائسه تحت الماء لتلتصق بالحيوانات العابرة بالحوار لها إذا ما يتوحد لاصقة الخبيزة (حيولة الغريبة). أما أثناء الجزر فتسحب شقائق البحر لوائسه إلى الداخل حتى لا تجف.

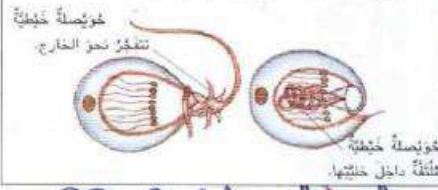


دورة حياة نيداري نموذجي

يصل طول لوائس الشونة اللاقنارية، فليست بالمتكافئة إلى ٢٠ م. وإذا ما اصطاد لائس سمكة يكتسح لبيحتها ضغنا.

لسع قناديل البحر

لوائس قناديل البحر مغطاة بخلايا خاصة تحوي خيوطا لاصقة وثيقة التكتد تدعى خيوطات خيطية. فإذا لامس حيوان عابر احدى تلك الخلايا، تتفجر الخيوطات الخيطية نحو الخارج، وهي تحسون جزء من الثانية تنقلب الخيوط باطنها ظاهرها فاعة الفريسة بيهاتها الحادة. معظم الخيوطات الخيطية تخضع الفريسة بالشم، لكن بعضها يلفظ حول الفريسة لسمها من الإفلات.



خويصلة خيطية تتفجر نحو الخارج

خويصلة خيطية تثق داخل خبيزتها

المرجانيات

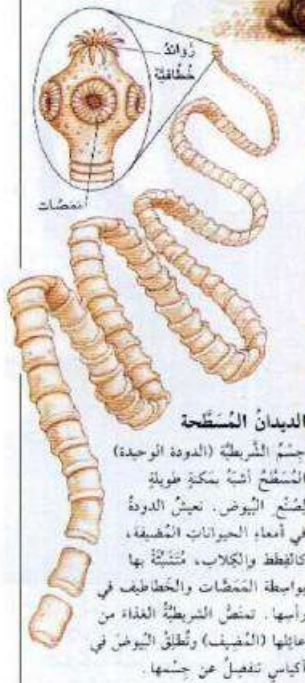
بعض المرجانيات تعيش فرادى، وبعضها الآخر ينش في مستعمرات كبيرة، ويتراكم بطء طبقة فوق طبقة مشكلا طبعا مرجانية، والمرجاني ليلو الاغذاء غالبا، فتلقت لوائسه جسميات الغذاء وتبرعها إلى تجويف الهضم.

لزيد من المعلومات انظر

- الكائنات الحية ص ٣٠٥
- النش و تراجه ص ٣٦٢
- التكاثر اللاجنسي ص ٣٦٦
- التناسل الجنسي ص ٣٦٧
- الشواطي ص ٣٨٥
- خفايا ومعلومات ص ٤٢٠

الديدان

فصائل من
الزمل والوخل
الشريطيّة (الدودة
الوحيدة)



الديدان المسطحة

جسم الشريطيّة (الدودة الوحيدة)
المسطحة أشبه بسكة طويلة
يضع البيض. تعيش الدودة
في أعماق الحيوانات المائية،
كالقنطرة والكلاب، تتنفس بها
بواسطة المصنّعات والخطاطيف في
رأسها. تمتص الشريطيّة الغذاء من
عائلها (المضيف) وتطلق البيض في
أحياس تفصيل عن جنسها.

تساعد الخراطيط في الحصاد الثروة -
غني بخرمها طبقات التربة وتخلطها
شبه تهيئتها وتخلل الماء فيها.



الفران البحرية

الفران البحرية الشقيقة (أفروبيت أفيولانا)
هي دودة لا تشبه الديدان شجلاً. فهي
بحجم قبضة يد شخص بالغ. ذات جسم
مفلطح عريض هلي الهذب. هذه الفران
تختر جحوراً في الوخل والزمل في قاع البحر
وتأكل ما يصادفها من الحيوانات الصغيرة.

المزيد من المعلومات انظر
الهاكل الذاعمة ص ٣٥٢
الأغصان ص ٣٦٠
البؤ وراجله ص ٣٦٣
التشاكل الجنسي ص ٣٦٧
المحيطات ص ٣٨٦
حقائق ومعلومات ص ٤٢٠

إذا سبرت على شاطئ البحر بعد الجزر،
فقد تُشاهد لفائف من الزمل
الموجلي أشبه بمعجون أسنان انبثق من
أنبويه. وهي في الواقع فصائل ديدان عروية
حلقية حبيّة تحت سطح الرمال. هذه الديدان
حيوانات ذات جسم طويل مُشدّف إلى حلقات
عديدة؛ وهي كالحراطين (ديدان الأرض)
والعلق تسمى إلى شعبة الحلقيات (الديدان
المُشدّفة) التي تولّد قسماً صغيراً من الديدان
التي كلها حيوانات لا فقارية. هنالك شعبتان
أخريان كبيرتان من الديدان هما شعبة الديدان
المسطحة وشعبة الديدان المدوّرة (المُسودة)؛
وكلاهما غير مُشدّفة يعيش الكثير منها طفلياً
داخل الحيوانات الأخرى. والديدان الطفيلية
عامة الانتشار في الحيوانات البرية لكنّها تغزو
أيضاً الحيوانات الداجنة والمُدَلّلة. ويتسبّب
بعضها في أمراض تُصيب الإنسان كالعمى
النهري (داء كلابية الذئب) وداء القبل.

الخراطون العملاقة

أستراليا هي موطن الخراطون العملاقة
(ميجاسكوليس أوسترالس) التي قد تزيد
طولها على ٣ أمتار. وتعيش هذه الديدان،
كأقاربها الأصغر، بأنتاع التراب وتضم
محتوياته العضوية.



المعالجة بالعلق

جسم العلق مُشدّف ذو شمس في
كلا طرفيه. يغذي الكثير من
أنواع العلق بالدم؛ فيقرّز بعد
الغض، مادة كيميائية مانعة
للجلط. وكان الأطباء فيما
مضى يستخدمون العلق لشفاء
الدم من المرض.



بالاستعانة العلق أو تمتص بشرة كمية من الدم
تساوي ثلاث أو أربع بررات وزنها.

ديدان الصدوع

ديدان الصدوع العملاقة هذه
شوهت للمرة الأولى عام
١٩٧٧. فهي تستوطن قاع
البحر حول مهابت سدق
سها البقاء الشخنة بركاني
عبر قشرة الأرض. تحوي هذه
الديدان ضرراً من البكتيريا بشفاء
الطاقة من كيمويات تلك المياه.



الشفرة البترية
(اسكاريس ليريكويس).



المفصليّات

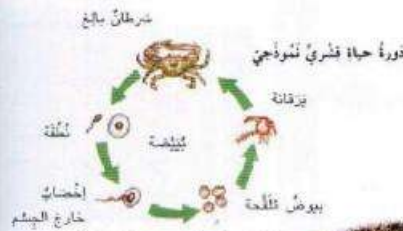
أكبر شعب اللافقاريّات هي المفصليّات. وهي حيوانات مُفصّلة الأطراف، مُشدّقة الجسم ذات هيكل خارجي (قشرة صلبة خارجيّة). وهذا الهيكل مُفصّل أيضًا بحيث تنثني أجزاؤه لتسمح للحيوان بالحركة. وخلال الشموّ يطرح الحيوان هيكله القشريّ هذا، من حين لآخر، ليتيسّر لجسمه النموّ والتّمدّد. أنواع المفصليّات المعروفة لدى علماء الأحياء تُفوق المليون، ممّا يجعلها أضخم مجموعة من الأنواع الحيوانيّة على الأرض. تضمّ طائفة الحشرات قرابة ٩٠ بالمئة من هذه الأنواع، وتوزّع باقي أنواع المفصليّات على طوائف العنكبوتات والقشريّات - (كالسرطان والكرند) وكثيرات الأرجل (مزدوجات الأقدام - ألفيّة الأرجل، وشفويّة الأقدام - مثنويّة الأرجل).

تعيش السرطانات (السلطعونات) العنكبوتية المملوكة في قاع البحر. إن قشرة الهيكل فيها مُعرّدة بالكالسسيوم ممّا يجعلها شديدة بالغة المتانة.



القشريّات

يعيش مُعظم القشريّات في البحر، وهذا يُيسّر لها النموّ إلى أحجام أكبر من مفصليّات اليابسة لأنّ الماء يذوّب القشويّ، يذوّب هيكل أجسامها الكبيرة. أضخم القشريّات هي السرطانات العنكبوتية (ماكروكيرا كينيفيري) التي قد تبلغ، مُسوّطة الأرجل، ٣,٥ م. بالمقابل، فإن بعض القشريّات ضئيل الحجم جدًا، فبراغيث المياه العذبة، وهي من القشريّات، لا يزيد حجم الواحد منها على نقطة الكتابة. هذا وتعيش قلة من القشريّات، كحمار القبان على اليابسة وتتنفّس الهواء لكنّها، عادة، بحاجة إلى الرطوبة.



ليس للمفصليّات هيكل عظمي باطني.

الرّذع الأول من أرجل الحويش (أربعة وأربعين) تتكوّن إلى ثلاثين ساقًا.

مُزدوجة الأقدام وشفويّة الأقدام

مثنويّة الأرجل وألفيّة الأرجل تبدو شبيهة بشا من بُعد، لكنّ بُعْدًا قريبًا بينها بسهولة إذا ما تمسّستها ببطء. مثنويّة الأرجل تحمّل زوجًا واحدًا من الأرجل في كلّ شذقة. بينما ألفيّة الأرجل، المتديعة الشّدق زوجيّة، تبدو وكأنّها زوجان من الأرجل في كلّ شذقة. كذلك فإنّ مثنويّة الأرجل صاعدة تُنثّل فرايضها بكلافتها الساتين، في حين تُنثّل ألفيّة الأرجل بالساتن المُتخلّط، وتُرشّ كلا النوعين إلى العيش في المناطق الرطبة المُظلمة.



يتألف جسم ألفيّة الأرجل من شذق خَلقيّة مُتديعة زوجيّة، فيبدو لها زوجان من الأرجل في كلّ شذقة.

العقارب

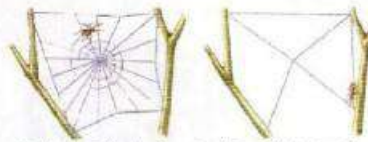
بعض العنكبوتات تنهض صغارها حتى تستطيع تدبّر أمورهما بأنفسها. فأش العقرب تولّد صغارها مكتملة الشكّل، فتشغلي العقربيات ظهر الأم وتمكّن عليه حيويّة يخلّب الدّبر السام. وتقدّر أن تقرّح الصغار جلدًا لثمة الأولى نهضة من مخبئها إلى الأرض.



العنكبوت الوهقي يتقبض فريسته بواسطة زقني دبق الطرف، بدلًا من الشّبع.

عزّل الشّبع

يشجّ العنكبوت شّبعه من خرب خبيّ بالبروتين. ويتكوّن هذا الخرب داخل غلاف خادّية يخلّص العنكبوت ثمّ يندفع سائلًا عنز فوّهات دقيقة تدعى المغازل، ويتجمّد الخرب السائل بمُلافاة الهواء. وقد يستغرق تشجّ شّبع دائريّ، كالشمّين هنا، قرابة الساعة.



يبدأ العنكبوت شّبعه بعدد خطوط حريويّة بين دعائم ثابتة. ثمّ يستقلّ الخيوط شحنتها الخطاطيف والقلّب على الأقدام. ثمّ يدور العنكبوت ناسجًا خيوطًا لولبيّة حتى يكتمل شّبعه. ثمّ يغلي الشّبع بطياريّ بقلّة تُلصق المنشرات.

العنكبوتات

العنكبوتات والغارب والفردا والمُملّ تولّد ملائمة من المفصليّات تدعى العنكبوتات - جميعها تقريبًا تستوطن اليابسة، ومُعظمها صياد. العنكبوت الوهقي يُلصّص فراشه بتدويم وهي خرب خبيّ دبق الطّرف في الهواء. فإذا غلقت خشرة مارّة بالذّبّ شُدّها العنكبوت نحوه وبلّغتها.

الحشرات

لقد حطقت الحشرات نجاحاً هائلاً في العيش على اليابسة، وعزز ذلك قدرته الكثير من أنواعها على الطيران، فالحشرة الطائرة تستطيع التجوال في مدى أوسع، وبذلك يتوفر لها موارد أوفر من الغذاء. الزنبار (الدبور) حشرة طائرة نموذجية ينقسم الجسم فيها إلى رأس وصدر وبطن، ولها زوجان من الأجنحة وغرنا أسيطعار.

وهي، كما الخنافس والقراد، كاملة التحول في مراحل النمو. تربى صغار الزنابير في عسل برعاية الكبار، لكن صغار معظم الحشرات تقوم بشأن أنفسها. تعيش الحشرات البالغة غالباً في بيئات تختلف عن بيئتها صغيرة - فبينما يعيش الشُّرَّان (أبو ذئب) البالغ في الهواء، فإن زحفاته مائية العيش - علماً أن بعض الحشرات مائية العيش دوماً.



يحوي عسل الزنابير علكة واحدة تشع للبيوض الزنابير الأخرى، وهي تشبه شلالات تشع الطعام وتغذي بالبيوض والشغار.

حقنها الزنابير والنمل الخلقان يتسللان بالجناحين الاماميين بخطاطيف دقيقة.



في الرأس عيَّان شوكتان كبيرتان وقذنا أسيطعار. تُقطع أجزاء اللحم الطعام وتُغذَّ الخنثى عجينة لشحم العنق.

حشرات عديمة الأجنحة

السَّمْبَكَة (لاحنة الشُّكر) حشرة صغيرة عديمة الأجنحة، يُعرف منها حوالي ٣٠٠ نوع. وهي كسائر الحشرات عديمة الأجنحة، تُغذي غالباً بالنباتات الميتة. وتعيش أحياناً داخل المنازل حيث تُغذي بفضلات الطعام.

هذه الدورة الحياتية نموذجية للحشرات الكاملة التحول في مراحل النمو.



دورة حياة حشرة نموذجية

مبيدات الحشرات

يُحصد الحشرات نافع ولهم في التلقيح النحوي (الخنافس) للنباتات المزهرة. وبعضها شرة يأكل البكت وتلجئ الضفادع بالغة بالصالح. تُغذى الضفادع إلى رأس حفرهم بالمبيدات الحشرية للتخلص من أضرار الحشرات. لكن الكيمائيات المستعملة، لسوء الحظ، غالباً ما تقتل الحشرات المفيدة والضفادع معاً.



الخنافس القاذبة (الفاسياء)

طائفة الحشرات تُستخدَم وسائل مُبائية، وغريبة أحياناً، في صد فُهاجيتها. فالخنفساء القاذبة، عند استئثار الخطر، ترمي بطنها فتُخرج بعض الكيمائيات فيه وتتفاح مُفجرة من إنبها بخاراً ساماً مُحرِّقاً. تتدفق به مهاجتها.



اشواق حادة في شلالي الرجلين الاماميين تقبض الفريسة المقتبسة.

جان هنري فابر

عالم الحشرات الفرنسي فابر (١٦٨٣-١٩١٥) أجرى أبحاثاً مُستفيضة عن حياة الحشرات نشرها في سلسلة من الكتب. وقد نجحت ملاحظاته فابر، ومواجهته الكتابية والصورية القليلة في إثارة اهتمام عظيم بطائفة الحشرات.



لمزيد من المعلومات انظر
الإقتصاد من ٢٠٤
الزهورات (النباتات الزهرية) من ٣١٨
الدَّم من ٣٢٨
الشُّرَّان ومراجله من ٣٦٢
الهبائل المذاعة من ٣٥٢
الحركة من ٣٥٦
التنافس الجنسي من ٣٦٧
حقائق وتعليلات من ٤٢٠، ٤٢٢

الرَّخَوِيَّات

تُؤَلَّف الرَّخَوِيَّاتُ الشُّعْبَةُ الْكُبْرَى الثَّانِيَّةُ مِنَ اللَّافَقَارِيَّاتِ. وَتَشْمَلُ أَكْثَرَ مِنْ ٩٠,٠٠٠ نَوْعٍ مُعْظَمُهَا مَائِيٌّ، وَالْقَلِيلُ مِنْهَا يَعْيشُ عَلَى الْبَاسِةِ وَيَنْتَفِسُ الْهَوَاءَ. الْجِسْمُ فِي الرَّخَوِيَّاتِ طَرِيٌّ غَيْرُ مُشَدَّدٍ نَقِيهٌ غَالِبًا مَحَارَةٌ صُلْبَةٌ. تُقَسَّمُ الرَّخَوِيَّاتُ إِلَى ثَلَاثِ طَوَائِفَ أُولَاهَا: بَطْنِيَّاتُ الْأَقْدَامِ، وَتَشْمَلُ الْبَطْلِيَّاتِ وَالْقَوَاقِعَ وَالْحَزُونَاتِ الْبَحْرِيَّةَ (الْوَلَكَاتِ)، وَهِيَ ذَاتُ مَحَارَةٍ لَوْلِيَّةٍ أَوْ هَرَمِيَّةِ الشَّكْلِ؛ وَيَتَنَمَّى الْبَرَّاقُ إِلَى بَطْنِيَّاتِ الْأَقْدَامِ لَكِنَّهُ غَالِبًا عَادٍ مِنَ الْمَحَارِ. ذَوَاتُ الْمِصْرَاعَيْنِ كَالصَّدَفِيَّاتِ وَيَلْعَقُ الْبَحْرُ، هِيَ ثَانِيَةُ الطَّوَائِفِ، وَهِيَ رَخَوِيَّاتٌ مُزَوَّجَةٌ الصَّدْفَةُ يَتَّصِلُ بِمِصْرَاعَيْهَا بِمَقْصَلَةٍ. وَالطَّائِفَةُ الثَّالِثَةُ هِيَ رَاسِيَّاتُ الْأَقْدَامِ، وَتَشْمَلُ الْأَخْطِيطَاتِ وَالسَّبِيدَجَاتِ (الْحَبَّارَاتِ الْكُبْرَى)، وَهِيَ ذَاتُ صَدْفَةٍ صَغِيرَةٍ مَخْفِيَّةٍ دَاخِلَ الْجِسْمِ.



تَرَاوُجُ الْبَرَّاقِ
يَبْزَاوُجُ فِلْدَانِ الْبَرَّاقَاتِ مُعْتَلِّقِينَ مِنْ غَلِيظٍ شَخَاطِيٍّ لَوَّحٍ. كَمَا الْبَرَّاقِينَ شَيْئًا (مُزَوَّجِ الْجِنْسِ)، فَعِنْدَ التَّرَاوُجِ يَتَلَقَّ جَسْمَاهُمَا وَيَبْزَادُلَانِ الطَّافَ عِزَّ أَعْصَاهُ تَنَاسُلِيَّةٍ خَاصَّةٍ، ثُمَّ يَنْسَحِبُ كُلُّ بَرَّاقٍ يِيُونَهُ لِأَجْفٍ، وَالْبَيْزَةُ الْخَلْوِيَّةُ لَيْسَتْ غَرِيْبَةً فِي عَالَمِ الرَّخَوِيَّاتِ؛ فَبَعْضُهَا يَبْذُرُ حَيَاتَهُ ذَكَرًا أَوْ أُنْثَى ثُمَّ يَتَحَوَّلُ إِلَى الْجِنْسِ الْآخَرِ تَالِيًا.

البرَّاقُ الْكَبِيرُ (نَيْمَاسُ مَاقْسِيُونَس)



الْإِحْصَانُ دَاخِلِيٌّ فِي قَوَاقِعِ الْبَاسِةِ، فَالْمَحَارُ لَتَنْتَشَأُ دَاخِلَ الْبَيْضِيَّةِ ثُمَّ تَلْقِيَنَّ قَوَائِعَ صَغِيرَةً.

قَدَمٌ عَصَلِيَّةٌ كَبِيرَةٌ

بَطْنِيَّاتُ الْأَقْدَامِ

الْوَلَكُ الثَّانِي (بَاسِيُونَامُ أُنْدَاوَمُ) رَخَوِيٌّ مُتَوَسِّجٌ مِنْ بَطْنِيَّاتِ الْأَقْدَامِ؛ لَهُ قَدَمٌ عَصَلِيَّةٌ كَبِيرَةٌ وَمَحَارَةٌ مُلْتَفَّةٌ بِثَا (بَاسِجًا عَقَارِبُ الشَّعَاعَةِ) - عَلِيمًا أَنَّ قَلْبَهُ فَقَطْ مِنْ مَحَارٍ بَطْنِيَّاتِ الْأَقْدَامِ تَلْعَقُ بِالْأَنْجَاءِ الشَّعَاعِيَّةِ. الْمَحَارَةُ تُقَرِّضُهَا طَبَقَةً خَاصَّةً مِنَ الْجِسْمِ تُدْعَى الدَّنَارُ يَعْيشُ الْوَلَكُ تَحْتَ الْمَاءِ وَيَنْتَفِسُ بِالْحَيَاسِيَّةِ، بَيْنَمَا التَّلْعَبُ فَوْقَ الرَّأْسِ يُجْرِي الْمَاءَ إِلَى الْحَجَرَةِ الَّتِي تَحْتَوِيهَا.

رَاسِيَّاتُ الْأَقْدَامِ

السَّبِيدَجَاتُ (أَوْ الْحَبَّارَاتِ) الْعِمْلَقَةُ هِيَ الْأَكْبَرُ بَيْنَ رَاسِيَّاتِ الْأَقْدَامِ، وَالْأَكْبَرُ أَيْضًا بَيْنَ اللَّافَقَارِيَّاتِ. تَعِيشُ الْحَبَّارَاتُ فِي أَعْمَاقِ الْبَحَارِ حَيْثُ نَصْطَادُ فِرَاسَتِهَا يُوَجِّسَاتِ تَقْلِبُهَا الْمَمْعُشَاتُ. وَهَذَلِكَ يَقْصُرُ وَرَوَايَاتٍ عَدِيدَةٍ غَيْرَ مُؤَقَّعةٍ عَنْ سَبِيدَجَاتٍ هُولِيَّةٍ؛ لَكِنَّهُ يُعْرَفُ أَنَّ الْعِمْلَقَ مِنْهَا قَدْ يَبْجَاوِرُ طَوْلَهُ ١٥ م.



الْمَحْرُوطِيَّاتُ الْمُتَرَسِّةُ

الْمَحَارُ الْمُتَحَرِّطِيَّةُ، مِنْ بَطْنِيَّاتِ الْأَقْدَامِ، تُهَاجِمُ فِرَاسَتَهَا بِشَيْءٍ قَاتِلٍ. فَذَا مَا اقْتَرَبَ حَيَوَانٌ ضَيْقُ شَدَى الشَّرِيَّةِ، يَنْقَلِبُ الْمَحْرُوطِيُّ حُرْطُومَهُ كَالْحَرِيَّةِ بِسُرْعَةٍ حَاقِقَةٍ فَرِيَسَةً بِشَيْءٍ شَالٍ، إِذْ شَيْءُ بَعْضِ الْمَحْرُوطِيَّاتِ تَقَاتِلُ حَتَّى تَلْبَسُ!

بَلْعُ الْبَحْرِ الشَّامِخِ (نَيْمَاسُ أُنْدَاوَمُ)



الْأَخْطِيطُ الشَّامِخُ (أُنْدَاوَمُ عَقَارِبُ)

رَخَوِيٌّ ذَكِيٌّ

الْأَخْطِيطُ ذَاتُ بَصَرٍ حَادٍّ وَأَذِيْعَةٍ كَبِيرَةٍ؛ وَلَعَلَّهَا الْأَذْيَ بَيْنَ الْفَقَارِيَّاتِ. فَهِيَ تَتَذَكَّرُ الْأَشْكَالَ وَالْأَلْوَانَ وَتَجِدُ السَّبِيلَ إِلَى طَعَامِهَا بِسُرْعَةٍ، وَهِيَ كَالْحَبَّارَاتِ، تَسْتَطِيعُ التَّحَرُّكُ بِسُرْعَةٍ يَلْعَقُ نَافُورَةً مَائِيَّةً إِلَى الْخَلْفِ غَيْرَ حُضْرِ قَبْنَةٍ.



ذَوَاتُ الْمِصْرَاعَيْنِ

تَقْصِي بَلْعُ الْبَحْرِ مُعْظَمَ حَيَاتِهَا مُتَبَيِّنَةً فِي الصُّخُورِ بِخُيُوطٍ لَيْفِيَّةٍ قَبْنَةٍ. وَهِيَ، كَمُعْظَمِ ذَوَاتِ الْمِصْرَاعَيْنِ، تَنْسَحِبُ الْمَاءَ غَيْرَ حَيَاسِيَّةً، وَتَعْتَدِي بِالْحَيَاسِيَّاتِ الْغَدَائِيَّةِ الصَّغِيرَةِ الَّتِي تُحْتَبِسُ مِنَ الْمَاءِ الْعَابِرِ. بَعْضُ ذَوَاتِ الْمِصْرَاعَيْنِ حَقَّارٌ وَمُنْقَلَبٌ - بَلْ إِنَّ الْقَلِيلَ مِنْهَا، كَالْإِسْقَلُوبِ (الْمَحَارِ الْمِزْوَحِيَّةِ)، سَبَّاحٌ.

لَزِيدُ مِنَ الْمَعْلُومَاتِ الْخَلْرِ

- الْهَيَاكِلُ الْمَاعِيَّةُ ص ٣٥٢
- الْمَحَارَةُ ص ٣٥٦
- الْمَعَارِجُ ص ٣٦١
- الْمَعَارِجُ وَفِرَاسَتُهُ ص ٣٦٢
- التَّنَاسُلُ الْجِنْسِيُّ ص ٣٦٧
- خُلُقَاتُ وَمَعْلُومَاتُ ص ٤٢٠

نَجْمُ الْبَحْرِ وَالزَّقِيَّات

يُؤَلَّفُ نَجْمُ الْبَحْرِ وَقُرْبَاهُ مِنْ قَنَافِدِ الْبَحْرِ وَخِيَارِ الْبَحْرِ شُعْبَةً مِنَ الْأَلْفَارِيَّاتِ، تُدْعَى شَوْكِيَّاتُ الْجِلْدِ (الشُّوكْجَلْدِيَّاتِ)، تَمَيِّزُ بِأَجْسَامِ خُمَاسِيَّةِ الْبُنْيَةِ. فَنَجْمُ الْبَحْرِ مَثَلًا، لَهُ فِي الْغَالِبِ خَمْسُ أَذْرُعٍ، وَخَمْسُ مَجْمُوعَاتٍ مِنَ الْأَعْضَاءِ التَّنَاسِلِيَّةِ، وَجِهَارُ هَضْمِيٍّ خُمَاسِيٍّ التَّفَرُّعِ. وَشَوْكِيَّاتُ الْجِلْدِ جَمِيعُهَا ذَاتُ هَيْكَلٍ ذَرْقِيٍّ صَفَانَحِيٍّ كِلَسِيٍّ. أَمَّا التَّحَاجَاتُ الْبَحْرِيَّةُ فَتُؤَلَّفُ شُعْبَةً مُتَفَصِّلَةً تُدْعَى الرِّقِّيَّاتِ تَمَيِّزُ بِأَجْسَامِ طَرِيَّةٍ كَيْسِيَّةِ الشَّكْلِ، وَيَرَقَانَاتٍ شُرْعُوفِيَّةٍ.



الأقدام الأنبوبية
في الجانب السفلي من فروع نجم البحر حشائ من الأقدام الأنبوبية المتعانة بالماء، ترتبطها شبكة من الألفه الداخلية. القدم الأنبوبية تنهي بسفط، ويمكن تحريكها مستقلة عن سواها. وتستخدم هذه الأقدام للحركة وقبض القواقع.

المزج

إذا فقد نجم البحر ذراعًا واحدًا يستطيع إنشاء أخرى مكانها.

شوكيات الجلد

نَجْمُ الْبَحْرِ، كَسَائِرِ الشُّوكِيَّاتِ، ذُو هَيْكَلٍ صَفَانَحِيٍّ كِلَسِيٍّ لِكِسُوهِ طَبَقَةً خَلَوِيَّةً رَقِيَّةً. وَتُعْطَى الصَّفَانِحُ ثَوْدَاتٌ صَغِيرَةٌ وَأَشْوَاكٌ - إِضَافَةً إِلَى كَلَابَاتٍ صَعِيَّةٍ تَمْنَعُ صَعَارَ الْحَيَوَانَاتِ مِنَ الْإِسْتِقْرَارِ عَلَيْهَا. وَالصَّفَانِحُ مُتَمَفِّصَةٌ تَسْمَحُ لِلْحَيَوَانِ بِالتَّنَتِي. الْقَمُّ فِي نَجْمِ الْبَحْرِ يَتَوَسَّطُ الْأَذْرُعَ فِي جَانِبِ جَنْبِهِ السُّفْلِيِّ، وَهُوَ عِنْدَمَا يُقْنَدِي، يَدْفَعُ بِمَجْدَتِهِ خَارِجًا عَنِ الْقَمِّ قَالِيًا لَهَا ظَهْرًا يُقْلَنُ.

نجم البحر الحبيب

نجم البحر ذو الكليل الشوكي

نجم البحر الرشي

أشكال نجوم البحر

هناك حوالي ٢٠٠٠ نوع من نجوم البحر العادية، تعيش في مياه البحر فقط كسائر شوكيات الجلد. والنشاطية منها، كما تربط المياه الضحلة، تغذي بحيوانات حية غالية. وتستخدم نجم البحر أقدامه الأنبوبية لفتح غشوة أصداف الرخويات قواب البضراغين. ثم يقنذي بدفع معدته فيما بين البضراغين. أما نجوم البحر القبيصة والزقبي فتعيش في مياه الأعماق، وتستخدم أقدامها الأنبوبية الطويلة في تجمع حبيبات الغذاء الدقيقة، ثم تدفع بها إلى الفم في وسطها.



ذرة (هيكل)

قنافة البحر

تبدو قنافة البحر مختلفة جدًا، في شكلها، عن نجوم البحر، لكن بُنْيَتَ الجسم تحت الأشواك خماسية تتألف من الأجزاء. ذرة قنافة البحر تستديرة، والقَمُّ فِي الْجَانِبِ السُّفْلِيِّ منها. يقنذي الحيوان بالزحف فوق الطحور كاشطًا ما عليها من نباتات وحيوانات صغيرة بأسنانه الخمسة.



دورة حياة حيوان شوكي ثلثي



الزقيات

لِحَاجَاتُ الْبَحْرِ الْبَالِغَةُ حَيَوَانَاتٌ صَغِيرَةٌ تَسْتَعْمِلُ الْغِذَاءَ مِنْ مِيَاهِ الْبَحْرِ، وَهِيَ تَعِيشُ لِرَافِئٍ أَوْ جَمَاعَاتٍ مُتَفَصِّلَةٍ بِالْخُحُورِ غَالِيًا. أَمَّا الرِّقَقَانَاتُ فَتَسْبَحُ بِحُرِّيَّةٍ، وَتَبْدُو مُخْتَلِفَةً تَمَاقًا، إِذْ هِيَ شُرْعُوفِيَّةُ الشَّكْلِ.

نجم الأقدام الأنبوبية غير الثوب.

يعيش دولا الرنل في قاع البحر في المياه الضحلة، ويقنذي بجمع الحبيبات الدقيقة الصالحة للإكل.

دولا الرنل

دولا الرنل قنفة بحري قصير الأشواك مقلطخ الذرقة جدًا، بحيث يبدو كقرص من السكرت أو كقطعة ندية معدنية كبيرة. وعندما تربي الأشواك بالحث بعد موته، يمكنك مشاهدة نمط مظهر من الثوب حيث كانت تبرز الأقدام الأنبوبية سابقًا.

لمزيد من المعلومات انظر

- الشُّوكْجَلْدِيَّاتُ ص ٣٦٢
- التَّنَاسُلُ الْجِنْسِيُّ ص ٣٦٧
- الشُّوَابِيَّاتُ ص ٣٨٥
- الشُّجُوعَاتُ ص ٣٨٦
- خَفَائِلُ وَمَعْلُومَاتُ ص ٤٢٠

الأسماك

منذ ما يزيد على ٤٠٠ مليون سنة كانت تسبح في بحار العالم حيوانات مُدَرَّعة غريبة تُدعى مَحَارِيَت الجِلْد. لم يكن لها فُكَّان ولا زعانف، لكن كان لها عمود فقاري جعلها أولى الفقاريات على الأرض. حاليًا تعيش الأسماك، وهي السلائل المائية لتلك الحيوانات، في شتى بحار العالم وبحيراته وأنهاره. الأسماك خارجية الحرارة (باردة الدم) - تتغير درجة حرارتها تبعًا لمحيطها، ويقل نشاطها بانخفاض درجة حرارة البيئة. هنالك أكثر من ٢١٠٠٠ نوع من الأسماك، وهي في معظمها ذات فُكَّين، مَشِيقة الجسم ومُعَقَّاة بالحرشيف غالبًا. والأسماك تتنفس الأكسجين المُذاب في الماء بواسطة الخياشيم.



أسنان القرش

أسنان القرش هي شُحّة من الحرشيف أكثر وأشد من تلك التي تُغطي جسمه. تنمو أسنان القرش باستمرار، وقائتها على خط إنتاج، بدلا من مُوَحرة الفك - مُتَقَبلة فُتَمًا وتُدْرَج حتى تُصَح في مُقْعَمة الفم. وإذا سقطت إحداهما سُرعان ما تُحلّ الشُر الحلقية محلّها.

الأسماك المُضروبة

هياكل القرش والشّنين والشّفن (اللبيا) عُضروفية لا عظمية. وهنالك حوالي ٧٠٠ نوع من الأسماك المُضروبة تستوطن المياه الساحلية، وكُلّها تقريبًا من الطّوّاري. وهذه الأسماك مَشِيقة الجسم زوجية الزعانف، تُغطي جلدها حرشيف شبيبة الشكل تُكسبها مَلَمَسًا خشنًا.



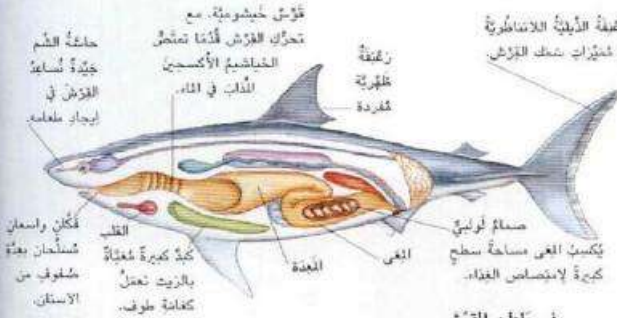
زُوج من الزعانف المُضروبة يُستخدَم للتوجيه وضبط السرعة والتوازن.

خرشيف غرابية شبيهة بالشكل

غلاف البيض مُغطى حول عشبة بحرية.

كَلْبُ الْبَحْرِ

كَلْبُ الْبَحْرِ قُرْشٌ صَغِيرٌ يستوطن المياه الضحلة، عند التّراوح يُحبس الذكر بيوض الأنثى داخل جسمها. ثم تُضع الأنثى بيوضها في غلاف جلدية تُغلق حول الأعشاب البحرية. والمعروف أنّ كلاب البحر لا تحرّس بيوضها.



قَلْبٌ خيشوميّ. مع تحرك القرش قُدَمًا تَمُوتُ الخياشيم الأكسجين المُذاب في الماء. جِلْدٌ مُسَاعِدٌ في الغرض في إيجاز ملعاسه.

رُغْفَة ظَهْرِيّة مُفَرَّدة

الرُغْفَة الأمامية اللانماطية من شذرات سمك القرش.

فُكَّان واسعان مُشَدَّجان بعدة مُطَوِّفٍ من الاسنان.

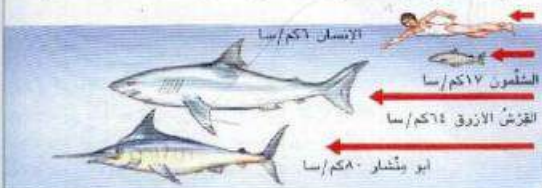
صَمَامٌ لَوْنِيّ يُكسِبُ الماء مساحة سطح كبيرة لامتصاص الغذاء.

في باطن القرش

يتألف جسم القرش في معظمه من عضلات يُستخدِمها في السباحة، وهي مُرتبة في كتل شُحّة كما في سائر الفقاريات. وتُغطّ جزء من يمين القرش لولبيّة فُكَّيت البعس القصير مساحة سطح كبيرة لامتصاص الغذاء. كما تُساعد الكبد الكبيرة على بقاء القرش طافيًا.

سُرْعَاتُ الْأَسْمَاكِ

على العموم تزداد سرعة السمكة بآزدياد أنشبابية جسمها. ومُعظَمُ الأسماك أسرع سباحة من الإنسان الذي مُعدّل سرعته ٦ كم/سا، للمسافات القصيرة.



الأسماك العديمة الفُكَّين

فئة من الأسماك، كالجلكي والجرث. تحوي بعض سمات الأسماك البدائية. فهي عديمة الفُكَّين والزعانف الزوجية، وتُحدث حياتها كزواّت لا شُقوب. هنالك قرابة ٧٠ نوعًا فقط من هذه الأسماك. تعيش الجلكي البالغة طفيليًا على الأسماك الأخرى، فيما تستطفي صغار الجلكي الجَسَمات العنانيّة من الماء.



فم الجلكي البالغة ذو خدات طيف (كالكليب) مُرتبة خلفيًا مُتَظَمة من التعلّق بالأسماك الأخرى والامتصاص منها.

الأسماك العظمية

السمون المرقط (الثروة) وجميع الأسماك الشبيهة في هذه الصفحة، تنتمي إلى فئة الأسماك العظمية - ثرى ثبات الأسماك الثلاث. هذه الأسماك لها هيكل عظمي، وجراب خاص مليء بالغاز، يدعى المثانة الهوائية، يعمل كغرفة داخلية. وتغطي أجسامها عادة خراشيف ذويرة مستطحة رقيقة، والخياشيم ممددة خلف بديل تسنى الوساد. وجلال الـ ٢٥٠ مليون سنة الأخيرة، نشأت شروب مذهبة من الأسماك العظمية المختلفة الأشكال والألوان والحجوم.



الأسماك الطيارة

السمكة الطائرة تُقْبَل من أعينها بالانطلاق في الهواء مُتَدَفِّعةً عَن سُلُوحِ التَّخَرُّسَاتِ طائرةً في الهواء قرابة ١٠٠م قَلَّ أنْ تُؤْمِنَ ثانيةً في الماء. إنَّ "جناسي" السمكة الطائرة هما زعنفتان مُتَشَدِّتان. لأنواع السمك الطيار زوج واحد من الزعنفتان أو زوجان، تلهذه السمكة أعلاه.

الأسماك العظمية ذات زعنفتين دليلاً لتنتقل. الزعنفة الدليّة تتدفع السمكة قُدماً.

الزعنفة الطرجية تُكسب السمكة استقراراً واستقراراً. الزعنفتان تُدفع بهما. سمكة تتحرك. سمكة تتغير اتجاه السمكة.

الأسماك العظمية دليّة الإحساس في سمعتها، فهي تضح البيض طلقاً أو تله صغارها أحياناً.

الزعنفة الصدرية تُكسب السمكة استقراراً واستقراراً. الزعنفتان تُدفع بهما. سمكة تتحرك. سمكة تتغير اتجاه السمكة.

الزعنفة البطنية تُكسب السمكة استقراراً واستقراراً. الزعنفتان تُدفع بهما. سمكة تتحرك. سمكة تتغير اتجاه السمكة.

الزعنفة الذيلية تُكسب السمكة استقراراً واستقراراً. الزعنفتان تُدفع بهما. سمكة تتحرك. سمكة تتغير اتجاه السمكة.

الزعنفة الذيلية تُكسب السمكة استقراراً واستقراراً. الزعنفتان تُدفع بهما. سمكة تتحرك. سمكة تتغير اتجاه السمكة.



الأسماك الشبيهة

الأسماك الشبيهة

الأسماك الشبيهة

الأسماك الشبيهة

الأسماك الشبيهة

الأسماك الشبيهة

الأسماك الشبيهة

الأسماك الشبيهة

الأسماك الشبيهة

الأسماك الشبيهة

الأسماك الشبيهة

الأسماك الشبيهة

الأسماك الشبيهة

أسماك الأعماق

في أعوار البحر السحيقة لا يوجد ضوء ولا نبات، فعلى الكائنات في تلك الأعماق إما أن تُتَدَفِّقَ بالفضلات، الهائلة من الطبقات العليا، أو بالحيوانات الأخرى. والأسماك الحفاسية هي من بين أغرب الأسماك في قاع البحر، وهي تفتش بالألحافاريات والأسماك الصغيرة، وتجوّل مُتَنَاقِلةً باستخدام زعانفها.



سمكة حُفَاسِيَّةٌ حمراء (هالوتيا سيلاتا)



قرس البحر

الكثير من الأسماك العظمية تضع أعداءها لا خطر لها من الشيوخ، ولا تهتم برعاية صغارها لاحقاً، بخلاف قرس البحر. فأنثى قرس البحر تضع عدداً قليلاً من البيض في جراب خاص مليء بقلب الذكر الذي يحضن البيض حتى يفقس، ثم يقوم على رعاية الصغار. وهكذا، فالرغم من أن أفراس البحر تضع بيوضاً أقل، إلا أن كلًا منها تغطي برعاية أوفر لبقاء.

للتقليص زوج من الزعانف قرس البحر وأنت الشدرة، ولا زعنفت خوضية. (هيبو كامبوس هوباتي)

للتقليص زوج من الزعانف قرس البحر وأنت الشدرة، ولا زعنفت خوضية. (هيبو كامبوس هوباتي)

للتقليص زوج من الزعانف قرس البحر وأنت الشدرة، ولا زعنفت خوضية. (هيبو كامبوس هوباتي)

للتقليص زوج من الزعانف قرس البحر وأنت الشدرة، ولا زعنفت خوضية. (هيبو كامبوس هوباتي)

للتقليص زوج من الزعانف قرس البحر وأنت الشدرة، ولا زعنفت خوضية. (هيبو كامبوس هوباتي)

للتقليص زوج من الزعانف قرس البحر وأنت الشدرة، ولا زعنفت خوضية. (هيبو كامبوس هوباتي)

للتقليص زوج من الزعانف قرس البحر وأنت الشدرة، ولا زعنفت خوضية. (هيبو كامبوس هوباتي)

الأفليس (نعمان السمك)

الأفليس يُسَمَّى النعمان في شكله العام، لكن زعنائه وخياشيمه تُشَبِّهُ لهُ من الأسماك. الأفليس الشواري الأحمر (جيمونورايس برازينوس) نموذجي لخصائصه. يتجشأ في أحيانٍ الصخرية ويهاجم الحيوانات العابرة بأشياء الحادة. تبدأ دورة حياة الأفليس كزقانة دقيقة تختلف الشكل تماماً عن الأفليس البالغ، وتُعرف الزقانة عدة سنوات قبل أن تتحوّل إلى طور البلوغ.

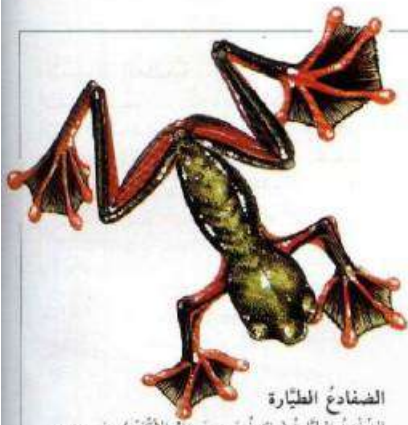


لمزيد من المعلومات انظر

- التشخيص ص ٣٤٧
- الدورة التنويع ص ٣٤٩
- البيئة المائية (في الأحياء) ص ٣٥٠
- المجلة ص ٣٥٤
- الحركة ص ٣٥٦
- الخوارص ص ٣٥٨
- حقائق وتعليقات ص ٤٢٢، ٤٢٠

البرمائيات

تحتل البرمائيات (أو القوازي) موقعًا خاصًا في تطوُّر الحياة على الأرض. فأسلافها كانت أولى الفقاريات التي خرجت من الماء لتتغذى جزءًا من حياتها على البر. ولا يزال معظم الأربعة آلاف نوع من البرمائيات الحالية يُقسَّم حياته بين الماء والبر - لكن بطرق مختلفة. وتغذي فئة من البرمائيات كلَّ حياتها تقريبًا في الماء كالسمندر الموكسيكي الذي يحتفظ بخياشيمه وطروره اليرقاني المسمَّى أجزولوتل. لكن البرمائيات في معظمها تغذي حياتها البالغة على البر، وتعود إلى الماء فقط للتزاوج. طائفة البرمائيات عديمة الحراشيف عادة، لكن جلدًا على العموم رطب قُصفاً. وهي خارجة الحرارة (باردة الدم)، وتُقسَّم إلى ثلاث رُتب: البُتراوات (اللاذليَّة) كالضفادع والعلاجيم، والذوائل (الضفدعيَّات الذليَّة) كالسمادر والسمادل، والقُطعاوات عديمة الأرجل.



الضفادع الطيارة

الضفدع الطيارة (رافوفورس سوداء الأفت)، في جنوب شرق آسيا تصطاد الحيوانات الصغيرة على الشجر. وهي، لإلتقال من شجرة إلى أخرى، تُلْقَى بنفسها في الهواء. تائثرة أقدامها الشكفة كمظلات صغيرة تُبْلِغُها بالقدر اللازم لسلطت اتجاه اتساقها.



العينان والمخدران يطلان فوق الماء بينما الجسم مغسور.



الجلد الرقيق الرطب يعمل الأكسجين.

قدم واسعة عديم الاسنان

الرجلان الاماميتان رباعيتان الابطاس (الاصابع)

الرجلان الخلفيتان طويلتان مهيأتان للقفز والشبابة.

الرجلان الخلفيتان مُماسية الابطاس

اللاذليَّات (البُتراوات)

البُتراوات برمائيات لاذليَّة قصيرة الأجسام قوية الأرجل. ذكر الضفدع هذا (بيكسيغالوس أدبيرسوس)، من جنوبي إفريقيا، مُفترس قوي يُغذي بالنباتات الصغيرة والزواحف، كما بالضفادع الصغيرة. وهو، كسائر الضفادع، رقيق الجلد يتغلَّب الترطيب المُستمر. أمَّا العلاجيم فجُلدها عادة أجفث نكسوة الشَّاليل. على البر، تتحرَّك الضفادع قفزًا، بينما العلاجيم تمشي عاليًا. وكلاهما ذو رتتين داخليتين بسيفيتين.

ضفادع خازنة للماء

بعض الضفادع والعلاجيم تتجاوز موسم الجفاف بخطر شحور تحت الأرض لتُفكَّ لتُفسد فيها بقاء شبيك للماء. فالضفدع الأسترالي الخازن للماء (النوع سيكلورانا) يقضي حياته البالغة في سُمعها تحت الأرض. وحالما يسقط المطر، يخرق الضفدع غشاءه ويحفِر طريقه صُغًا إلى السطح.



ضفادع السَّم الثَّلَبي

ضفدع السَّم الثَّلَبي الإيهامي الحُجم (هيلوبنس تريبلس) يستوطن غابات أمريكا الرُسطى والجنوبية. وهو الأخطر بين جميع البرمائيات. وتُؤدِّر الوالدة الزاهية الحيوانات الأخرى بأن جلدُه يُنمَّع سُمًا قاتلاً. ويستخدِم هذه الغابات ذلك السَّم لشنس الثَّال السُّلُومَة الرووس لإصطياد الحيوانات.



يُؤدِّر السَّم من لحم على جلد الضفدع.

أولى البرمائيات

أقدم الأحافير البرمائية المُكتشفة تُعود إلى كائن يُدعى إكتيوشنجا، عاش منذ حوالي ٣٧٥ مليون سنة. كان طوله حوالي البترة، وجسمه شبيهًا إنيبيًا سَمَكِي الشَّكْل. وكان ذا أرجل قويَّة تحمِلُه على اليابسة.



اشلالق قوية احتملت وُزْنَ الأعضاء الداخلية.



العناية بالبيض

معظم الضفادع والعلاجيم تضع مئات أو آلاف البيض وتتركها. وهناك أنواع منها تضع بيوضًا أقل، لكنها تُرعاها بعناية أكثر. فذكر النُحُوم القابلية (البيس أنستريكاليس) يُلْقَى بيوضه الأثنى حول وُجْله. وعندما تُولد الشراشيف على التفرع يُحْمِلُها إلى الماء.

الذوائل (الصفديات الذيلية)

هذه الزمانيات أطول أجساماً من البرمائيات وأصغر أرجلاً، بعضها ذو أذيال مفلطحة تستخدمها في السباحة. السمنندر الناري (سمنندرا سيمندرا) ذو ألوان زاهية، كما يصدع الشم النيلي، لتحذير من أن جلده سام. تتواجد السمانول والسمندر بصورة رئيسية في نصف الكرة الشمالي، وتنتشر في المياه، أو الأحياء الرطبة كإرضية الحراج. تتزاوج سمندر النار على البر، وتنمو البيوض وتقسّم داخل جسم الأم.

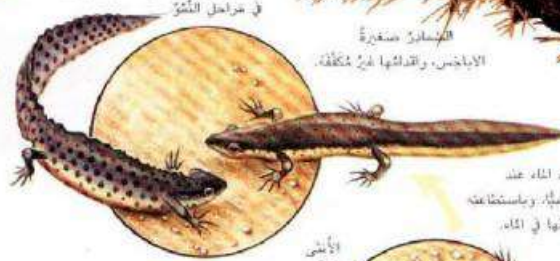


بجلاف الصفاد والعلاجيم، السمانول والسمندر لا تملك الذبائح في مراحل النضج. ٣. تغذ بأسلوب من الحركات يشقها الذكور أمام الأنثى. وعندما تقش ذيله، يضع رؤيته السطحة فتتبع الأنثى فوقها لتدخل الطاف جشعها.

٢. ثم يسبح الذكور أمام الأنثى ويسبقها فتعقبها بحيث يسبق عليها الطريق، ثم يلوغ بذيله ضاحكاً راحته تحوها.



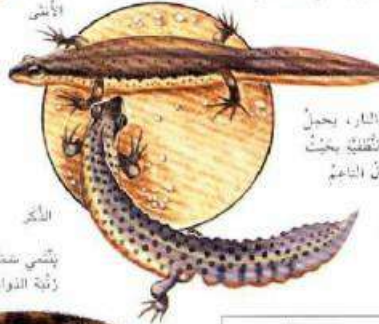
تطور جلد سمندر النار ملته كيميائية سامة.



١. تبدأ رقصة السمنندر الناعم تحت الماء عند اقتراب الذكر من الأنثى ومنها جاشبه. ويستغفقه شغ "رائحة" الكيميائية التي تطلقها في الماء.

رقصة التودد

عند تزاوج السمانول أو السماندر، يضع الذكر رؤيته من الطاف فاعطها الأنثى. وفي حال سقندر النار، يحمل الذكر الأنثى ثم يتركها فوق رؤيته المقلدة بحيث تدخل الطاف جشعها. أما السمنندر الناعم (فريغوس فلجارس) الشين هنا، فتتزوج تحت الماء، ويؤدي الذكر رقصة أمام شريكه قبل التزاوج.



الأنثى
الذكر
يتبنى سمنندر الأنثى إلى رؤية الذوائل.

القطعاوات (اللاقدميات)

اللاقدميات حيوانات مائية أو جاحزة تستوطن المناطق المعتدلة. وهي عديمة الأرجل، أسطوانية الشكل أشبه بالبدان أو العاين المقاطعة الصغيرة منها بالترمايات. لكن بعضها يضع بيوضها تقبل منها شراغيف خشبية، وما يربطها مناشرة بالسماندر والبرمائيات الأخرى.



الأقدميات لها اثنين، ولكنها شبيهة بحماة.

اللاقدميات، في شغلها، شغلها يستغفقه قريته.



حياة الظلمة

تستوطن سمنندر الظلم (فريغوس الجونيوس) كهوف الصخور الكلسية العميقة في جوبي أوروبا. جسمه هذا الكائن زهق كالقلم، وأرجله دقيقة، وعينا صغيرتان تعلبهما الجلد فكان لا يرى. تعيش السمانول هذه في البرك والأنهار الجوفية، وتغذي بالحيوانات المائية الصغيرة. وهناك سمانول عملاقة تستوطن كهوف جوبي بتكسان، بالولايات المتحدة.

السمنندر المكسيكي (أجرولول)

السمنندر المكسيكي (أجرولول مكسيكانم) يدهي أحياناً "بيز بان" الترميات، لأنه يحتفظ بشكله الزفاني. تستوطن هذه السماندر في مخبرات معينة في المكسيك، وتبدأ حياتها شراغيف ذات خاشيم ريشة كالكتير من السماندر غيرها. لكن بدل أن تملك حاشيمها وتستوطن البر، تبقى هذه السماندر عادة في الماء، وتتزاوج دون تغيير شكلها.



تزيد من المعلومات انظر
الدورة الدموية ص ٣٤٩
البيئة المائية (في الأحياء) ص ٣٥٠
الجلد ص ٣٥٤
العضلات ص ٣٥٥
الدماغ ص ٣٦١
التناسل الجنسي ص ٣٦٧
خفايا ومعلومات ص ٤٢٠، ٤٢٢

الزواحف

تضم طائفة الزواحف حاليًا قرابة ٦٥٠٠ نوع، وهي فاقت هذا العدد بكثير في سالف الأزمان. فعلى مدى ٢٠٠ مليون سنة، سادت زواحف ما قبل التاريخ الحياة على الأرض، وشملت الدينصورات أكبر العايشات والصوراي التي استوطنت اليابسة على مدى العصور. كانت الزواحف أولى الفقاريات التي تكيفت للعيش على البر بنجاح - فلم تعد مضطرة للعيش في بيئة رطبة، بفضل جلدها الحرشفي الجاف المقاوم لفرط فقد الماء من الجسم، وبفضل القيوص الجلدية المتينة التي تلتف يوضها على اليابسة فتقيها من الجفاف. ولما كانت الزواحف خارجية الإحار (باردة الدم)، فهي تعيش غالبًا في المناطق الدافئة من العالم حيث تدفئ الشمس أجسامها فتشط.

الاصلة (الثور)، كسلان

الزواحف، خارجة الحرارة،

تدفع في الشمس أثناء البرد،

وتسحب إلى الظل حين

يشد الحر كثيرًا.



الاصلة العاصرة

الاصلة العاصرة (كسركور كسركور) تغلق فريستها بالخطي عَضْرًا. فلنق الأني يشنها حول الضحية وتمتصها من النخس. ومع امتداد إلى نونها يتبلمها بالراسي أولاً. الاصلات يبرهن ولود - أي إن الأني تحيط ببيتها (لحافا بقرته) داخل جسمها حتى تغيب قوتها.

الغظايا العملاقة

يتبرن كومودو (قارالوس كومودوس) هو أصخم غظايا العالم، فقد يبلغ طول البالغ منه، من الراسي إلى الذنب، ٣ أمتار، ويبرن أكثر من ٤٧٠ كغ. تسوطن الغظايا العملاقة هذه جزراً في إندونيسيا وتغذي بحيوانات قد تبلغ حجم الأيل.



للوزغة (سام الزحل) عينان
كثيرتان كالنكثير من الحيوانات
الليلية النشطاء.



الغظايا المستقلة

الزواحف غظايا لييلة النشاط تنصت صياد الحشرات، وهي تستطيع تسلق الجدران وكذلك السير مقلوبة على الشرف بفضل لسانها خاطبة على أياحيها مغطاة بقلب دقيقة تلتصق بالشقوق الصغيرة على السطح التي تسلكها.



تغذي الإغوانا البحرية
بالطحالب النامية على
الشخور المعورة.

الغظاية القواصة

الإغوانا البحرية (اميتريغس كريستاليس) تسوطن جزر غلاباغوس، شرق المحيط الهادي، وهي الوحيدة بين الغظايا التي تغذي في البحر. وهي عداا تعرض في الماء يتباطأ حلقاً قلبها، فساعد ذلك في توفير استهلاك الأوكسجين، ويحول دون تبريد كبدية كبيرة من دم الإغوانا بالماء الباردة الخارجية.



نابا المثلثية (الكوبرا) شيطان
ووضعتان في ثقبة القدم، وهي
تستطيع قذف اللسان في الهواء بدقة
تلقوها بها.
الأزبط والمفاصل الرنة لتفتح
لحمي الفت اللغني بالتبادل أثناء
ابتلاع الفرائس.
إنما ما قدت، لتشر الكوبرا
شبهات حول راسها ولحمها.

الحيات لها أحياناً أكثر من ٤٠٠ زوج من
الاصلاخ، لكنها ذات ردة عادية واحدة عادة.
تتلاف كلبنا الاعلى، الواحد خلف
الأخرى، تلاؤما مع ضيق الجسم.

الحرشقيات

تضم الزواحف الحالية إلى ثلاث رتب رئيسية - أكبرها بكثير الحرشقيات (الحيات والغظايا). ومع أن الحيات تبدو مختلفة الشكل جداً عن الغظايا، فالأرجح أنها تنشأت من أصناف غطائية الشكل بفقد أرجلها تدريجياً. الفصل الهندي (ناجا ناجا) أغنى لمودجيه من أمامية الثاين، تلت خيلتها يحفن الشم ثم تتبلمها كاملة. وضع الفصل الأني حوالي ٢٠ بيضة جلدية القشرة وتحرشها حتى تنقس.

الانسلخ

تطرح الغظايا والحيات من وقت لآخر طبقة الجلد الخارجية ليستطيع النمو. وتتكرر عملية الانسلخ هذه في الغالب عدة أيام، حيث يبدأ الجلد بالانفلاق حول الراس أولاً، ثم يأخذ بالتفشر على امتداد باقي الجسم. والحيات تطرح جلدها قطعة واحدة في الغالب.



الغظاية البطيئة الغسابة
(انجويس فراجيليس)
تطرح جلدها قفلاً كبيرة.

الكائنات الحية

رُفِعَ الرُّفُفُفُفُفُفُفُفُفُفُفُفُفُفُفُفُفُفُفُفُفُفُفُفُفُفُفُفُفُفُفُفُفُفُفُفُفُفُفُفُفُفُفُفُفُفُفُفُF

بَشِيعَ التَّنَاصِيعَ ضَالِكَا الرُّجُلَةَ قُرْبَ جَسْمِهِ، وَمُنْزَعًا لِمِلْهُ الْمُنْطَلِقُ.

التَّماسيح

التَّماسيحُ على أنواعها تنتمي إلى رُفَّةِ التَّناسِحَاتِ، وهي شبيهة بالعظايا العملاقة، لكن ترتيب العظام في جماعها يظهر أنها أقرب إلى الدينوسورات منها إلى أي زاحف حي. هناك حوالي ٢١ نوعًا من التماسيح، كلها تعيش جزئيًا في الماء. أما النوع الأكثر، وهو تمساح المنصبات النهرية النهرية (كروكوديلوس بوروسس)، فقد يبلغ طوله ٦ أمتار أو أكثر - مما يجعله أضخم الزواحف في العالم.

يُحَوِّرُ التَّنَاصِيعُ في طرف خنجره، ويثبتُه غَلْقُهَا عندما يغوص في الماء.

الأسنان بسيطة وذو الشَّكْلِ لتتزيق اللحم.

تُفَقِّدُ أنش التَّنَاصِيعُ صيغَها إلى الماء في فيها وترعاها عدة شهور حتى تستطيع الاعتماد على نفسها.

تُغَطِّي جِسمَ التَّنَاصِيعِ خراشيف كبيرة، والظهرية منها غَلْقُهَا بالعظم كصفائح متحركة.

خُمُومَةُ التَّنَاصِيعِ الهندي

بُشْبُشَةُ تَنَاصِيعِ المُنْصَبَاتِ



خُطْمٌ أَجْزَلُ قَوِيَّةٌ قَصِيرَةٌ

جَمَاعَتُ الزَّوَاحِفِ

جُمُومَةُ تَنَاصِيعِ المُنْصَبَاتِ عَرِيضَةٌ، وَغُلْظَاتُهَا قَوِيَّةٌ لِلْعَايَةِ. وَهِيَ يُقْتَلَى بِالْحَيَوَانَاتِ الْكَبِيرَةِ، فَحَرْبُهَا ضَحِيَّةٌ تَحْتَ الْمَاءِ نَاهِيًا مِمَّا فَقَلًا تَلْقُهَا كَامِلَةً. أَمَّا تَنَاصِيعُ الْهِنْدِ الْأَصْغَرُ (جَانْغِيَس) فَتَنَاتُ جَانْغِيَسُ، فِي أَنْهَارِ شِبْهِ الْهِنْدِ الْغَارَةِ الْهِنْدِيَّةِ، فَيَنَاتُ بِالْأَسْمَاكِ. وَالتَّنَاتُ فِي جُمُومَتِهِ ضَبْطَانٌ جَدًّا، وَهِيَ يَلْتَقِظُ عَلَامَةً خَلْقًا كَالطَّبِيرِ.



قَوْرَةُ حَيَاةِ زَاحِفٍ مُنَوِّجٍ

بَيْضَةٌ دَاكٌ قَشْرَةٌ

تُفَقِّدُ ثِيوبُشُ بَعْضُ الزَّوَاحِفِ دَاخِلَ الْجِسْمِ؛ وَتَوَلَّدُ الْمَشْعَارُ بِكَأَنَّ تَقْفُسَ.

الثَّوَاتَارَا

الثَّوَاتَارَاتُ هي السَّلَالَةُ الْوَحِيدَةُ الْبَاقِيَةُ مِنْ طَلَّةِ الزَّوَاحِفِ الْمُنْصَبَاتِ الْأَسَانِ - الَّتِي كَانَتْ شَائِعَةً قَبْلَ مِلْيَانِ السَّنِ. وَبِخِلَافِ الزَّوَاحِفِ الْأُخْرَى، فَالثَّوَاتَارَاتُ تَقْطُرُ نَبْطَةً فِي دَرَجَاتِ الْحَرَارَةِ الْخَفِيفَةِ الْغَارَةِ. وَالتَّرْبِيَّةُ الْمُرْفُوقَةُ مِنْهَا (سِينُوْدُونِ يَنْكَنْتَس) تُعِيشُ حَالِيًا فِي مَخِيضَاتٍ عَامَّةٍ عَلَى جُزُرٍ صَغِيرَةٍ بَعِيدًا عَنْ سَوَاحِلِ نِيوزِيلَنْدَا.

الرَّوَاحِفُ السَّائِدَةُ

كَانَتِ الرَّوَاحِفُ فِي سَائِلِ الْأَزْمَانِ أَنْجَحَ الْفَقَارِيَّاتِ عَلَى الْأَرْضِ؛ وَقَدْ تَرَاوَحَتْ حُجُومُ الدِّينُوسُورَاتِ مِنْ حَيَوَانَاتٍ ضَخِيمَةٍ بِحُجْمِ الْفَرَاخَةِ إِلَى الْبَرَاكِتُوسُورِ الْعِمْلَاقِيِّ (بَطُولُ ٢٥ م وَزَنُهُ ٥٠ طَنًا). ثُمَّ اقْتَرَضَتِ الدِّينُوسُورَاتُ وَأَشْكَالُ أُخْرَى مِنْ الْأَحْيَاءِ فِي إِبَادَةِ جَمَاعَةٍ يُعْتَقَدُ بَعْضُ الْعُلَمَاءِ أَنَّ سَبَابَ تَعَوُّدِهَا إِلَى ارْتِطَامِ رَجْمٍ هَائِلٍ بِالْأَرْضِ.

دِيُونُونِيَسُ دِيُونُوسُورُ فَرْسِي الرُّجُلَيْنِ الْأَسَامِيذَيْنِ



السَّلْحَفِيَّاتُ

السَّلْحَفِيَّاتُ الْبَحْرِيَّةُ (السَّلْحَفَاتُ) وَالتَّرْبِيَّةُ بِجَمْعِهَا ذُبُلٌ عَظِيمٌ مُغَطَّى بِحَرَائِشِفٍ قَوِيَّةٍ. تُغْذَى السَّلْحَفُ بِالنَّبَاتَاتِ وَالْحَيَوَانَاتِ الصَّغِيرَةِ، وَهِيَ عَدِيدَةُ الْأَسَانِ. تُغَطِّي الْفُكَيْنُ فِيهَا مَادَّةٌ قَرْنِيَّةٌ. نَبَاتَةُ غَلَابَاغُوسُ، أَعْلَاهُ، (جِيُونِكِيلُونِ الْيَنْكَنْتَس) هِيَ نَوْعٌ عِمْلَاقِيٌّ مِنَ السَّلْحَفِ الْبَحْرِيَّةِ قَدْ بَرَزَ وَرُفَهَا عَلَى ١٧٠ كَع.

يَبْتَغِي طَوْلُ الثَّوَاتَارَا الْكَامِلِ الْكُتُو حَوَالِي ٦٠ سِم. تَعِيشُ الثَّوَاتَارَاتُ فِي لُجُورٍ وَتَلْتَقِي بِالْمَشْرَبَاتِ وَالتَّنْبُضِ وَالْمَصْفَادِ وَصَغَارِ الطَّبِيرِ الْبَحْرِيَّةِ.

لِزِيدٍ مِنَ الْمَعْلُومَاتِ الظُّهْرِ
الْفَنَسُ ص ٣٤٧
الْبَيْضَةُ الْبَاطِنَةُ (فِي الْأَحْيَاءِ) ص ٣٥٠
الْهَيَاكِلُ الْبَاطِنَةُ ص ٣٥٢
الْحَرَكَةُ ص ٣٥٦
الْخَوَاسِ ص ٣٥٨
التَّنَاسُلُ الْجِنْسِيُّ ص ٣٦٧
خَطَائِفُ وَمَعْلُومَاتُ ص ٤٢٠، ٤٢٢

الطيور

الدلائل الأعمورية تشير إلى أنّ الطيور قد تطوّرت من الزواحف. فهي، كما الزواحف، فقاريات تضع بيوضاً ذات قشرة، وبهايا الحراشيف ظاهرة في القدمين. لكنّ الطيور تميّز عن الزواحف بمعاليم شتى، فهي من بين سائر الحيوانات مكسوّة بالريش، وكلّها ذات أجنحة ومناقيد. وهي داخلية الإحراق (حارة الدم) - فلا تتغيّر درجة حرارتها بتغيّر درجات الحرارة الخارجيّة. ودفء الجسم لهذا يجعلها ناشطة الفعل والظّيران دوماً، والواقع أنّ الطيور أكثر الكائنات الحيّة قدرة على الطيران. هنالك ٩٠٠٠ نوع من الطيور تعيش في مختلف الأماكن - في المدين والغابات المطيرة الاستوائية وعلى الطوافي الجليديّة.

ريش الطيور يتكوّن من حراشيف الزواحف.

المرغان الأسماك تتحوّل إلى جناحين.



تغطّي القدمين حراشيف شبيهة.

تصميم الجسم في الطيور

خلال مراحل التطوّر، أصبحت أجسام الطيور خفيفة، مبنية إسبائياً، ومعدّجة. فطائر الزراف (المازور) هذا (البيدو أنيس) يبلغ ١٦ سم طولاً، لكن لا يزيد وزنه على ٤٠ غم. وهو، كسائر الطيور، مكسو بالريش، وتغطّي قدميه حراشيف شبيهة، ويقلّده شكله كحيف الزورن. والطيور الصغيرة، كالزراف، ذات درجة حرارة جسديّة هي الأعلى في عالم الحيوان. لذا فهي بحاجة إلى مورد غذائيّ مستمرّ لسد احتياجات أجسادها.



التركيب الداخلي للطيور

الطيور عديمة الأسنان فلا تتضمّن عظامها. وتستعاض عن ذلك بطيخ الغذاء الصلب في شجيرة خاضية تدعى القايضة. وروتا الطائر أكثر تعقيداً وفعاليّة من روات المبروتات والزواحف. فعند الشهي، يسري الهواء إلى فجوات خاضية تدعى الأكياس الهوائية، ومن ثمّ ينتقل إلى الرئتين. ومنهنا إلى مزيد من الأكياس الهوائية، قبل زفره إلى الخارج.



الهيكل العظمي للطيور

الهيكل العظمي الرقيق للطائر الطيار لا يولّد أكثر من خمسة بالمئة من مجمل وزن جسمه. عظام الجناحين متجوّدة. كسائر عظام الهيكل، كبرها معزّزة بدعامات لتزيد من القوة. وتنت عضلات الجناحين صفيحة عظميّة مفصّلة تتكوّن من عظم الفص تدعى الشوكة.

طيور لا جناحية

الكبيري الأشمر (التريكس أستوريس) في نيويورك هو واحد من جدّة طيور فقدت قدرتها على الطيران. فجناحاه شتيلان أتركان وريشه شعريّ. ويحلق لما هو الشائع في الطيور، فلنكبي حاشّة ثمّ جيّدة يستخدمها في تلبّس طعامه ليلاً.



العناية بالكساء الريشي

الكساء الريشي بحاجة إلى عناية مستمرة يبتلى في حاله جيّد. وتستخدم الطيور مناقبها كالنمط في تلبس الأسلاك والأسلاك وشبهها معاً، وأيضاً لإزالة الفتل والفتليّات الأخرى. معظم الطيور تفرّج كساءها الريشي، وتستبدل به آخر، مرّة أو مرّتين في السنة. هذه النطق تلتل كساءها الريشي بزيّ خاصّ يتخلّله صامداً للماء.



الكساء الريشي

يتألّف الريش من الفرش، المادّة نسيها التي يتألّف منها شعراً وأطرافنا. فالعراق، الذي يعدّ قصّة على طول الريشة، يحيل آلاف الفرع الجانيّة، الشنّة أسلاك. ولهد فروج أصغر تدعى أسلاك تشابك معاً بخطاطيف دقيقة تولّد صفيحة الفتل. وقد يحوي كساء الطائر الريشي فوق الـ ١٠,٠٠٠ ريشة مختلفة الأشكال والأنواع.



الريش الريشي يفرّج الجسم حراريّة فالأسلاك فيه لا تتشابك معاً بل تنتشر لتكوّن طبقة مثقفة تحمّل الهواء.

ريش الجسم تكتيبه اسبائياً. فقاعد الريشة طرية وشلتقة، لكن سطح طرفها العلوي أكثر تيبساً.



شُرشور جُوله
(كوبا جُوله)
ذو منقار
شهابي لآكل
الزُّور - فهو تصيد
متين يستطيع كسر
الزُّور والنقاط ما
فيها.



منقار المُحام
(غيبكوبس زوبير)
يعمل كالصفاة
فينحرك جزء
المفلي ضعوًا
وقبوضًا ضاحًا
الماء على الكُرز
الغروي، حيث
يُحمِل الطعام فوق
حلقه من الشَّوَب.



الثَّكَّ (شُورقوروشتر أوسمًا)
أحد بضعة الطيور المعقوفة المنقار إلى
أعلى. وهو يُرجمه على امتداده من جانب إلى
آخر ليصلي صغار الحيوانات المائتة.



ثُعْثُعِي البُغَا (من
فصيلة نسيبسيدي)
بالشار والزُّور
بشورة رئيسية.
فتكتب غلاف
الزُّور بقاعدة منقارها
القوي، وتُصبك الشَّار برأس
ومنقارها الضَّخَام.



الغُوسق (فانكو بَشُوكول)
يقتني بالبحيرات والبلدان
الصغيرة، وهو كسائر
كواكب الطير الأخرى
يُترق بلعانه
بمنقاره الضَّخَام.

المنقار والطعام

يتألف منقار (منقار) الطائر من عظم مُغطى
بطبقة رقيقة. ويصلي القسم العظمي من
المنقار على حجب عادة في الطائر البالغ.
لكل المائدة القرنية تُنمو باستمرار لتعويض
التي، والمنقار مُلائم لنوع الطعام الذي
يتناوله الطائر، فالطيور المُتغذية نوع التغذية
لها عادة منقار مُشتركة.

لمزيد من المعلومات انظر
الزُّور المُتغذية من ٣٤٩
البيبة الباطلة (في الأحياء) من ٣٥٠
الهياكل الداعمة من ٣٥٢
الخرقة من ٣٥٦، الدماغ من ٣٦١
التناسل الجنسي من ٣٦٧
خفاق وتعليلات من ٤٢٠، ٤٢٢



تُحسِّن أنثى الشُّرشور بيوتها تحت
ريشها العاري وجسدها الذي - على ما
أرى بعض ريش الصدر يتساقط
في رقعة الخشن.

لكن الشُّرشور الرأفي الألوان
لا يُشارك في خشن البيض -
ولأن كانت الوثة تُبشّر
للصوري اكتشاف الغش.

عش بيض

يُنشَأ فرخ الطائر داخل البيضة، خارج جسم
الأم، تغيب قشرة مُلصقة تمنع شروب الماء لكنها
تسمح بدخول الأكسجين. الطيور الصغيرة كهذا الشُّرشور (فرجلا
كوليس) تضع عدة بيوض في العش، والفراخ لا تُنشَأ ما لم تُرجم الأنثى
على البيوض فتدفعها بالخشن.

خبرة الغش



يشتهر الخثاك الإفريقي (من نوع بُلوسيس) بدهارته
في حثك الأعشاش. يحدك الذكر الغش من مُصول الغش بمنقاره
ورجليه. وعند الانتهاء يتغلل به فرخًا جناحيه لجاذبات القرن.

أبيوت

المُخل

الأعشاش

جميع الطيور بيضاء. لكن
ما ثلثها تبي أعشاشًا. قعش الطيور البحرية تضع بيوتها مباشرة
على حواف الخُرُف الصخرية. وكثير من الطيور الأرضية الغش تضع
بيوتها في شجرة بسيطة تُبقيها بالريش. والطيور التي تبي أعشاشًا
تُعقد تَشْجِيم أنواعا عديدة من المواد كالأوراق النباتية والبيدات
والطين والشعر وشع المعكوب والعلاب أيضا. ولا يحتاج الطائر إلى
تعليم بناء عشه - فالغريزة كافية بذلك.



الفران الصمراوي (فرانريوس
روفوس). من أمريكا الجنوبية، يبي
له عش من الطين غرنى الشكل
يختم كرة القدم بتضمت عندما
يحب. وللغش غرنى مُقوَّش
يؤدي إلى حجرة داخلية.



سماكة المُل الإفريقية
(سبيديوروس يارقوس) تُعزى بعض
الريش الرغيف فوق ورقة خذيل، ثم تعزى
بيوتها فوق قشرة الريش تلك، فتبقى
شُتْصِفَة حتى أثناء الغواصف.

هجرة الطيور

تُغْضِي الطيور عادة موسمي الصيف والشتاء في مكانين
مُختلفين. فالكثير من أنواع الإوز
تتزوج في أقصى الشمال
حيث الطعام وفير جلال
الصيف القصير، ثم تطير
جنوبا عندما يبرُد الطقس
مع اقتراب الشتاء. هذه
الرحلات الطويلة تدعى هجرات الطيور.



الوفواق

أنثى الوفاق (كوكوليس كائوس) لا تبي
عشًا، بل تضع بيضة مكان إحدى البيوض في
عش طير آخر في غياب صاحبه. وعندما
يُفقس الوفاق الصغير يدرج البيوض
الأخرى خارج العش ويستل به. ويؤاظب
الوالدان الزنويان على إطعام فرخ الوفاق،
الذي يمولهما حجمًا، كأنه فرسهما.

اللبونات

إذا ما سألت رفيقاً أن يسمي حيواناً ما، فالأرجح أنه سيمسّي حيواناً من اللبونات (الثدييات)، وهي الطائفة التي ينتمي إليها البشري كما معظم الحيوانات الكبيرة المألوفة في حياتنا اليومية. لكن ليست كل اللبونات كبيرة - فهي تتراوح حجماً من الزبابة والخفافيش حتى الفيلة والحياتان الضخمة. تشترك اللبونات في ثلاث ميزات رئيسية - فهي داخلية الإحراق (دافئة الدم وثابتة درجة الحرارة)، وذات كساء من الفرو أو الشعر، وتُرضع صغارها لبناً تُفرزه الغُدّة الثديية لدى الأم. واللبن غذاء كامل لصغار اللبونات يُقيتها حتى تقوى على إيجاد طعامها بنفسها. واللبونات أكثر الفقاريات انتشاراً على اليابسة حيث يوجد منها حوالى ٤٠٠٠ نوع.



جشم جمار
الزرد شغلى
بالشعر.

يُرضع الفؤ لنا من
شروع الأم.

جمار الزرد الشائع
(نقوس بورشلي).

اللبونات السحائية (المائية)

جمار الزرد، كسائر الحيوانات المائية هنا، هو لبون مائي. فالفؤ ينمو داخل رحم الأم حيث يستمد غذاءه منها عبر السُّخْد، وهو نسيج إسفنجي يُقلّ الغذاء من دم الأم إلى دم الجنين. والفؤ الوليد، بخلاف الوليد البشري، قوي لا يَبْتَغى أن يقف على قوائميه ويتبع أمه.



اللبونات الطائرة

تَشَكّل الخفافيش، وأنواعها الألفين، فُرةً رُبع عند الأذراع اللبونة. وهي الحيوانات الوحيدة بين اللبونات، القادرة على الطيران حقيقة. تكتسب معظم الخفافيش بالحرش، وهي تُحدّد مواقعها بدقة في الهواء بواسطة سدى التنبّات الصوتية التي تُنبّأ كالرادار. أمّا أنواع الخفافيش الأكبر فتتغذى بالثمار.

الأرنب من الحيوانات العاشبة:
أسنانه الامامية قاطعة
والخلفية طاحنة.



أسنان اللواجم قاطعة
حادة تُمزق اللحم وتغلقه.
التنقب من اللواجم:
انقباض الفوية
الحادة ليقبض
الفريسة.



الأسنان والغذاء

أسنان اللبونات مُتَّزعة الأشكال كتنوع الأدوار في صندوق عمل. فاللبونات القاطعة المُختلفة تفتت بقسوب مُختلفة من الطعام، وأسنانها مُكيفة لتلاصق ولتوعّة غذائها. فاللواجم (أكلات اللحم) ذات أسنان قاطعة مازقة، والمعايش (أكلات النبات) ذات أسنان قاطعة وطاحنة. أمّا القوارض، التي تغذي بمُختلف أنواع الطعام، فأسنانها مُتَّزعة - قاطعة وقاطعة ومازقة وطاحنة. بعض اللبونات، كالسُمَلات (أكلات الثفل) والحياتان الباليّة، التي تغذي بأسننها عواشي التَّكْريل من الفُشريات البحرية (كالتفريس وبراهيت البحر وسواها)، عديمة الأسنان.



لبون مزرع

أم فُرقة الشجري (مانيس ترايكسيس)، من إفريقيا الاسوائية، تُحمي خرافت شلّة وزرقبة الشكل بقلي مُعظم الجسم. يُعدّي أم فُرقة بالشّل والأرض يلتقطها بلسانه الطويل. وهو، كأكلات الثفل الأخرى في أستراليا وأمريكا الجنوبية، عديم الأسنان.



اللبونات المائية

الدلافين لبونات من ذبّة الخوئيات - تقضي حياتها كلها في البحر. وخلال مسيرها التطوري اتخذت الدلافين شكله السباح كالسك، لكنها، كباقي اللبونات، تُرضع صغارها لبناً وتتغذى هواء البحر.



الدلافين المُدوّمة
(سيتيلا لوجيروستيس)

الزبابة الشجرية الشائعة
(توبايا جلپيس)

الزبابة الشجرية

الزبابة (ج. زبابة الشجرية، من جنوبي وشرقي آسيا، تلعها أشبه باللبونات الأولى التي تطوّرت من أسلاف زواجف، وهي لبنة النشاط ذات عيّن واسعتين وحاسة شم قوية. ويُعطف الشوكو جُون أن حيوانات مُماثلة للزبابة شاركت المُنبصورات الأولى العيش على الأرض منذ أكثر من ٢٠٠ مليون سنة.



اللبونات الجرابية

تُولد صغار الجرابيات غير مكتملة النمو، فيزحف الوليد الضئيل الحجم مباشرة إلى جراب الأم حيث يتغذى ويتنمى. والجراب في القنطرة فيه فتحة، أما في بعض الجرابيات الأخرى، كالكوول، فقد لا يزيد على بئذية بسيطة. هنالك حوالي ٢٦٠ نوعاً من الجرابيات؛ ومع أنها ترتبط في أذهان الكثيرين بأستراليا، فالعديد منها يستوطن أمريكا الجنوبية.

الغزو أو الشغور يحمي الجلد من الشمس والاذى، كما يمنع ترسب الجسم ويحفظ حرارته.

تستطيع أنثى القنطرة توالى إنتاج الصغار كما في خط إنتاج صناعي - بينما يتكوى ولحم داخل الرحم، يكون آخر في الجراب، وثالث حواليتها تقارب الاعتماد على نفسه.

المرغان الأسماك فسيوران يستخدمنها القنطرة في الحفر والهدمة والتماع عن النفس.

يلقو صغرى القنطرة إلى داخل الجراب إذا اقتل بالخطر، حيث ينطوي على نفسه ضاماً طرفه باتجاه راسه.

وحيدات المسلك

تخلد الماء أو متقار البط (أورينيتورنكس) آتانيوس) حيواناً يجمع الغراب، فهو لبون بيوفس، مكلف الأصابع وذو بشار كالطيور. وعندما تنقص صيغره، يتغذى بلحس اللين من غدي تدبير، على بطن الأم، لا خدمات لها.



لوعان أخوان من اللبونات فقط بيوضة - فما فئتها النمل (أكلا النمل الشوكيات). وهما يؤلفان مع بشار لبنة وثبة صغيرة من اللبونات تدعى وحيدات المسلك.

الكوولا

الكوولا (فاسكولاركتوس سيبونوس) حيوان جرابي أسترالي تكيف للعيش في الشجر، ولغذاء يتألف بصورة رئيسة من ورق الأوكالينوس. تلقيص صغار الكوولا لسانها الأولى في جراب الأم. وعندما تكبر نوعاً، تخرج من الجراب وتتشتت بظهر الأم. والكوالات ليست وثيقة القرابة بالذئبة رغم أنها تشبهها. فالذئبة حيوانات لبونة تشبهية لا جرابية.



انطاز طويلة حادة لجذع الرمال

أبوسوم فرجينية

لقد حلق أبوسوم فرجينية (ديدلنيس فرجينيانا) لجناحاً نادر في قنطرة الجرابيات. فهنا النوع الجرابي الشجري، من أمريكا الشمالية، قد وضع مدى انتشاره شمالاً بالكراد حش كندا. وقد تشبه له ذلك بتكليف للعيش بين البشر - فهو يحب الخدائن ويعمل السقوف ويبحث عن الطعام بين الفضلات المنزلية.



لمزيد من المعلومات انظر

- الأسنان والفك من ٣٤٤
- النفس من ٣٤٧
- الشجرة الدموية من ٣٤٩
- البنت اليابسة (في الأحياء) من ٣٥٠
- الهياكل الداعمة من ٣٥٢
- التناسل الجنسي من ٣٦٧
- حقائق ومعلومات من ٤٢٠، ٤٢٢

لبون ديماسي

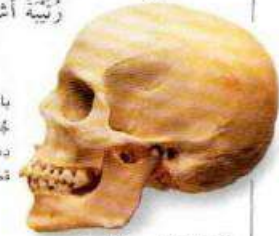
لقد طوّر الكثير من الجرابيات أشكالاً وأساليب حياة تماثل شبيهاتها من اللبونات المشيمية. فتكفل القلوبس الجرابي (تونوريكتس تيملوتيس) شبيه جلد بالقوبس المشيمي، من حيث بلاءة جسمه وقوة فوائده الحفارة. وهو أيضاً يتغذى بالبرقانات الكبيرة واللبان.

الكوول

الكوول الجميل الرط (ديسورس فيفريوس) هو الجرابي الأسترالي المقابل للهر. وهو حيوان ضار ليل النشاط، يتغذى بالحيوانات الصغيرة كالخشرات والجرابيات الأصغر؛ لكنه ليس مبدلاً ماهراً كظلمة المشيمي. فمذ إنحال الهر الأهل إلى أستراليا تراجعت أعداد الكوول، كما انخفض عدد الكثير من الجرابيات الأخرى أيضاً نتيجة لفساد اللبونات المشيمية لها.

الرئيسيات

نحن البشر نتمي إلى رتبة من الثدييات تدعى الرئيسات، وهي كما يُشير اسمها أعلى الكائنات الحيّة. تُقسم الرئيسات إلى فئتين هما: أشباه الإنسان (البشر والقرود والسعادين) والبروسيميات (وتشمل اللبامير وطفول الأدغال والأياميات). وينتمي جميع البشر إلى رتبة من الرئيسات ليس فيها سوى جنس الإنسان. والإنسان يعيش على الأرض ويمشي على رجلين، فيما معظم الرئيسات الأخرى شجرية العيش وتستخدم أرجلها الأربعة. العنّان في الرئيسات أماميّة التوجّه مما يُساعد في تقدير المسافات والأصابع والأباحس قابلة للتّسّي فيمكنها قبض الأغصان والتمسك بها. وتتميّز رتبة أشباه الإنسان بأذنيّة كبيرة ومستوى عالٍ من الذكاء.



بالمقارنة مع بحفنة الفؤاد، بحفنة الإنسان ذات قلب، دماغ كبير جدًا وفكين قصيرين وأسنان صغيرة.

السّغلاة (الأورانغوتان)

تعيش الرئيسات في معظمها في المناطق المداريّة ودون المداريّة؛ وتشمل حوالي ١٨٠ نوعًا. ينتمي الأورانغوتان (بونجوبيجيوس) إلى فصيلة القرود التي تضم أيضًا الغوريلا والنعام (الشّمشازي). ويستوطن الأورانغوتان الغابات المطيرة في جنوب شرقي آسيا، وهو، كالعديد من الرئيسات، مُهدّد بالانقراض، لأن موطنه الحراجيّة تجري إزالتها للإتجار بأخشابها، أو لاتخاذها مزارع وأراضي زراعيّة.



السّغلاة (الأورانغوتان) وأسنان القرود الأخرى عديمة التّشّيل.



أصل الجنس البشري

إن شكل جنس الإنسان البالغ الأهميّة في تتبع مسار تطوّر النوع البشري، لأنّ يُمكن مقارنتها مباشرةً بالخصائص الأحفوريّة لأقربنا الأباغ، وتشير دراسات العلماء إلى أنّ الإنسان قد تطوّر من أسلاف من أشباه الإنسان كما تُبين الأحافير أنّ عدّة أنواع من أشباه الإنسان كانت متواجدة مُنذ ما بين مليون وخمسة ملايين سنة. ولم يبق منها حاليًا إلا نوع البشر فقط.

الآبائي

الآبائي (دونوليا المذخفري) المُهدّد بالانقراض من الرئيسات الدّنيا (البروسيميات) حيوان شجري العيش ليلى النشاط، يُغذي بيّز قانات الحشرات وورق الشّجر. يندل الآبائي الأماميّان فيها أصبح تائيّة طويّة إصابعه، يُستخدمها في التقاط اليرقات من فروع إحاء الشّجر.

الشّمشازي (بان ثروغولونيس) يُستخدم أداة لاستخراج الحشرات عن إحاء الشّجر.



البهام (الشّمشازي)

تستخدم الإنسان الأدوات عادة للقيام بنشاط مُعيّن، وهكذا تفعل بعض الرئيسات الأخرى. فالبهام مثلاً، يُستخدم عيدان حادّة وأصناف الأعشاب لِنَقَب عن الطعام، كما يُقرّس (القرود) (البابون) أحياناً الحيوانات الصغيرة بالحجارة. وتستخدم العديد من الحيوانات الأخرى أدوات لكنّها تفعل ذلك بالغبيرة أصلاً. وتستطيع الرئيسات تعلّم كيفية صنع الأدوات بمُراقبة بعضها بعضاً أثناء العمل.



لويس وماري ليكي

أسهم عمل عائلة ليكي في تتبع حلقات مسار النوع البشري وتطوّر. فقد اكتشف لويس ليكي (١٩٠٣-١٩٧٢) في شرقي إفريقيا أحافير أناسيّة، وارتأى أنّ نشأة الإنسان كانت في تلك المنطقة. أمّا زوجته ماري (١٩١٣-) فقد اكتشفت عدّة أحافير لأسلاف بشريّة وأثار أقدام يرجع تاريخها إلى قرابة ٣ ملايين سنة. كما اكتشف ابنتهما ريتشارد ليكي (المولود عام ١٩٤٤) العديد من الأحافير المُهمّة أيضاً.

سيادة البشر

البشر أكثر الرئيسات عدداً بقدر كبير؛ ففي ٢٠٠ سنة الأخيرة ازداد عدّد سكان العالم من حوالي ١٠٠٠ مليون إلى قرابة ٦٠٠٠ مليون نسمة. ولم يشق في تاريخ العالم أن كان لأيّ من أنواع الكائنات مثل هذا التأثير البشريّ الرابع المذ على الكائنات الحيّة الأخرى.

لمزيد من المعلومات انظر

التّطور (الشّجر) بالتحوّل العظري) ص ٣٠٨
الثدييات ص ٣٣٤
الحياتل الذّائسة ص ٣٥٢
البشر وكوكبهم ص ٣٧٤
خفايا ومعلومات ص ٤٢٢

الكائنات الحيّة - كيف تعمل

لماذا الثّبات أخضر؟ وما وظيفة الدّم؟ وهل جلدك ميت أم حيّ؟ أجوبة هذه الأسئلة في كثير من الحالات تتعلّق بتركيب المادّة الحيّة. فالكائنات الحيّة تحوي أجزاءً متّباينة، لكنّها متوافقة ومتّباطة بشكلٍ رائع للعمل معاً. بعض هذه الأجزاء، في النبات والحيوان، كبير يُرى بالعين المُجرّدة، وبعضها صغير بالغ الدقّة، فلا يُرى إلاّ بالمُجهر. إنّ أصغر الأجزاء، في سائر الكائنات الحيّة، هو مُعقّد جدّاً. وبالتعرّف الدقيق إلى كيميّة عمل الأجزاء الصغيرة هذه يتوصّل العلماء إلى تفهّم طرائق عمل المُتعضّيات الكاملة.

تُلقَى خُرب من الكائنات الحيّة بمُكبّاتٍ لبيئة التي يعيش فيها. فالشّجر (الجُوز) الشّجريّ العتيق له ذراعان طويلتان يرتبط بهما بيقفٍ وشرعٍ بين أعالي الشّجر. وتُساعدُه عيناه الأماميّتان التوجّه في تحديد الأبعاد بدقة خلال تفرّجِه من مُشجّ آخر.

المتعضّيات وبيئتها

جميع الكائنات الحيّة، أو المُتعضّيات، يتّبع لها التوافق مع بيئتها. فهي تُعَدّي من المحيط الذي تعيش فيه، وتُستخدم هذا الغذاء في أغراض عديدة تُشمل إنتاج الطاقة لِلتحرّك، والموادّ الأساسيّة لِلتنوّس والتناثر. وغير مُراجل تنثّنها طوّرت الكائنات الحيّة طرقاً مُختلفة للحصول على غذائها. فالشّجر لا يُجاذى في التّواصل إلى الأوراق والأثمار في أعالي الشّجر وجهازه التّضويّ فاعِل على قسَم هذا الطعام كيمائياً مُحرّراً مُستخدماً من المُغذّيات والطاقة.

الأعضاء

يُحوي جسم الشّجر (الجُوز) مجموعة من الأعضاء تُشمل الدّماغ والقلب والرّئتين والكبد وسواها. والعُضُ تُركّبة ذات وظائف مُعيّنة في نطاق الحفاظ على الحياة، وتُخلّ عُضُي شُكل مُعيّن، ويتألّف من مجموعة مُتّوَعّعة من الخلايا المُختلفة.

الخلايا

الخلايا أصغر أجزاء الكائن الحيّ، وهي حيّة كاملة الحيويّة. وخلايا العُضُي مُنثّقة في مجموعات تدعى أنسجة؛ وكلّ نسج يُحوي خُبراً واحداً من الخلايا ويُؤدّي مَدَى مُشكّلاً من الوظائف.

راموز الجينات

كلّ خلية تقريباً لها مركز تحكم هو النواة. وتوجد داخل النواة جزيئات طويلة من الحامض النوويّ الرّبيّ المُنظّر الأَكْسجين الذي يُشار إليه غالباً بـ "د ن أ". يتألّف جزيء "د ن أ" من لُؤب مُزدوج الخيط ترتبط طاقية "جسور" كيميائيّة يُؤلّف تُشكّلها الدقّ راموز جينات الخلية. وهذا الراموز أشبه بوظيفة لطيفة وكيفية ما تقوم به الخلية.

ماكينة الجسم

جسم الحيوان أشبه بمعدنية ضخمة تتألّف من أجزاء مُتفصلة. أصغر هذه الأجزاء يُدعى الخلايا، وهناك شُروب عديدة منها في الكائنات الحيّة. تُوفّر مُتّجبة جميع الخُدمات التي يحتاجها الجسم. من موارد الطاقة والاتّصالات إلى التخلّص من الفضلات. فالحيوان الواحد (كما البنت) قد يُحوي بلايين الخلايا مُنثّقة بطريقة فائقة الدقّة. وكلّ ما تقوم به أيّ خلية تُحكّمه نواتها.

أندرياس فيزاليوس

وضع فيزاليوس (١٥١٤-١٥٦٤) أساسيات علم التّشريح الحديث - علم ودراسته بيّنة الكائنات الحيّة. وهو طبيب بلجيكيّ حقّق أهم إنجازاته في إيطاليا. قدّم في سنّ الثالثة والعشرين أساتذاً لعلوم التّشريح، وفي العام ١٥٤٣، نُشر كتابه "بيّنة الجسم التّشريحيّ" الذي تميّز بدقة الملاحظة، وجمال الرُسم الإيضاحيّة. فكان أوّل كتاب يبيّن تفاصيل الجسم البشريّ بطريقة دقيقة.



الكبد إحدى أكثر أعضاء الشّجر، فهي تُعالج الغذاء المهضوم وتقوم بمعدّة تغلّلات كيميائيّة وتُفكّل موادّ تُستخدم في إنتاج الطاقة.

الخلايا الكبدية هي أحد أنواع الخلايا في الكبد؛ وهي مُنثّقة ضيقاً وتُفرّز سائلاً يُدعى الصفراء (المُزّة) تُساعد في عملية الهضم.

تُؤلّف الخلايا الكبدية أحد أنواع الأنسجة في الكبد. وفي الكبد خلايا من أنواع أخرى تتكوّن شُروباً أخرى من الأنسجة، كالوعية الشّمية.

مُتّاق د ن أ المُتّاق د ن أ مُتّاق الخلية.

الخلايا

كُلُّ كائن حي يتألف من خلايا، وكلُّ خلية منها تشبه معملاً بالغ الصغر، تجري فيه آلاف التفاعلات الكيميائية بتحكم فائى الدقة والعناية. وتستخدم الخلايا هذه التفاعلات لأداء كافة المهام الضرورية للحياة. وتتكاثر الخلايا بالانقسام الثنائي (الشطري) مراراً وتكراراً. بعض الكائنات الحيّة، كالمتموّرة (الأميبا) أحاديّ الخلية، وبعضها الآخر، كالإنسان، يتألف من ملايين الخلايا العاملة بتكامل معاً. والخلايا التي تؤلف الأنسجة المختلفة في متعضّ متباينة نوعاً. وتختلف الخلايا النباتيّة عن الخلايا الحيوانيّة، أساساً، بجدرانها الجاسية وقدرتها على تخليق غذائها.



الخلايا الحيوانيّة

الخلية الحيوانيّة أشبه بكيسة دقيقة وخصّة يملؤها مانع. يسمّى الخلية ويدعمها غشاء مرّ رقيق يدعى الغشاء البلازمي. وهو غشاء نصف منفذ يسمّى بمرور بعض الكيمياء عبره دون سواها. وينشغل الخلية نواة تحكّم كل ما يجري داخل الخلية. والنواة تحاطة بسائل هلامي يدعى الشيتوبلازم (أو غشوى الخلية) يحوي جسيمات تدعى عضيات، لكل ضرب منها وظيفة في أنشطة الخلية.

الغشاء البلازمي (غشاء الخلية) الأيباسات عضيات ربيبة تتخلل البروتينات. وتكون إما طافية في غشوى الخلية أو ملتصقة بالشبكة الهيكلية الباطنة.

الشبكة الهيكلية الباطنة الخشنة تتخلل الخلية (الشيتوبلازم) سائل هلامي يحوي العضيات. وغالباً ما يتكوّن داخل الخلية.

المتنشرة غشويّة تؤلف الطاقة للخلية بتفاعلات التنفس الخلوي. وتوفّر طاقها الداخلية مستغلة كبيرة لحسوت تلك التفاعلات.

الشبكة الهيكلية الباطنة

شبكة الهيكلية الباطنة هي تكلّ العمل في الخلية. وتتألف من منظومة من الأغشية المرندجة تجري فوقها التفاعلات الكيميائية. والأغشية مكوّنة ومزخّرة بعضها فوق بعض كطبقات الشطري. وهي تتخلل بالغشاء النووي والغشاء البلازمي (غشاء الخلية).



تتألف شبكة الغشويّة بطلها ٤٠ ميكرومتراً بالمقارنة مع تبيضة اللقاعة التي يتخلّل طولها ٢٥٠٠٠٠ ميكرومتراً.



النسائم في الغشاء حول النواة (الغشاء النووي) تشدّد لئلا يخرج من النواة.



النواة

تقوم به الخلية. ويتشكّل دن أ عادة في النواة كأياف حلوية. وتحوي نوى معظم الخلايا نوية واحدة على الأقل، وهي جسم كروي صغير يتخلل عضيات تدعى الريباسات (أو الأجسام الريبيّة).

أحجام الخلايا

مُعظم الخلايا الحيوانيّة يتراوح قطرها بين ١٠ و ٢٠ ميكرومتراً (١٠ إلى ٢٠ من المليمتر). بينما الخلايا النباتيّة أكثر قليلاً. لكن الخلايا تتفاوت أحجامها تفاوتاً عظيماً؛ فأصغر الخلايا التي تعيش حرة هي بكتيريا تدعى النقطورات، ويتخلّل قطر الخلية منها حوالي ٠.١ ميكرومتراً. أما البويضات فهي خلايا مملوءة أكبرها بيضة النعامة التي قد يتخلّل طولها ٢٥ سم، وهي أكبر ما يُعرف من خلايا.

يبيّض النعامة قد يتخلّل وزنها ١٥ كغ.

الخلايا

١٥٩٠ صانع نظريات طبيّة هولنديّ، زخاريس جاسين يخترع المجهر الشوك (مجهز به أكثر من عدسة واحدة) ليحصل الأجسام الطعريّة الدقيقة مرئية للبرّة الأولى.

١٦٦٥ العالم الانكليزي روبرت هوك (١٦٣٥-١٧٠٣) يلاحظ شرائح رقيقة غير مجهرية فيرى أشكالاً صندوقية الشكل يدعومها "خلايا".

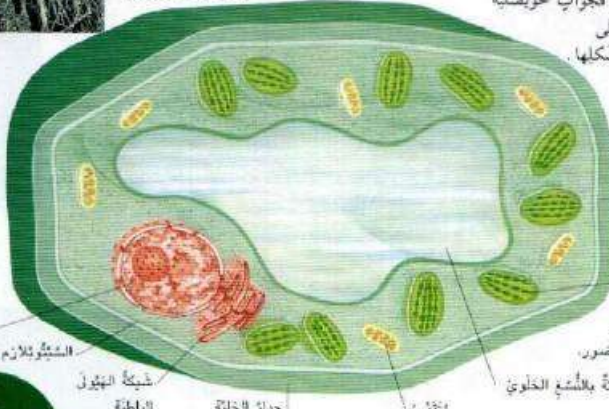
١٨٢٨ طبيب انكليزي ثيودور شوان (١٨١٠-١٨٨٢) وجاكوب مايباس شلند (١٨٠٤-١٨٨١) يريان أن جميع الكائنات الحيّة تتألف من خلايا.

١٨٣٧ البيولوجي الفرنسي إدوار شانون، يلاحظ أن بعض الشطبات البشريّة (كثالثات النواة) ذات خلايا مختلفة تتألف من خلايا جميع الكائنات الحيّة الأخرى.

خلية عضوية

الخلايا النباتية

تختلف الخلية النباتية عن الخلية الحيوانية أساساً، بأمرين مهمين - فهي شحاطة، بالإضافة إلى الجشاء البلازمي، بحداد جاسي من السيلولوز، كما تحوي عضيات تدعى جزيئات اليخضور تكسيها لوناً الأخضر. وتحتوي هذه الجزيئات طاقة ضوء الشمس لتستخدمها الخلية في عملية التخليق الضوئي. معظم خلايا النبات تحوي أيضاً فجوات حبيبية كبيرة تحتوي السع الخلوي الذي يضغط على جدران الخلية فتبقى مكتنزة تحافظ على شكلها. فالنبات يظل يقوّم الماء وقوة ضغط السع (ضغط الانتفاخ) على جدران الخلايا.



الفجوة البلازمية تقع بين الجدار السيلولوزي والسيتوبلازم في الخلية. جزيئات اليخضور ممتلئة في السيتوبلازم، وهي تكسب لوناً من جلشن أخضر فيها تدعى اليخضور (الكثوروفيل) أما خلايا الجذور وبطانة الجذع والساق فلا تحوي جزيئات اليخضور.

بنية جدار الخلية
تتألف جدران الخلايا النباتية من مادة صلبة تدعى السيلولوز. فسطح الخلية الباقية دقيقة من هذه المادة، باقية إثباتاً في طبقات متصالية خارج الجشاء البلازمي، يتوَلَّف غلافاً شديداً جابياً حولها. ويبدو هذه الجدران الخلوية السيلولوزية المتينة، كانت معظم النباتات تنمو إلى شكل وحجم خضراء.

صورة مجهرية ضوئية إلكترونية للخلية في اللون البرتقالي وهي شحاطة بسواد أخضر وشكلية ٤٠٠ مرّة.

صورة مجهرية بالمشح الإلكتروني (الغفرسي) للنباتية الشحاطة ١٠٠٠ مرّة المجاهر الإلكترونية شحاطة مشوياً بالأسود والابيض، أما الصورة هذا، فقد لُوْنَتْ إصطناعياً بالمشحوب.

شكّلت (خروتم) ثلوجين جري، ن أ ملحق في هيولى الخلية جشاء بلازمي (جشاء الخلية) هيولى الخلية (السيتوبلازم) جدار خلوي شحاطة خارج الجشاء البلازمي زوايا سطوية شحاطة البكتيرية.

الخلايا البدائية
خلايا البكتيريا والشعبيات الطعّرية الأخرى لا تحوي نوى ولا ممتلئة، وتدعى ثنائيات النوى. أما باقي الخلايا الأخرى، كخلايا النبات والحيوان، فتدعى نوى، وتدعى شويبات أو حبيبات النوى، وهي أكثر شحاطة.

لزيد من المعلومات انظر
الماء - كيف وماذا يعملون من ١٤
الإنتشار من ٢٠٤
الانتقابات الوحيدة الخلية من ٣١٤
الحيوانات (البكتيريا) من ٣١٣
التخليق الضوئي من ٣٤٠
النفس الخلوي من ٣٤٦

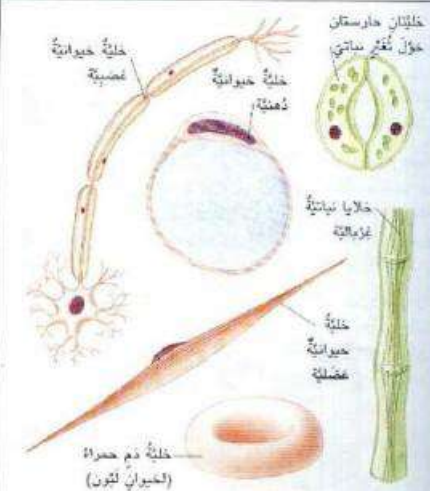
تفحص الخلايا
معظم الخلايا أصغر حجماً من أن يرى بالعين المجردة، لذا يستخدم البيولوجيون المجاهر لتفحصها. فبالمنظر الضوئي يمكن تكبير الأشياء بوضوح إلى حوالي ٢٠٠٠ مرّة، وتستخدم أصغراً، أو إنارة خاصة، لإبراز أجزاء الخلية المختلفة. أما المجهر الإلكتروني فيمكنه تكبير الأشياء أكثر من مليون مرّة، لكنه لا يستخدم عادة في تفحص عينات حيّة. هذا ويبدو الشحاطة في مجهر المشح (الغفرسي) الإلكترونية شحاطة ثلاثية الأبعاد تقريباً.

صورة مجهرية ضوئية لخلايا كبدية شحاطة ٥٦ مرّة، وقد جرى شحاطة الخلايا لتكبير رؤيتها وحيث إن النوى أشد امتصاصاً للشمع فإنها تبدو أعمق لوناً.

صورة مجهرية إلكترونية لخلايا كبدية شحاطة ٩٠ مرّة وعظوة إصطناعية. درجة التكبير في المجهر الإلكتروني يمكن أن تكون قليلة أو كبيرة جداً.

صورة مجهرية ضوئية لانياب عضلية شحاطة ١٤٠ مرّة يمكن مشاهدة النوى الممتلئة وكذلك بعض التخلّط المعوي للعضلات التي تنشأ العظام.

صورة مجهرية إلكترونية لثلاثة إصطناعية لليفة عضلية شحاطة، شحاطة ١٩٤٠ مرّة، تتألف الليفة من ليفيات حلزونية عديدة يتألف لُفْلُف الليفة منها من الميوسين.



أشكال مختلفة لوظائف مختلفة

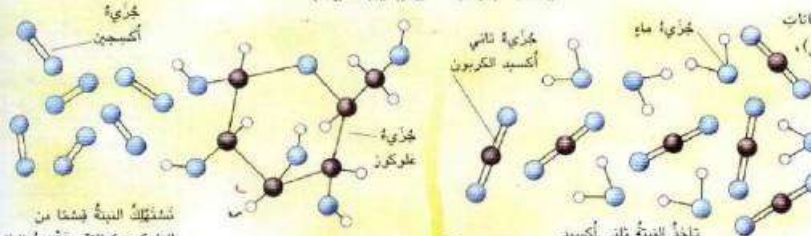
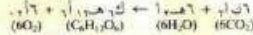
الخلايا المختلفة الشّكل في النبات والحيوان هي خلايا متخصصة للقيام بوظيفة محدّدة. فالخلايا الدّهنية تخزن الدّهن كسحب دهني، أو لحيين الحاجة إلى دهن للطاقة. والخلايا العصبية تنقل الرسائل من أحد أجزاء الجسم إلى جزء آخر، والخلايا العضلية تنقل لتتحرك أحد أجزاء الجسم. وتنقل خلايا الدم الحمر الأوكسجين في الحيوان، كما تنقل الخلايا العرّبالية المغذيات في النبات. وبخلاف معظم الخلايا الأخرى، فهذان النوعان من الخلايا غديما النواة. وتوجد بالخلايا الحارسة في سطح ورقة النبات وتحتكم بالتغيرات لضبط السّح والتّنفّس، وهي تحوي أيضاً جزيئات اليخضور لاستخدام طاقة الشمس في التخليق الضوئي.

التَّخْلِيْقُ الضَّوْنِيّ

نحنُ لا يُمكننا تَخْلِيْقُ الغِذاءِ بِمُجَرَّدِ التَّعَرُّضِ لِشُعْرِ الشَّمْسِ كما تَفعَلُ النَباتاتُ، فخلالَ عَمَلِيَّةِ التَّخْلِيْقِ الضَّوْنِيّ تَسْتَمِدُّ النَباتاتُ الطَّاقَةَ مِنْ شُعْرِ الشَّمْسِ لِتَسْتَخْلِمَها في تَحْوِيلِ المِاءِ وَثاني أكسيدِ الكربونِ إلى سَكَّرٍ بَسِيطٍ يُدعى الغلوكوزُ. وَهي تَسْتَهْلِكُ قِسْماً مِنْ هَذَا الغلوكوزِ في أنشِيطَةِ خَلاياها، وَتَحَوِّلُ الباقِي إلى مَوادِّ أُخرى كَالنَّشَاءِ وَالسُّيُوفُوزِ. وَالنَباتاتُ لَيْسَتْ الكائناتُ الحَيَّةُ الوحيدةُ التي تَقومُ بِعَمَلِيَّةِ التَّخْلِيْقِ الضَّوْنِيّ، فَبَعْضُ الأواليِ وَبُدايَاتُ الثَّوَى (الْمُوَيِّرا) تُخَلِّقُ الغِذاءَ بِهذهِ الطَّرِيقَةِ أَيْضاً.



في عَمَلِيَّةِ التَّخْلِيْقِ الضَّوْنِيّ تَفاعُلُ الأوراقُ المِاءَ وَثاني أكسيدِ الكربونِ وَتُنتِجُ الغلوكوزَ وَالأكسجينَ، حَسَبَ المِعادِلَةِ الكِيميائيَّةِ التَّالِيَةِ:



تَسْتَمِدُّكَ النَباتَةُ قِسْماً مِنْ الغلوكوزِ كطَاقَةٍ وَتَحَوِّلُ الباقِي بَعْدَ تَحْوِيلِهِ إلى مَوادِّ أُخرى كَالنَّشَاءِ وَالسُّيُوفُوزِ البَسِيطَةِ وَتُنتِجُ الأكسجينَ في الهَوَاءِ.

عندما يُشعَلُ الضَّوءُ عَلى قِطْعَةٍ مِنْ عُشْبِ البَرَكِ تَحْتَ القِطْعَةِ تَتَصاعَدُ فقائِجُ الأكسجينِ في أنبوبِ الاختِبارِ.

عُشْبُ البَرَكِ في مِاءِ المِزِيجِ تَحْتَ قِطْعِ زُجاجيٍّ.



لماذا أوراقُ النَّباتِ في مُعْظِمْها خَضراءُ؟

يَتَأَلَّفُ ضَوْءُ الشَّمْسِ مِنْ ألوانٍ مُتَعَدِّدةٍ. وَغالبِيَّةُ النَّباتاتِ تَحوي جُذْءاً خَضِراً يُدعى التَّخْضُورُ (الكلوروفيل)، يَمكِنُ الشَّعْرُ الاخْضَرُ مِنَ الضَّوءِ، فَزَاحَا خَضِراءُ وَيَنْتَشِلُ التَّخْضُورُ الجُزْأَيْنِ الأُورَقِ وَالْأَحْمَرِ وَيُسْتَحْدِمُهُما في عَمَلِيَّةِ التَّخْلِيْقِ الضَّوْنِيّ. وَهَناكَ نَباتاتٌ، كَالزَّيْتُونِ وَالتَّيْمَاحِيّ أَوِ الأَرْجُونِ اللَّوْنُ الشَّيْبَ في الحَرارةِ أَعْلَى، وَهَناكَ عَنايِبُ التَّيْمَاحِيَّةِ الحَمراءِ وَالبَيْضَةِ، تُسْتَحْدِمُ بِالإِضافَةِ إلى التَّخْضُورِ عُشْباً أُخرى تَمْتَلِكُ ألواناً أُخرى مِنَ الضَّوءِ فلا تَبْدُو خَضِراءَ.

كِيمياءُ التَّخْلِيْقِ الضَّوْنِيّ

تَمَّ عَمَلِيَّةُ التَّخْلِيْقِ الضَّوْنِيّ في الأوراقِ حَيْثُ يَحوي العَديدُ مِنْ خَلاياها عُضَيَّاتٍ دَقِيقَةً تُدعى جُيَّلاتِ التَّخْضُورِ. يَحْتَمِلُ التَّخْضُورُ وَالعُضَيَّاتُ الأُخرى، في الجُيَّلاتِ، طَاقَةَ شُعْرِ الشَّمْسِ لِتَسْخِرَها في إِمْتِصاصِ سِلْسِلَةٍ مُعَدَّةٍ مِنَ التَّفاعُلاتِ الكِيميائيَّةِ. في هَذِهِ التَّفاعُلاتِ تَخَلِّقُ جُزْأَيَاتُ المِاءِ إلى ذَرَّاتٍ مِنَ الهِذْرُوجينِ وَالأكسجينِ؛ فَتُجَدُّ ذَرَّاتُ الهِذْرُوجينِ بِجُزْأَيَاتِ ثاني أكسيدِ الكربونِ لِتُنتِجَ الغلوكوزَ، وَيُنتِجُ الأكسجينَ حُرّاً كَناتِجٍ ثانَوِيٍّ.

تَحْرِيرُ الأكسجينِ

لا يُمكننا مُشاهدَةَ الأكسجينِ الذي تُطَلِّقُهُ النَباتاتُ في الطَّوَرِ العادِيَّةِ. لَكِنَّ أثناءَ عَمَلِيَّةِ التَّخْلِيْقِ الضَّوْنِيّ في النَباتاتِ المِائِيَّةِ، تَتكوَّنُ فقائِجُ الأكسجينِ أحياناً عَلى سَطْحِ الأوراقِ. أمَّا ثاني أكسيدِ الكربونِ فَتُشْعَلُ عَليه هَلْهُ النَباتاتُ مِنَ المُغَلِّغِ بَنَ في المِاءِ.



تُنتِجُ التَّخْضُورُ عَلى سَطْحِ الأوراقِ.

جُيَّلاتُ التَّخْضُورِ

تُشَمُّ مُعْظَمُ الخَلايا دَاجِلِ الوَرَقَةِ عَشَراتٍ مِنْ جُيَّلاتِ التَّخْضُورِ - تَتَأَلَّفُ وَاجْتِماعاً مِنْ كُثْمَةِ أَقْراسٍ دَقِيقَةٍ. وَنَحوي سَطْحَ كُلِّ أَقْراسٍ بِخُضُورٍ وَعُشْبٍ أُخرى تَحْتَمِلُ الطَّاقَةَ مِنَ ضَوْءِ الشَّمْسِ.

أوراقُ الخَرِيفِ

في الخَرِيفِ، يُتَخَلَّلُ التَّخْضُورُ في أوراقِ الكَثِيرِ مِنَ الشَّجَرِ (تَسْهَبُها الشَّمْعَةُ) فَتُلوَّنُ حَيْثُ بَاقِي عُشْبٍ أُخرى باقِيَةً فِيها كَالعُشْبِ الجُزْأَيَّةِ التي تَجمَعُ الجُزْأَ بَرِيقاً، أَوِ الأَلْوانَ البَهِيجَةَ التي تَجمَعُ بَعْضُ النَّواحِ أَحْمَرُ.



جان إنجِنهَوُز

اعتَقَدَ النَّاسُ سَابقاً أَنَّ نَمُو النَباتاتِ يَتِمُّ بِإِمْتِصاصِ المَوادِّ مِنَ التُّرْتِيةِ فَقَط. ثُمَّ تَبَيَّنَ في القَرْنِ الثَّانِي عَشَرَ أَنَّها نَحْتَاجُ إلى الهَوَاءِ أَيْضاً. فَقد اكتَشَفَ العالِمُ الهولَندِيُّ، جان إنجِنهَوُز (١٧٣٠-١٧٩٩)، أَنَّ



النَباتاتِ، في نَورِ الشَّمْسِ، تَأخُذُ ثاني أكسيدِ الكربونِ مِنَ الهَوَاءِ وَتُطَلِّقُ الأكسجينَ. كما وَجَدَ أَنَّ سَمازَ هَلِدينِ العَنايِبِ يَتَعاكَسُ في الظُّلْمَةِ (نَتِجَةُ لِمَعَلِيَّةِ التَّخْلِيْقِ المُعْصَرَفِ).

لِزِيدِ مِنَ العُلُومَاتِ الظَّوَرِ

- توصيفُ التَّفاعُلاتِ مِنْ ص ٥٣
- الضَّوءُ مِنْ ص ١٩٠
- الألوانُ مِنْ ص ٢٠٢
- الهَضْمُ مِنْ ص ٢٤٥
- التَّخْلِيْقُ الضَّوْنِيّ مِنْ ص ٣٤٦
- النَّمُو وَتَراجُلُهُ مِنْ ص ٣٦٢

نظام النقل في النبات

إذا أغفلت تزويد نبتة منزلية بالماء، فإنها تذبل وتموت. ويحدث ذلك لأن النباتات تحتاج إلى الماء لتعيش. يسري الماء صعوداً عبر جذور النبتة وسوقها وأغصانها، ويتبخر في الهواء بالتبخر من أوراقها وأزهارها. وتعمل هذه الحركة على إبقاء خلايا النبتة ممتلئة، كما تحمّل إلى عل المواد الغذائية المذابة من التربة. وفي النبات نظام نقل آخر يُدعى "انتقال النسج الكامل" يعمل عادةً في الاتجاه المعاكس، حاملاً المواد الغذائية من الأوراق إلى البراعم والتساليح والجذور.



الاختفاء بالنسج

المنافع الشجرية في خلايا اللحاء (الداخلي) يوفر غذاءً غير بالطاقة للخسرات ماصة النسج. فالأوراق (خسرات النور) تفتت الأوراق وخلايا اللحاء الداخلي بأجزاء أواجهها الحافة، ثم تجرس النور والنسج. وأحياناً تجرس الأجزاء من المادة الشجرية أكثر مما يمكنها حمله، فتجرح قطرات لزجة تدعى غش الأرق.



قدم الأسد (الكيميل فليجراس)

المواد الغذائية المصنعة بالتخليق الضوئي (النسج الكامل) تنتقل من الأوراق لزجاً إلى أجزاء النبتة غير خلايا اللحاء الداخلي.



أنابيب النقل

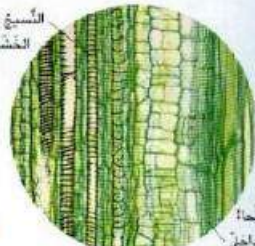
خلايا النسج الخشبي واللحاء الداخلي تتصامم معاً في مجموعات تدعى الخزم الوعائية - يكون النسج الخشبي من الداخل واللحاء من الخارج، وغالباً ما تكون خلايا النسج الخشبي ممتلئة مما يقي الأنابيب مفتوحة لانتقال السوائل صعوداً بسهولة.



ويضع شغلت من البطاطا في ماء ملح لمدة أربع وعشرين ساعة، فنقلت قليلاً لأن الماء شطقت منه بالخارج بالتناضح.



يتبخر الماء من الورقة عبر مسام دقيقة تدعى ثغرات، تنتشر بخاصة على سطحها السفلي.



نظام نقل في اتجاهين

ينتقل الماء صعوداً في النبتة عبر خلايا النسج الخشبي الأسطوانية الشكل والمتصلة طرفاً بطرف. وعندما تموت تلك الخلايا تُخلّف وراءها أوعية أنبوية دقيقة تملأ بالنسج الناضج تمتد من الجذور صعوداً إلى كل ورقة. أما المواد الغذائية المذابة (النسج الكامل) فتنتقل عبر نظام من الأوعية الأنبوية المختلفة لتؤكّلها خلايا اللحاء الداخلي.

التبخر

تفقد الشجرة الضخمة يومياً قرابة ألف لتر من الماء عبر أوراقها بالتبخر، فما الذي يدفع الماء صعوداً لتعويض ذلك؟ الواقع أن الماء الصاعد يُدفع ويُجذب. فالجذور غالباً تدفع الماء صعوداً إلى مدى قليل بما يُدعى ضغط التجذير، كما أن الماء المتبخر من الأوراق يجذب مزيداً من الماء ليُحل محله. ويحدث هذا في بعضه، لأن جزيئات الماء تجذب بعضها بعضاً، وفي بعضه الآخر بالضغط التناضحي (الأزموزي).



شاهدة النسج

يُمكنك متابعة النسج عملياً بوضع حبل ثوري من الكرسي في إناء لونه مازة بصبغ أخضر. قطع سخر الماء من الأوراق بصبغ الماء في النسج حاملاً الصبغ معه. وهذا دليلٌ على أن الماء ينتقل عبر أنابيب دقيقة في خلايا النسج الخشبي.

التناضح

إذا وضعت عُشْقون بطاطا مقشوراً في ماء ملح جداً، فستسقط الماء من خلايا البطاطا إلى الخارج. أما إذا وضعت في الماء العادي، فخلايا البطاطا هي التي تمتص الماء حيثن. إن سريان الماء إلى الخلايا أو منها يُدعى التناضح. وفي عملية التناضح يسري الماء عبر غشاء يصف مائل من الجانب الذي يحوي نسبة أعلى من جزيئات الماء إلى الجانب الذي يحوي نسبة أخفض من جزيئات الماء (وبالتالي مواد مذابة أكثر).

ويضع شغلت من البطاطا من الحجم نفسه في الماء العادي لمدة أربع وعشرين ساعة، فنقلت قليلاً لأن الماء شطقت منه بالتناضح.

المزيد من المعلومات أنظر
الطريقة الحركية ص ٥٠
الألوان ص ٢٠٢
الكائنات الزفيرة ص ٣١٨
الخلايا ص ٣٣٨
التخليق الضوئي ص ٣٤٠
التكاثر اللاجنسي ص ٣٦٦

التغذية

كلُّ كائن حيّ يحتاج إلى المُغذّيات (الموادّ الأوليّة) ليعيش. والتّغذية هي وسيلة الحصول على تلك الموادّ واستخدامها كما ينبغي. والإنسان، كسائر الحيوانات الأخرى، غيّريّ الإغذاء، إذ يحصلُ على المُغذّيات بتناول الأطعمة العضويّة مُركّبة. وتحتوي الأطعمة المخبّلة ثلاثة أنواع رئيسيّة من المُغذّيات هي البروتينات والدهون والكربوهيدرات. فالبروتينات تُبني أجسامنا وتُزوّدها بما يتلف من أنسجتها، أمّا الدهون والكربوهيدرات فتُستخدم أساساً لتوفير الطاقة. كذلك نحتاج إلى مُغذّيات أخرى، لكنّ بمقادير أقلّ، كالمعادن التي تُبني جزيئات مهمّة في الجسم، والفيتامينات التي تحفّز تفاعلات كيميائيّة مُعيّنة. أمّا النباتات فمُختلفة طريقة العيش تماماً، فهي ذاتيّة الإغذاء. تقوم بتصنيع غذائها بنفسها، ولا تحتاج في ذلك إلا إلى مُغذّيات بسيطة كثنائي أكسيد الكربون من الهواء، والماء والأملاح المعدنيّة من التّربة.



الغذاء المتوازن

التغذية الحيثيّة تُعزّز تناول الغذاء الصحيح بالنسب الصحيحة. في الطبق أعلاه، ونجده نشأ من أصناف متعدّدة مُختلفة تُوفّر توازن من البروتينات والدهون والكربوهيدرات، كما تحتوي على شايلا من المعادن والفيتامينات. إنّ من المهمّ جدّاً تناول تشكيلة شاملة من الأطعمة، تدلّ الأطعمة "الخفيفة" كالسّلوات القرشة، التي تُوفّر غالباً الدهون والكربوهيدرات دون سواها.



سوء التغذية

إذا فقد غذاء الحيوان نوعاً مُعيّناً من المُغذّيات لتتعرّف جيّعة لشيء التغذية، وقد يُعاني من "داء الغوز". في بعض أقطار العالم، يُعاني الأطفال من الكواشوركي المُشغلي، وهو غوز (داء غوزي) سيّء تُفقد البروتينات، والنباتات أيضاً تُسوء حالها إذا اعتقرت التّربة إلى بعض المعادن المُهمّة. أوراق الكرّز المُعيّنة أعلاه، تُعاني من غوز المُعيسوم.

النباتات المُتعلّقة تُوفّر طاقة المُصوم والاستقرار أمام الأزهار من المُحيط المُعشّري الغنيّ بالعشيرات. لكنّ الرحيق غنيّ بالبروتين، لذا تُعزّز الطنّانات بالتهام بعض العشيرات أيضاً.

شُرّة (أسودج) الغرائز المدروسة الذئب (بابلينو ماكلون) تكاد لا تتوقّف عن الأكل ما دامت يلقته.



الأحماض

تستلّج الكركي من القواجم - التي تقتل الحيوانات الأخرى - قطعاتها غنيّة بالتغذيات. لذلك تفتيح الوجبة الواحدة منه وقتاً طويلاً. لكنّ هذا النوع من الطعام ليس سهلاً المأل، فتدبّ السمكة غالباً، كما سائر القواجم، طاقة وجهداً وقتاً طويلاً لإيجاد الوجبة من الطعام واقتباسها.

القوار

الراكون والذئب والإنسان من القوار التي تقتل بالاطعمة النباتية والحيوانية. والقوار ليست مُتشدّدة في انتقاء طعامها - لذا يبتسرها عادة لإعداد ما تأكله. وتشتعلت الراكون بخاصّة الاقليات بفضلات أطعمة الإنسان.



يتغذى الطائر طويلاً أنبوباً الشكل لتلقّط حبوب.

النظام الغذائي

النظام الغذائي، بالنسبة للعالَم، لا علاقة له بالحميّة وتخصيف الوزن، بل هو مُجمل ما يتناوله الحيوان من الطعام. بعض الحيوانات مُتشرّج الطعام، وبعضه أنثاق مُتخصّص. فالطائر الباليغ، مثلاً، يقتات أساساً ببعث (رحيق) الزهر، وهو سائل سُكريّ غنيّ بالكربوهيدرات وتُضدّر جيّد للطاقة.

العاشيات

صُربت كثير من الحيوانات من الأسارع حتى القيلة، تقتات بالأغذية النباتيّة فقط، وتُعرف بالعاشيات. لكنّ هذا الطعام يتغيّر غالباً إلى المُغذّيات. لذا تلتص العاشيات مُستمرّاً كثيراً من حياتها في الأكل للحصول على كفايتها من الطاقة والتغذيات. بعض العاشيات، كالجمال، يحوي جهازها الهضمي نوعاً من البكتيريا يُساعدُها في تحليل الطعام لاستخلاص المُغذّيات منه.

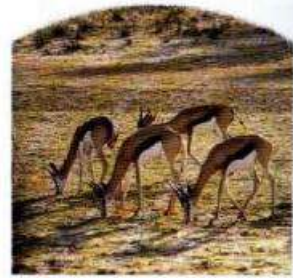


لزيد من المعلومات أظفر

- كيمياء الأغذية ص ٧٨
- المفصّلات ص ٣٢٢
- الأسماك ص ٣٢٦
- الإغذاء ص ٣٤٣
- الأسنان والفحّان ص ٣٤٤
- الهضم ص ٣٤٥
- الشلايل والشبكات الغذائيّة ص ٣٧٧
- حقائق ومعلومات ص ٤٢٢

الاغْتِذاء

في العصور الغابرة، كان الناس يحصلون على قوتهم بجمع الزور والثمار وصيد الحيوانات. أما اليوم فمعظم طعامنا يتبع في المزارع على اختلافها؛ وبدل أن نجتمع بأنفسنا، يقوم أهل الحضر وسكان المدن من بشراته من الحوانيت. غير أن ذلك مختلف جداً في العالم الطبيعي؛ فالحيوانات البرية تقضي قسماً كبيراً من وقتها في الاغْتِذاء أو في طلبه سائلة سبلاً تعتمد على نوع الطعام الذي تأكله. فالعنايات (أكلات الثبت) عموماً لا تبحث بعيداً عن طعامها، لأن النباتات مستقرة في مواقعها لا تغارها. أما اللاحمات (أكلات اللحم) فعليها تعقب فرائسها وقتصها؛ لكن بعض الحيوانات، كالبرنقيل وشقي البحر، يقبع في مكان واحد ويتنظر اقتراب الغذاء منه.



الامان مع القطيع

تتغذى الغزلان بالأعشاب في سهول إفريقيا الشاسعة المكتشفة أمام أعينها الكثير - حيث سيئها الدفاع الوحيد هو سرعة الغد هرباً. لذا تجد الغزلان أماناً أفضل بالعيش قطعاً. فينما بعضها يرعى الخشب، يقوم البعض الآخر بالعراقية الحفيرة نكسلاً لأي خطر داهم.



المفترس والفريسة

الزبانية الفرمزة هي إحدى أصغر البونات المفترسة حثماً إذ لا يزيد طولها، من الرأس إلى طرف الذيل، على 7.5 سم ولا يزيد وزنها على ثقل مكعب من الشجر. ورغم حجمها الضئيل، فهي صابرة شرسة تقبض الحرون (دودة الأرض) بألسنها الحادة وتبدأ الاغْتِذاء بها على الفور. وتستهلك الزبانية يومياً كمية طعام تقارب وزنها كحسوزة خيائته. أما الضواري اللبونة الأكثر، فتأكل كميات أقل نسبياً، لأن أجسامها تستهلك الطاقة بضعف أيضاً كثيراً.



العمل كفريق

تصيد بعض الضواري فرائسها بالعمل جماعة كفريق. هنا أحد بنات أوى لهاجم الغزالة الأم، رغم أنه لا يلقى عليها، ليصرف انتباهها عن صغيرها - في حين يقبض ابن أوى الآخر على الصغير ويقطعه. وهكذا ينحان معاً في الحصول على وجبة ما كان يستطع واجدهما الحصول عليها بمفرده.

الاغْتِذاء الارتشاحي

هذه الدودة الرزوحية (بروتيوثا إيشيتوم) لتعايش بارتشاح الجسيمات الغذائية الدقيقة من الماء. فتراوحها خلقات من اللوايس تحبس جسيمات الطعام؛ فتذللها شعيرات دقيقة نحو لم الدودة. هنالك حيوانات مختلفة كثيرة لتعايش بارتشاح الغلاء. تشمل الرخويات، كالسحار ونلج البحر والإسفنجيات والخياريات الكبيرة. وتقضي الحيوانات الصغيرة الارتشاحية الاغْتِذاء عادة حياتها البالغة في مكان واحد. أما أكثر الحيوانات الارتشاحية التغذية فهي الحيتان التي ترتشع غلادها أثناء السباحة.



الاغْتِذاء بفَصَلات الطعام

عندة من القمل المختلفة تتغذى بالمواد الغذائية في هذه الفتحة من الخبز. وهي طيما لا تنبثق قطعة الخبز كاملة، بل تقبض منها الكيماويات الغذائية بواسطة فتحة من الشيطان الدقيقة. وهذه القمل، كما البكتيريا، مهمة جداً لأنها تعمل على تفكيك وانحلال بقايا المتعضيات الحية بعد موتها، ولذلك نشئ زمامات. وهنالك قمل أخرى لتعايش وتلج على المتعضيات الحية، ونشئ قمليات.



شبكة تحت مائية

تعتبر برقانات الكاديس (الدبابه الشعيرة الخناخن) في المجاري البرية حيث يرتفع معظمها بحثاً عن الغذاء. لكن بعضاً منها يتغذى بأسلوب مختلف، فتبض البرقانة شبكة حريرية تلج في هي غلقتها بانتظار الحيوانات الصغيرة التي تسوقها المياة إلى الشبكة فتأكلها.



لمزيد من المعلومات انظر

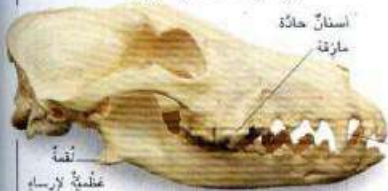
- كيمياء الأغذية ص ٧٨
- الفطريات ص ٣١٥
- قنابل البشر والفقائل البشرية ص ٣٢٠
- الترججات ص ٣٢٤
- الرخويات ص ٣٣٤
- البونات ص ٣٤٤
- الأسنان والفجان ص ٣٦٢
- الشعير ومراحله ص ٣٧٧
- الشبكات والشبكات الغذائية ص ٤٢٢

الأسنان والفكان



تقطيع الطعام

يستطيع الكلب بعضلات فكّه القوية قضم قطعة العظام بأسنانه. وهو حين يأكل يتحرك فكّه السفلي صعوداً ونزولاً كالمقص. في العجايب، يتحرك الفك السفلي من جانب إلى آخر، كما شعرة ونزولاً.



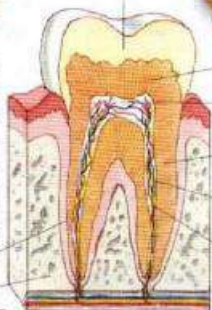
أسنان اللواحم

الكلب لا يجمّ ثودج - يثاق بالثعم غايًا. له في فمّه فكّه أنياب طويلة عيش الطعام، تليها نحر مؤخره الفم أحراس حادة مازقة تشلّ الثعم ليتمكن أيلاعه.



الإنسان البشري

مجموعة الأسنان الأولى في الإنسان (الزواضع أو أسنان الحليب) تضم ثمان قواطع وأربع أنياب وثماني طواجن. أمّا المجموعة الثانية، المعروفة بالأسنان الدائمة، فتتبعها ٣٢ سنّا عند مُظهر الناس، والثرأج (أحراس العقل) آخر ما يظهر منها، وهي قد لا تظهر مطلقاً عند بعضهم. ولأنّ ثبات الجذر في الفكّ عظم الفكّ.



باطن السن

الجزء الظاهر من السن، يقارب نصفه حجمًا ويسمى التاج. وتحت السن مغطى باللباء فوق طين من العاج الصلب. وتبدأ قلب السن لبّ طريّ خي وأوعية دمويّة وعصب، وتزغ أسنان في عظم الفكّ جذور طويلة واستنتت خاص.



الأسنان القارضة

قواطع الكويبو، وهو قارض مائي، لإمليّة الشكل دائمة الثوب. وكلّ قاطعة منها تغطيها المينا من واجتها الأمامية فقط، فبناكل جانبها الخلفي بسرعة أكثر تاركًا الحافة الأمامية حادة قوماً.



أسنان العجايب

الكويبو عايب ثودج - يأكل الثن فقط. قواطعه الطويلة تقطع شوق الثن العايب، وأحراسه تفتحها وتصل بين هاتين المجموعتين من الأسنان فجرة فكّية.

أسنان الإنسان

الإنسان من القوارض - التي ثقت بالثن واللحم. فحين تستخدم أسنانه الأمامية (القواطع) في قضم الطعام، وأنياب الصغيرة في قبضه، وأحراسنا (الطواجن) في طحنه وقرينه. وتشدّ الفكّ المتحرك (السفلي) ضغطًا وجانبًا عضلات قوية تربطه بغضني الوجنتين والضدغين. وتُشكل أثناء المضغ تحسّن الثوب في هذه العضلات.

تُشعر الأسنان بتوافق في أسنان فكّية خاصة.

الأسنان البسيطة

ليست كل أسنان الحيوانات متخصصة كأسنان الثودجات. فأسنان الزواحف، كهنا التماسيح، متماثلة وتنبية الشكل، لا يُمكنها مضغ الطعام. فهي تلجأ إلى دشر طعامها تحت جسم صلب قنمره، وتبلغه شفًا.



عديماث الأسنان

كثير من الحيوانات مشهور بأجراء قنويّة ضلّة بذل الأسنان. فزقانة الشرحان (الزغاف) هذه تخطف فريستها "بقا" فتفصل خاص، وتلقف لفص الحيوانات العايرة. وللكثير من الحشرات العايب (كالجنادب) حجرة معدية تلتهم الطعام بتد لبع.

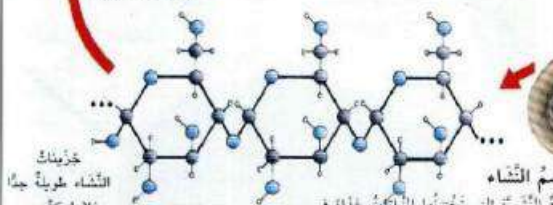


لمزيد من المعلومات انظر
المصطلحات ص ٣٢٢
الزواحف ص ٣٣٠
الثودجات ص ٣٣٤
الانبياء ص ٣٤٤
الضرس ص ٣٤٥
الهياكل الدائمة ص ٣٥٢



الأنزيمات الهاضمة
من قفق
بمفع الغلوكتور
الإنسان.

الأنزيمات الهاضمة
تُفكِّك الروابط بين
الوحدات السكرية.



جَرِيْمَاتُ
النَّشْأَةِ طَوِيلَةٌ جِدًّا
فَلَا يُعْكَرُ
أَمْتَصَاحُهَا إِذَا
بِجِئَ أَنْ تُهْضَمَ
أَوَّلًا.

تقوم عدة أنزيمات في
المعدة والمعدة الدقيقة
بخفض البروتينات

تتحوّل الدُّهْنُ إِلَى قُطْرِيَّاتٍ	يُنْبَنِي
بواسطة المِلْحَةِ (الصفراء)،	
وهي المُنْتَجُ الَّذِي تُعْرَفُهُ	
المِرَارَةُ. وهذه القُطْرِيَّاتُ	
تُعْضِدُهَا أَنْزِيمَاتُ	أَنْزِيمَاتُ
المَعَى الدُّمِيقِ	بِمَعَضِ دُمِيقِ

المزيد من المعلومات انظر

الحفارات ص ٥٦
مياه الجسم البشري ص ٧٦
كسباء الأغلبية ص ٧٨
التنفس الخلوي ص ٣٤٦

الهَضْمُ فِي الْفِثْرَانِ

عندما يتلغى الفأرة طعاماً يتنفلّ أولاً إلى
المعدة حيث يتنفلّ جزئياً بواسطة حامض
قوي، ثم يتابع مساره إلى اليمنى الدقيقة
والعظيمة حيث تتنفلّ منتجات الهضم
والماء. يفرّز كبريتات الفأرة مادة هاضمة
قوية تعادّل حامض المعدة. أما البقرة
فهى كسّ رديء (غير نافذ) يتم فيه هضم
الغذاء النباتي.

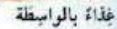
قَضَمُ النَّشَاءِ

القمح والأرز والبطاطا غنية بالمواد النشوية التي تخزنها النباتات غذاء في خلاياها. تألف جزيئات النشاء من مئات الوحدات السكرية المترابطة معا في سلاسل طويلة. وهذه السلاسل تتحلل أثناء عملية الهضم، بوجود الإنزيمات، منتجة جزيئات عديدة من الغلوكوز - وهو سكر بسيط يمكن للجسم امتصاصه.

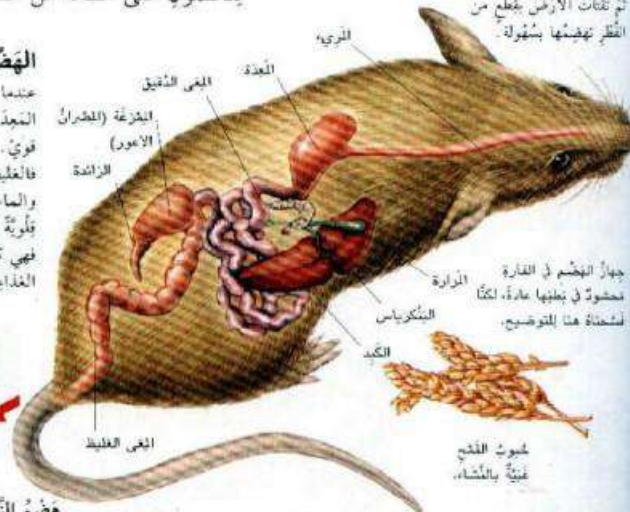
لجزءي الذهب من
برول وأحماض دهنية

مَقْضَمُ الْيُوتِنَاتِ وَالذُّهُونِ

وعندما تأكلُ فطعةً من اللحم، تتحلَّل البروتينات والدُّعُون المُتواجدة فيها إلى جُزيئات أصغر جدًّا تجري امتصاصُها في البَطن الدقيق. تتحلَّل البروتينات إلى سلاسل عديدةٍ الأمتداد، وهذه تتحلَّل بدورها إلى أحماضٍ أمينية. أمَّا الدُّعُون فتتحلَّل أولاً إلى فُطراتٍ دقيقةٍ ثُمَّ تتحلَّل إلى غُليسيرول وأحماضٍ دُهنية.

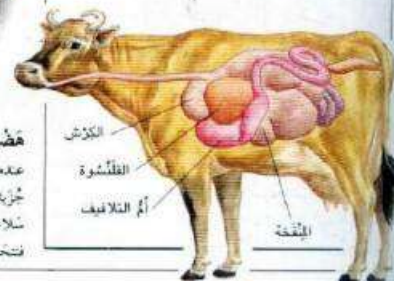


لَا تَسْتَعِيبُ الْأَرْضَ فَهِيَ سَيُولَوْنَ الثَّابِتَاتُ بِشَيْءِهَا،
إِلَّا تَلْجَأَ إِلَى فَطْرٍ يَهْدِيهِمْ لَهَا، فَكُلُّكُمْ فَقْعًا مِنْ
وَرَى الثَّابِتَاتِ تَحْتَ الْأَرْضِ وَتَشْدِيدُهَا لِاسْتِثْنَاءِ
الْفَطْرِ الَّذِي يَهْدِيهِ الْعِلْمُ الثَّابِتُ وَيُمَثِّلُهُ.



كَيْفَ تَهْضِمُ الْبَقْرَةَ الْعُشْبَ

تَهْضُمُ الْأَغَاةُ الْعُثْبُ بِمُسَاعَدَةِ مُتَعَضِّبَاتِ صُغُرَيْهِ
وَمُعْدَةُ رُبَاعِيَةِ الْأَصْقَامِ. يَدْخُلُ الطَّعَامُ أَوَّلًا إِلَى
الْكُرْخِ فَالْمَلْتَسَةِ حَيْثُ تَعْمَلُ الْمُتَعَضِّبَاتُ
الْمُجَهَّرَةُ عَلَى تَحْلِيلِ السَّلْيُولِ. ثُمَّ تَنْجَرُ الْبِقَرَةُ
الطَّعَامَ فَتَضَعُهُ ثَانِيَةً وَتَبْلَعُهُ لِيَعُودَ إِلَى الْمُعْدَتَيْنِ
الْأَخْرَتَيْنِ حَيْثُ يَبْدَأُ هَضْمُهُ. نَحْنُ لَا نَسْتَطِيعُ هَضْمُ
السَّلْيُولِ فِي غِلَاظِ النَّبَاتِ، لِهَذَا فَمَا يُعْمَرُ
إِسْتِثْنَاءُ كُثْبَانِ أَوِ الْبَابِ.



التَّنَفُّسُ الْخَلَوِيُّ

نَحْتَاجُ جميع الكائنات الحيّة إلى طاقة لِتَعِيشَ، وهذه الطّاقة تُسْتَمَدُّ من الغِذاء. فَبَعْدَ هَضْمِ الوَجَبَةِ من الطعام، تنتَقِلُ المَوَادُّ المُغَذِّيةُ إلى الدَّمِ ومنه إلى الخلايا حيثَ تَتَخَلَّلُ بالأنزيمات لإطلاق ما بها من طاقة يُستفادُ منها في شَتَّى الأعمَالِ الحَيَوِيَّةِ. في التَّنَفُّسِ اللَّاحَيَوَاتِي، تَتَفَكَّكُ المُغَذِّياتُ (بخاصّةِ الغلوكوز) دونَ أَسْتِخْدَامِ الأكسجين مُطْلَقَةً مقداراً قليلاً من الطّاقة. أمّا في التَّنَفُّسِ الحَيَوَاتِي، الذي يجري داخلَ مُتَقَدِّراتِ الخلية، فَتَتَجَدُّ المَوَادُّ المُغَذِّيةُ بِالأكسجين مُنتِجَةً ماءً وثاني أكسيد الكربون كفضلات، ومطلقة مقداراً كبيراً من الطّاقة. وهذا التَّنَفُّسُ هو الذي يُزَوِّدُ الجِسْمَ بِمُعْظَمِ احتِياجِه من الطّاقة.

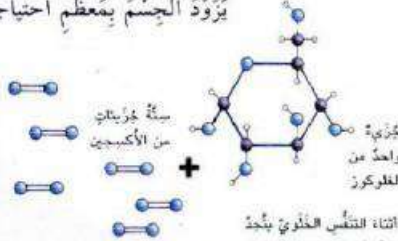


يُخَلَّلُ التَّنَفُّسُ الْخَلَوِيُّ كَيَوَاقِيَةِ عَمُورٍ ذَوَاتَةٍ - يَتَبَعُ الطّاقة خِلْفَ وَحِيلٍ يُحْتَاجُ إِلَيْهَا.

طاقة يُمكنُ التَّحَكُّمُ بِهَا

التَّنَفُّسُ الحَيَوَاتِي شَبِيهُ بِالاحتِرَاقِ إذْ فِيهِ تَتَجَدُّ المَوَادُّ المُغَذِّيةُ (الوُفُودُ) بِالأكسجين لِإِتْيَانِ الطّاقة. لَكِنْ هُنَا قَرْنٌ مُهِمٌّ، فَالاحتِرَاقُ يَتَجَدُّ بِسُرْعَةٍ وَتَتَفَكَّكُ الطّاقة مِنْهُ تَوّاً - فِيما التَّنَفُّسُ الحَيَوَاتِي يَطْوِي عَلَى تَغَاغُلَاتٍ كِيمَاوِيَّةٍ عَديدَةٍ، وَيَتَبَعُ الطّاقة بِاشْكَالٍ يُمكنُ التَّحَكُّمُ بِهَا.

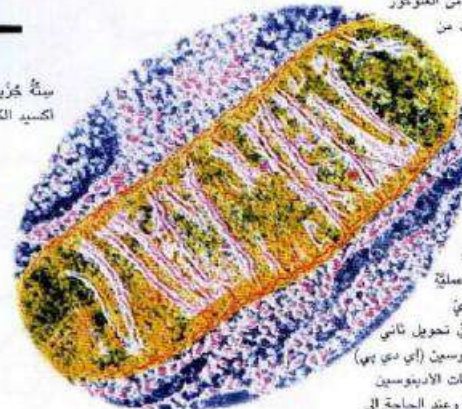
في التَّنَفُّسِ الْخَلَوِيِّ يتفاعلُ الغلوكوز والأكسجين لِإِتْيَانِ طَاقَةٍ وَثَانِي أكسيد الكربون وماء، حسبَ المُعادلةِ الكيمَاوِيَّةِ التَّالِيَةِ:

$$C_6H_{12}O_6 + 6O_2 \rightarrow 6CO_2 + 6H_2O + \text{طاقة}$$


أثناء التَّنَفُّسِ الْخَلَوِيِّ يَتَجَدُّ جُزْئِيٌّ وَاحِدٌ مِنَ الغلوكوز بِسِتَّةِ جُزْئِيَّاتٍ مِنَ الأكسجين.



سِتَّةُ جُزْئِيَّاتٍ مِنَ ثَانِي أكسيد الكربون



تَضُمُّ المُنْقَدَّرَةُ أَغْشِيَةُ شَمَلَاةٌ تُؤَوِّدُ شَمَلُوحًا فَسِيجَةً تَجَرِي فَوْقَهَا التَغَاغُلَاتُ الكِيمَاوِيَّةُ.



الظَّمْطِيُّ الصَّبِيغَةُ (هَيْشَكْس) رُوزاسائيلُس

التَّنَفُّسُ فِي السَّيَاتِ

فِي مِوَا السَّيَاتِ تَصْنَعُ أَوْرَاقُ السَّيَاتِ الحَضْرَاءِ عِذَاءً (الغلوكوز والنَّشَاءَ) بِالتَّخْلِيْقِ الضَّوئِيِّ. وَتَسْتَهْلِكُ بَعْضُ الطَّعَامِ فِي عَمَلِيَةِ التَّنَفُّسِ. لَكِنَّهَا تَخْلُقُ طَعَامًا أَكْثَرُ مِمَّا تَسْتَهْلِكُ، لِذَا فَإِنَّ الأَوْرَاقَ تَأْخُذُ ثَانِي أكسيد الكربون وَتَنَفِّثُ الأكسجين. أَمَّا اللَّيْلُ، فَيَتَوَقَّفُ التَّخْلِيْقُ الضَّوئِيُّ وَتَسْتَمِرُّ عَمَلِيَةُ التَّنَفُّسِ، فَتَأْخُذُ الأَوْرَاقُ الأكسجين وَتَنَفِّثُ ثَانِي أكسيد الكربون.

مَاذَا يَحْدُثُ أَمَّا التَّنَفُّسِ

بَعْدَ الجِسْمِ التَّشْرِيقِ فِي إِتْيَانِ طَاقَتِهِ أَساساً عَلَى الغلوكوز. وَهُوَ سَكَّرٌ يُنتِجُهُ الجِسْمُ مِنْ هَضْمِ النَّشَاءِ والكربوهيدراتِ الأُخْرَى فِي الطَّعَامِ. قَبْلَ اسْتِهَاكِهَا فِي عَمَلِيَةِ التَّنَفُّسِ الْخَلَوِيِّ، يَتَخَلَّلُ الغلوكوزُ إِلَى مَادَّةٍ أُسْبَقَ فِي حَامِيضِ البِيرُوفِك، الَّذِي يَتَخَلَّلُ إِلَى مُتَقَدِّراتِ الخلية حيثَ تَتَجَدُّ بِالأكسجين لِإِتْيَانِ ماءٍ وَثَانِي أكسيد الكربون وبمقدارٍ كبيرٍ من الطّاقة تُسْتَعْمَلُ لِوَظَائِفِ الجِسْمِ الحَيَوِيَّةِ كَقَلْصِ وَأَنْسِجَاتِ العَضَلَاتِ مِثْلًا. وَهَكَذَا فَإِنَّ عَمَلِيَةَ التَّنَفُّسِ الحَيَوَاتِي هِيَ بِالنَّعْمِ مَعْرُوسٌ عَمَلِيَةُ التَّخْلِيْقِ الضَّوئِيِّ حَيْثُ تُسْتَعْمَلُ الطّاقة لِصَنْعِ الغلوكوز.

هَانز كَرِيس

كَشَفَ الكِيمِيائِيُّ الأَحْيَائِيُّ الأَلِمَانِيُّ، هَانزُ كَرِيس (١٩٠٠-١٩٨١) دُورَ الغلوكوزِ الْكَابِلِ فِي عَمَلِيَةِ التَّنَفُّسِ الْخَلَوِيِّ. وَكَانَ مَعْلُومًا أَنَّ جُزْئِيَّ الغلوكوزِ يَتَخَلَّلُ مُنتِجًا مَادَّةً أُسْبَقَ فِي حَامِيضِ البِيرُوفِك،



لَكِنْ مَا كَانَ أَحَدٌ يَدْرِي مُصِيرَ حَامِضِ البِيرُوفِك. وَقَدْ كَشَفَ كَرِيسُ أَنَّ هَذَا الحَامِضَ يَدْخُلُ دُورَةً مُتَوَاصِلَةً مِنَ التَغَاغُلَاتِ الكِيمَاوِيَّةِ فِي المُتَقَدِّراتِ، تُعْرِفُ بِدُورَةِ حَامِضِ الشَّرِيكِ أَوْ دُورَةِ كَرِيس، يَتَخَلَّلُ فِيهَا إِلَى مَاءٍ وَثَانِي أكسيد الكربون، وَتُخْزَنُ الطّاقة المُطْلَقَةُ جِلَالِ هَذِهِ التَغَاغُلَاتِ فِي تَحْوِيلِ (إِي دِي بِي) إِلَى (إِي تِي بِي).



التَّنَفُّسُ اللَّاحَيَوَاتِي

إِذَا عَدَدْتَ بِسُرْعَةٍ نَهْجَةً، يَتَجَدُّ الأكسجينُ مِنْ نَسِجِ عَضَلَاتِكَ فَلَا يُمكنُكَ تَحْوِيلُ الغلوكوزِ إِلَى مَاءٍ وَثَانِي أكسيد الكربون؛ بَلْ تَحْوَلُهُ، بِغِيَابِ الأكسجين، إِلَى حَامِضِ اللَّبْنِ (الَّذِي يُسَمَّى تَرَايْدُ نَعَضًا عَضَلِيًّا)، بِالتَّنَفُّسِ اللَّاحَيَوَاتِيِّ. وَغِلَافُ اسْتِرَاحَتِكَ بَعْدَ الْعَمَلِ يَتَخَلَّلُ حَامِضُ اللَّبْنِ بِأَسْتِخْدَامِ الأكسجين. بَعْضُ المُتَقَدِّمَاتِ، كَالخَمَائِرِ وَالبِكْتِيرِيَا، تَعِيشُ عَادَةً بِالتَّنَفُّسِ اللَّاحَيَوَاتِيِّ دُونَ مِوَا.

مَزِيدٌ مِنَ الْمَعْلُومَاتِ لِنَظَرٍ
النَّشُورُ ص ٤٣
الأكسجين ص ٤٤
الاحتِيار ص ٨٠
الْخَلَايا ص ٣٣٨
التَّخْلِيْقُ الضَّوئِيُّ ص ٣٤٠
الهَضْمُ ص ٣٤٥
خُتَاتِي وَمَعْلُومَاتُ ص ٤٢٢

التنفس

التنفس شهيق وزفير. في الشهيق يُسَمَقُّ الهواء إلى داخل رئتيك، فينشُرُ أكسجينُ الهواء عَبرَ بطانتَيْهِمَا الرقيقة إلى الدَّم الجاري في الأوعية الدموية الدقيقة في الرئتين. وتحملُ كُرَيَاتُ الدَّم الحُمُرُ الأكسجينَ إلى جميع أنسجة الجسم. وفي الوقت نفسه، يسري ثاني أكسيد الكربون (الغاز الناتج عن التنفس الخلوي) في الاتجاه المعاكس ليُطْرَدَ مع هواء الزفير. اللَّبُونَاتُ وَالْقُيُورُ وَالزَّمَائِيَّاتُ وَالزُّوَاهِفُ تَتَنَفَّسُ بِرِئَتَيْنِ، أَمَّا الْأَسْمَاكُ فَخَيُومِيَّةُ التَّنَفُّسِ. وَلِلْحَشَرَاتِ أَنْيَابٌ تَتَنَفَّسُ قَصْبِيَّةً ذَاتَ فُتَحَاتٍ جَانِبِيَّةٍ فِي بَطُونِهَا.

الحنجرة مثلثة الشكل مُضْرَبِيَّةُ يَحْوِي الْأَوْتَارَ الصَوْتِيَّةَ. هَوَاءُ الزُّفِيرِ يُذَلِّزُ الْأَوْتَارَ الصَوْتِيَّةَ فَيُحْدِثُ الْمَشَوْتَ.

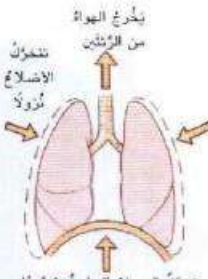
تَمَقُّدُ الرُّغَاسِيَةِ الْقَصْبِيَّةِ الْهَوَائِيَّةِ مِنَ الْحَنَجْرَةِ إِلَى الرُّئَتَيْنِ. وَهِيَ مَفْرُوحَةٌ دَوَامًا بِفُضْلِ خَلْقَاتِ مُضْرَبَةٍ تَنْشَفُ دَائِرِيَّةً.

رِئَتَانِ مُخْتَلِفَتَا الشَّكْلِ؛ فَالرَّئَةُ الْيُسْرَى الْخَرُشُ وَتَتَأَلَّفُ مِنْ ثَلَاثَةِ قُصُوفٍ، فِيمَا تَتَأَلَّفُ الْيُسْرَى مِنْ قُصْبَيْنِ فَقَطْ.



التنفس

الرَّئَتَانِ مُحَاطَتَانِ بِأَضْلَاحِ الْقَفْصِ الضَّرْبِيِّ الَّتِي يَفْصَلُهُ عَنِ التَّجْوِيفِ النَّظْفِيِّ حَاجِزٌ غَضَلِيٌّ صَفِيحٌ هُوَ الْحِجَابُ الْحَاجِزُ. فَعِنْدَمَا تَتَنَفَّسُ، تَغْبِرُ أَضْلَاحُكَ وَالْحِجَابُ الْحَاجِزُ حَتَّى تَجْوِيفِ الضَّرْبِيِّ، تُسَمِّدُ الْهَوَاءَ إِلَى الرُّئَتَيْنِ فِي الشَّهيقِ، وَيُضَمِّدُ خَارِجًا فِي الزُّفِيرِ. وَبِعَيْنَيْهِ بِقَدَارِ الْهَوَاءِ الْمُتَحَرِّكِ عَلَى مَجْهَدِكَ الْعَمَلِيَّةِ؛ فَإِذَا كُنْتَ جَالِسًا يَهْدُوهُ، يَتَحَرَّكُ الْقَلْبُ مِنَ الْهَوَاءِ مَعَ كُلِّ نَفْسٍ؛ أَمَّا جِلَالُ الْعَمَلِ الْمُجْهِدِ فَالْتَّنَفُّسُ أَسْرَعُ وَأَعَمُّ. فَأَنْتَ فِي التَّنَفُّسِ الْعَمِيقِ تُحَرِّكُ مِنَ الْهَوَاءِ سِتَّةَ أَضْعَافٍ مَا تُحَرِّكُهُ مِنْهُ وَأَنْتَ جَالِسٌ يَهْدُوهُ.



يَتَحَرَّكُ الْحِجَابُ الْحَاجِزُ شَغْوَانًا عِنْدَ الزُّفِيرِ تَتَحَرَّكُ الْأَضْلَاحُ لُزُولًا وَيَتَدَفَّقُ الْحِجَابُ الْحَاجِزُ شَغْوَانًا، فَيَقْبَلُ خَيْمَ الْخَبَرِ خُذْلَ الرُّئَتَيْنِ وَيُزَوِّدُهُنَّ الْهَوَاءَ خَارِجًا بِالضَّغْطِ الْحَاصِلِ عَنِ الرُّغَاسِيَةِ.

يَخْدُ الرُّغَاسِيَّ (الْحَارِوَقَةَ) عِنْدَمَا يَتَلَقَّصُ الْحِجَابُ الْحَاجِزُ فَجَاءَ.

باطن الرئتين

نُصِبَ الرِّئَتَانِ قِطْعَتَيْنِ كَثِيرَتَيْنِ مِنَ الْإِسْفَنْجِ. وَمِمَّا سَجَّرَتْهُمَا بَقِيضٌ مِنَ الْأَوْعِيَةِ الدَّمَوِيَّةِ الشَّعْرِيَّةِ. وَتَمَلَأُ الرِّئَةُ نَسَبَةً مِنَ الْقَصَبِيَّاتِ الْهَوَائِيَّةِ الشَّعْرِيَّةِ الَّتِي تُرَوِّدُهَا الْأَدْفُ بِخُوصِيَّاتِ هَوَائِيَّةٍ غَيْرِ نَافِذَةٍ، تُدْعَى الْأَسْتَاخُ الرِّئَوِيَّةُ، يَتَفَارَقُ الْهَوَاءُ فِيهَا جِدًّا مَعَ الدَّمِ فِي الْأَوْعِيَةِ الشَّعْرِيَّةِ. وَتَزِيدُ الْمِسَاحَةَ الْإِجْمَالِيَّةَ لِهَذِهِ الْأَسْتَاخُ ٤٠ مَرَّةً عَلَى مِسَاحَةِ جِلْدِ الْجِسْمِ كُلِّهِ - وَمِمَّا يُسَرِّعُ تَعَاوُرَ كَمِّيَّاتِ كَثِيرَةٍ مِنَ الْأَكْسِجِينِ إِلَيْهَا، وَتَنَاقِي أَكْسِيدَ الْكَرْبُونِ مِنْهَا، إِلَى الْأَوْعِيَةِ الشَّعْرِيَّةِ.



الدَّمُ وَالْهَوَاءُ فِي الشَّعْرِ الرَّغْوِيِّ مُتَقَارِبَانِ جِدًّا، مِمَّا يُسَرِّعُ انْتِقَالَ الْأَكْسِجِينِ وَتَنَاقِي أَكْسِيدَ الْكَرْبُونِ بَيْنَهُمَا.



خُذْلَةُ الْأَدْفَالِ (أَوَّلُ الْفِيلِيَّيْنِ)

شبكة الأنابيب القصبيّة

تَتَنَفَّسُ الْحَشَرَاتُ عَبرَ شَبَكَةٍ مِنَ الْأَنْيَابِ الْعَالِيَةِ بِالْهَوَاءِ. تُدْعَى الْأَنْيَابُ الْقَصْبِيَّةُ، تَمْتَدُّ إِلَى أَسْفَافِ جَسَمِ الْحَشَرَةِ؛ وَتَتَفَرَّقُ بِدِقَّةٍ وَوَفُورَةٍ إِلَى الْعُضْلَاتِ وَتُخْتَلِفُ الْأَنْبِجَةُ الْأُخْرَى. وَتُصَلُّ هَذِهِ الْأَنْيَابُ أَحْيَانًا بِأَكْبَاسٍ هَوَائِيَّةٍ تُغَيِّرُ أَشْكَالَهَا كَالزُّوَاهِفِ. وَكُلُّ مِنَ الْأَنْيَابِ الْقَصْبِيَّةِ مُتَنَفِّسٌ قُوْمِيٌّ عَبرَ غُلَاقِ جَسَمِ الْحَشَرَةِ بِدَعَى الْقُوَّةِ النَّظْفِيَّةِ.



تَنْقُلُ الْأَنْبِيبُ التَّنَفُّسِيَّ الْأَكْسِجِينُ إِلَى خَلَايَا الْحَشَرَةِ مُبَاشَرَةً.

التنفس الخيشومي

يَحْوِي الْمَاءُ قَدْرًا مِنَ الْأَكْسِجِينِ قَدَارًا قَلِيلًا، تَسْتَطِيعُ الْأَسْمَاكُ تَلْقِيَهُ بِوَسَاطَةِ خَيَاشِيمِهَا. يَتَأَلَّفُ الْخَيْشُومُ مِنْ سِلْسِلَةٍ مِنْ بَدَلَاتٍ رَقِيقَةٍ رَقِيقَةٍ تُحْدِثُ غَلِيَّةً بِالْأَوْعِيَةِ الدَّمَوِيَّةِ تُعْزِزُ بِتَأْدُلِ الْغَارَاتِ. تَكُونُ الشَّكْلَةُ الْمَاءَ عَبرَ قُوَّتِهَا يُخْرَجُ عَبرَ لُحَابٍ لِيَأْتِيَهَا حَيْثُ يَجْرِي أَمْتَصَاصُ الْأَكْسِجِينِ الْمَذَابِ وَلَقَطَ ثَانِي أَكْسِيدَ الْكَرْبُونِ.



لَوْحَةُ خَيَاشِيمِ الشَّكْلَةِ خَلْفَ الرَّأْسِ مُبَاشَرَةً.

تَتَأَلَّفُ الْخَيَاشِيمُ مِنْ أَقْوَامٍ مُتَّحِدَةٍ ذَاتِ شَوَاتٍ وَبَدِيَّةٍ هِيَ الْخَيْشُومُ الْخَيْشُومِيَّةُ.

مزيد من المعلومات انظر
إحداثيات القُرْتِ وَسَمَاحُهُ ص ٧٢
التَّنَفُّسُ الْخَلْوِيُّ ص ٣٤٦
الدَّم ص ٣٤٨
الدُّورَةُ الدَّمَوِيَّةُ ص ٣٤٩
الْبَيْتَةُ الْبَاطِنَةُ (فِي الْأَحْيَاءِ) ص ٣٥٠

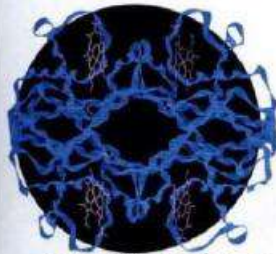
الدَّم



في معظم الناس
تتألف البلازما
أكثر من نصف
حجم الدَّم.
طبقة رقيقة من
كُرَيَّات الدَّم البيضاء
والطحيبات
كُرَيَّات الدَّم الحمراء
تتكون من قرابة

تَرْكِيب الدَّم

إذا دُمِّت عَيَّةٌ من الدَّم في أنبوب اختباري بسرعة كبيرة، تستقر الكُرَيَّات في قاع الأنبوب، ويعلوها سائل صفراوي يدعى المَصْرُورَةُ أو البلازما. تتألف البلازما من ٩٠ بالمائة ماء وباقى أَمْلاح وقَوَاةٍ غذائية - إضافة إلى بروتينات كالغلوبولين (لونها البهلي) الذي يُخَثِّرُ الدَّم. وتوَلَّد الكُرَيَّات أَقلَّ من نصف حجم الدَّم بقليل، ويقوَّى عَدَدُ كُرَيَّات الدَّم الحُمْرِ عَدَدَ البَيض بنسبة ٥٠٠ إلى ١.



شُورَةُ مُوَلَّدَةٍ خاضِعِيَّةٍ تُبَيِّنُ كُرَيَّاتاً من
البَيض. الأجزاء المُركَّبَةُ هي المجموعات
حاملة الحديد التي ترتبط مع الأكسجين.

البَيضُور (الهيموغلوبين)

البَيضُورُ خُصَبٌ يُكْسِبُ كُرَيَّات الدَّم الحُمْرَ حُمْرَتَهَا، وهو يحوي الحديد، ويخثِّرُ بقدرة على تشكيل روابط مُوَلَّدَةٍ مع كُرَيَّات الغازات. فالبيضُور يتحد بالأكسجين عندما تمرُّ كُرَيَّات الدَّم الحُمْرُ بالرئتين؛ وينفصل عنه في أقسام الجسم الأخرى، ليُحِيلَ بعض ثاني أكسيد الكربون يُطْلَقُهُ عندما يعود إلى الرئتين. ومُعَدَّةٌ ذواتِيكَ.

تَخَثُّرٌ (أو تَجَلُّط) الدَّم

إذا جُرِحتَ، فإنَّ دَمَكَ يَتَخَثَّرُ في مكان الجُرْحِ ويوقِفُ الزَّوْفَ. فطَيِّبات الدَّم القريبة من الجرح تَصْبَغُ بِلَوْنٍ مُدْمِجٍ مِمَّا مُكَرَّمَةٌ سِداً. وعَدَدُ ذلك يَنْحَوِي بروتين الفايبرين (لونه البهلي) إلى فَيَرِين (البَيض) مُشَكِّلًا شَبَكَةً خيطِيَّةً تَتَنَاضَلُ فَتُصَبِّغُ كُرَيَّات الدَّم الحُمْرَ في جِلْطَةٍ (خَثَرَةٍ).



خثرة دم خضراء

الجِلْدُ المَجْرُوحُ يُعَلِّقُ
مَوَادَّ في الدَّم تجعل
الطَّحِيْبَات تَبْقَى.

تَتَضَلَّلُ الطَّحِيْبَاتُ مِمَّا
فَتَتَكَوَّنُ سِداً. وَيُشَكِّلُ
الْفَيَرِينُ خِيوطاً تَحْبِسُ
كُرَيَّات الدَّم الحُمْرَ.



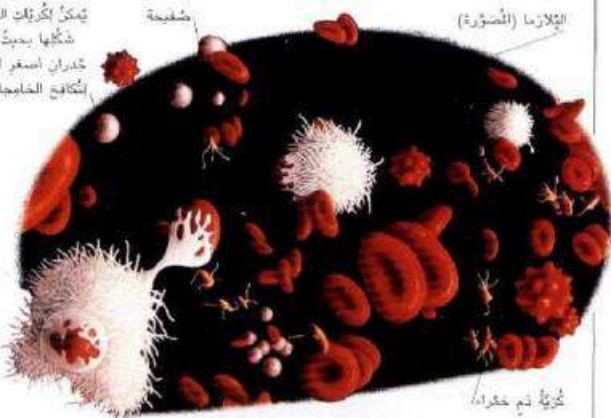
خثرة دم بيضاء



الفَيَرِينُ وكُرَيَّات الدَّم الحُمْرُ تُتَكَوَّنُ خُثَرَةً تَتَضَلَّلُ
إلى قِطْرَةٍ، وتَشَقُّ القِطْرَةُ عندما يُتَمَلِّمُ الجِلْدُ.

الدَّمُ مَادَّةٌ مُذهِشَةٌ حَقًّا، فهو يَعْمَلُ كَسَيَّرٍ نَاقِلَةٍ سَائِلِيَّ يَنْقَلُ الأكْسِجِينُ إلى كُلِّ خَلِيَّةٍ حَيَّةٍ في الجِسْمِ؛ كما يَنْقَلُ أَيضًا المَوَادُّ الغِذَائِيَّةُ والمُهْرِمَاتُ والفَضْلَاتُ والذَّفَاءُ، وهو دِفَاعُ الجِسْمِ الرَّئِيسِيَّ ضِدَّ الأَمْرَاضِ. فَطَرَةُ الدَّمُ تَبْدُو لِلنَّاطِلِ مُجَرَّدَ سَائِلٍ أَحْمَرٍ، لَكِنَّا نَظَرُهُ تَحْتَ المِجْهَرِ مُحْتَبِدَةً بِمِلَايِنِ الكُرَيَّاتِ طَافِيَّةٍ فِي مَانِعٍ مَائِيٍّ. كُرَيَّات الدَّمِ الحُمْرُ تَنْقَلُ الأكْسِجِينُ، والكُرَيَّاتُ البَيضُ تُهاجِمُ أَيَّ شَيْءٍ يَغْزُو الجِسْمَ مِنَ الخَارِجِ؛ وَتَنْقَلُ المَصْرُورَةُ أو البلازما (القِسْمُ السَائِلُ) مُعْظَمَ ثَانِي أكْسِيدِ الكَرْبُونِ. يَحْوِي جِسْمُ الإنسان البالغ من ٥ إلى ٨ لترات من الدَّم - خلاياهُ فَرْصِيَّةٌ أو مُضْغَطَةٌ أو صَبْغِيَّةٌ تُسْتَبَدَّلُ بِالمِلَايِنِ مِنْهَا أُخَرٌ جَدِيدَةٌ كُلَّ يَوْمٍ.

يَمَكُنُ كُرَيَّات الدَّمِ البَيضُ تَغْيِيرَ
شَكْلِهَا بِحَيْثُ تَتَضَلَّلُ عَلى
خَدْرَانِ اصْفَرِّ الأَوْعِيَةِ الدَّمَوِيَّةِ
لِتُطْلَقَ الخَامِجَاتُ المُضَرَّةُ.



البلازما (المَصْرُورَةُ)

شفيحة

خثرة دم خضراء

الدَّمُ تَحْتَ المِجْهَرِ

الْقِطْعَةُ الواحِدَةُ من الدَّمِ تحوي مِلَايِنِ الكُرَيَّاتِ، مُعْظَمُهَا كُرَيَّاتُ حُمْرٍ تحوي بروتيناً يدعى البَيضُور (أو الهيموغلوبين). وهو يَتَأَكْسِجُ بِزَيْدٍ كَمِيَّةٍ الأكْسِجِينِ المُتَوَلَّدَةِ بِوَاسِطَةِ الدَّمِ حَوالِي ١٠٠ مَرَّةً. أمَّا كُرَيَّاتُ الدَّمِ البَيضُ فَأَكْثَرُ خُجْمًا وَأَقْلَ عَدَدًا من الحُمْرِ، وهي تُبَلِّغُ الخَلايا الغَرِيبةَ (كالبكتيريا) وتُهاجِمُ المُتَطَلِّلاتِ الغَازِيَةِ (كالبُخَامَات) بِإِطْلَاقِ أَجْسَامٍ مُضَادَّةٍ، ويَحْوِي الدَّمُ أَيضًا شُدْقًا خَلَوِيَّةً، تُدْعَى الطَّحِيْبَاتِ، تُسَاعِدُهُ عَلى التَّجَلُّطِ (التَخَثُّرِ).

الكُرَيَّاتُ الأَزْرَقُ الدَّمِ

البَشَرِيَّاتُ، كَالشَّرَطَاتِ والمُحَرِّكَاتِ، وبعض الرُّشَوَاتِ، مُزَوَّدَةٌ بِذَلِكَ الهيموغلوبين، بِخُصْبٍ أَزْرَقٍ يُدْعَى الهيموساينين، يُكْسِبُ الدَّمُ لَوْنَهُ. في البَشَرِيَّاتِ، يَكُونُ الهيموساينين مُدَامًا في پلازما الدَّمِ بَدَلِ أَنْ يَكُونَ في كُرَيَّاتِهِ.



الهيموساينين يحوي نَاحِشَةً ذَاتَ الحَدِيدِ،
فَيَجْعَلُ الدَّمُ أَزْرَقًا لَا أَكْثَرَ كَمَا هُوَ حَقِيقٌ فِي
هَذَا الكُرَيَّاتِ الشَّامِخِ (هوساروس-فَلْجَارِس).

فَنَاتٌ (أو زَمَرٌ) الدَّمِ

يُخَلِّفُ الدَّمُ قَبِيلاً من شَخْصٍ إلى آخَرٍ، بِسَبَبِ بَرَوِيَّتِيَّاتٍ خَاصَّةٍ تَتَوَاصَلُ عَلى سَطْحِ الكُرَيَّاتِ الحُمْرِ وفي المَصْرُورَةِ (البلازما). والنَّاسُ قُوَّةُ البرَوِيَّتَاتِ نَفْسِيًّا يَتَوَصَّلُونَ إلى فَنَةِ الدَّمِ نَفْسِيًّا. وَإِذَا مَرَّ دَمٌ مِنْ فَنَةٍ مُعَيَّنَةٍ بِدَمٍ مِنْ فَنَةٍ أُخْرَى تَتَلَاوَنُ كُرَيَّاتُ الدَّمِ الحُمْرُ وَتَتَرَسَّبُ بِفَعْلِ البرَوِيَّتَاتِ المُخْتَلِفَةِ، وهو خَطَرٌ جَدًّا. إِذَا عُدَّ نَقْلُ الدَّمِ مِنْ شَخْصٍ إِلَى آخَرٍ يُبْعَى النَّاسُ أَنَّهُ مِنْ فَنَةِ الدَّمِ الصَّحِيحَةِ.



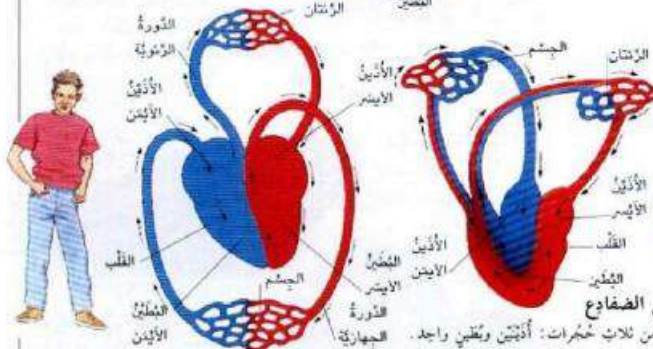
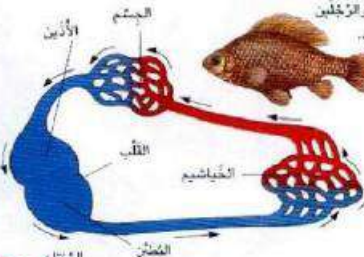
مَزِيدٌ مِنَ المَعْلُومَاتِ انظُرْ
قَسَلُ التَّزْجِجَاتِ مِنْ ٦١
الْمُتَضَلِّلاتِ مِنْ ٣٢٢
النَّظَرُ الخَلَوِيُّ مِنْ ٣٤٦
الدَّوْرَةُ الدَّمَوِيَّةُ مِنْ ٣٤٩
الْبَيْتَةُ البَاطِنَةُ (في الأَحيَاءِ) مِنْ ٣٥٠

الدَّوْرَةُ الدَّمَوِيَّةُ

يَتَحَقَّقُ قَلْبُكَ ١٠٠,٠٠٠ مَرَّةً فِي الْيَوْمِ ضَاعِطًا الدَّمَّ عَنِ
تَبَيُّعِهِ مِنَ الْأَنْبِيَبِ تَنْفُلُهُ فِي جَوْلَةٍ حَوْلَ الْجِسْمِ. الدَّوْرَةُ
الدَّمَوِيَّةُ فِي الْإِنْسَانِ مَفْقُةٌ - أَيْ إِنَّ الدَّمَّ يَدْوِرُ فِي أَوْعِيَةٍ
خَاصَّةٍ مُتَّصِلَةٍ. بَعْدَ مَا يُضْخَمُ الدَّمُّ مِنَ الْقَلْبِ، يَنْدَفِقُ قُدَّامًا
بِضَغْطٍ عَالِيٍّ يُكَيِّفُكَ تَحْسُسُهُ نَبْضًا. وَيَدْوِرُ الدَّمُّ بِسُرْعَةٍ
مُدْهَشَةٍ، إِذْ تُكْمَلُ كَرْبَةُ الدَّمِّ دَوْرَتَهَا مِنَ الْقَلْبِ إِلَى الرِّكْبَةِ،
دَهَابًا وَإِبَابًا فِي دَقِيقَةٍ وَاحِدَةٍ فَقَطْ. أَمَّا الْحَيَوَانَاتُ
الْأَبْسَطُ، كَالْقَوَاقِعِ مَثَلًا، فَالْجُمْلَةُ الدَّوْرَانِيَّةُ لَهَا مَفْرُوحَةٌ
تَسْرِي فِيهَا الدَّمُّ غَالِبًا عَنِ فَحْوَاتِ جَسَدِيَّةٍ قَسِيحَةٍ، لَا
خِلَالَ أَوْعِيَةٍ ضَيِّقَةٍ. وَالدَّمُّ فِيهَا لَا يُضْخَمُ بِضَغْطٍ مُرْتَفِعٍ،
فَتَسْرِكُ بِطَعْدٍ وَزُكُودٍ.

الدَّوْرَةُ الدَّمَوِيَّةُ فِي الْأَسْمَاكِ

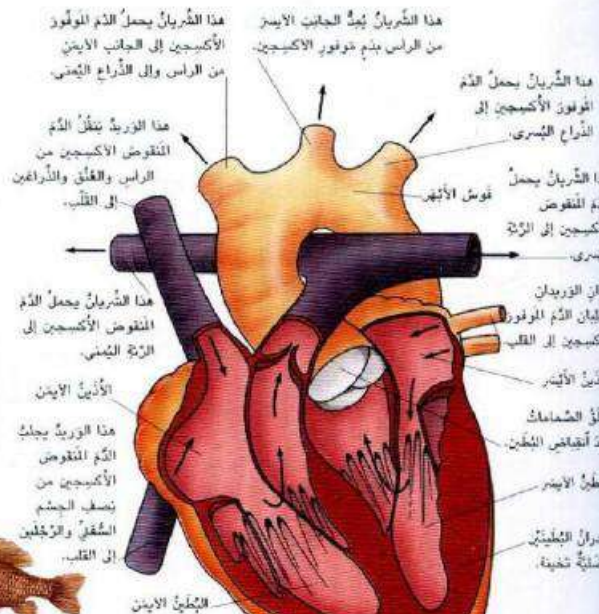
يتألف قلب السمكة من خجرتين فقط، وسري الدم في حلقه أشعطي واحدة. يسري الدم عبر الخياشيم حيث يجمع الأكسجين، ثم يدور حول الجسم يزوده بالأكسجين، ويأخذ منه ثاني أكسيد الكربون، فيجعله عوداً إلى الخياشيم.



الدَّوْرَةُ الدَّمَوِيَّةُ الْبَشَرِيَّةُ

تَنْقَسِمُ الذَّوْرَةُ الْعُظْمِيَّةُ فِي الْإِنْسَانِ، كَمَا فِي سَائِرِ الْفُتَيَانِ
وَالْخَيْمُورِ، إِلَى قُورَيْنِ رُتَوِيَّةٍ وَجِهَارِيَّةٍ. فِي الْأَوَّلَى يَنْتَقِلُ الدَّمُّ
مِنْ بَعْضِ الْقَلْبِ الْأَيْسَرِ إِلَى الرُّتُونِ حَيْثُ يَكْتَسِبُ
الْأَكْسِجِينَ وَيَصْبُحُ أَحْمَرَ قَالِبًا. وَفِي الثَّانِيَةِ يَنْتَقِلُ الدَّمُّ مِنْ
بَعْضِ الْقَلْبِ الْأَيْسَرِ إِلَى سَائِرِ أَجْزَاءِ الْجِسْمِ
يُرْوِّدُهَا بِالْأَكْسِجِينِ، وَيَأْخُذُ مِنْهَا ثَمَنًا أَكْبَدَ
الْكِرْمِ - يَتَّخِذُ مِنْهُ مِنَ الْأَكْسِجِينِ قَالِبًا.

لزيادة من المعلومات انظر
التفصيل ص ٣٤٧
الدم ص ٣٤٨
البيئة الباطنية (في الأحياء) ص ٣٥٠



الْقَلْبُ الْبَشَرِيُّ

الْقَلْبُ بُنْيَ مَصْحَتَيْنِ تَعْمَلَانِ حَتَّىٰ إِلَىٰ حُجْبٍ، تَأْتَفُ وَاحِدُهُمَا نَ قَتْسِي عَقْلَيْنِ هُمَا أَذْنٌ عُلوِيَّةٌ وَيَقْلُ سَفَلِيٌّ. فَخِلَالُ بِنْفَةِ الْقَلْبِ يَنْقِضُ الْأَكْبَرُ دَافِعَا الذَّمِّ إِلَى الْعُلِيِّنَ، ثُمَّ هِيَ لِحَافَةٌ. يَنْقِضُ الْعُلِيُّنَ بِدَوْرِهِ دَافِعَا الْقَلْبِ خَارِجَ الْقَلْبِ إِلَى الشَّرَائِينِ. الْجَانِبُ الْأَيْمَنُ مِنَ الْقَلْبِ يَدْفِعُ الذَّمَّ الْوَارِدَ مِنَ الْجِسْمِ إِلَى الرُّشَيْنِ، فِي حِينَ يَتَلَقَّى الْجَانِبُ الْأَيْسَرُ الذَّمَّ الْمَوْفُورَ الْأَكْبَحِينَ مِنَ الرُّشَيْنِ وَيَضَعُهُ إِلَى بَيْتَةِ الْجَنَنِ.



وَلَيْسَ هَارُفِي

الطبيب العربي، ابن النفيس
(ح. ١٢٠٥-١٢٨٨) كان
أول من وصف دوران
الدَّم بين القلب والرئتين؛
لكن عمله لم يُعترف في
أوروبا. ثم بعد قرابة أربعة
قرون (عام ١٦٦٨) نشر الطبيب
الإنكليزي، ويليام هارفي
(١٥٧٨-١٦٥٧) وصفاً كاملاً

لِدَوْرَانِ الدَّمِ حَوْلَ الْجِسْمِ. وَمَوْلَاهُ لَمْ يَسْتَطِعْ رُؤْيَةَ الْأَوْعِيَةِ الشَّعْرِيَّةِ، لِكَيْفَةِ اسْتَنْجَاعِهَا وَخُوصِيَّةِهَا وَجُودِهَا.

الأوعية الدموية

يحوي جسم الإنسان حوالي ١٠٠,٠٠٠ كم من الأوعية الدموية. تحمل الشرايين الدم من القلب إلى أجزاء الجسم، بينما الأوردة تعيده إلى القلب. وتضيق الشرايين بالأوردة بواسطة شبكة كثيفة من الأوعية الشعرية (الشعرات) الصغيرة.



البيئة الباطنية (في الأحياء)

العالم من حولنا دائم التغير؛ فالهواء قد يبرد أو يسخن. وقد يهطل المطر أو يكون الطقس مشمسًا وجافًا. أمّا في باطن الجسم، فالظروف البيئية تظل في الغالب هي نفسها من يوم لآخر؛ فدرجة الحرارة هي نفسها على الدوام تقريبًا، والمزيج الكيميائي الذي تحيا به خلايا الجسم يبقى ثابت التركيز. وهذا لا يعني أنّ الجسم لا يتغير أبدًا؛ فهو يجري، طوال الوقت، تعديلات بسيطة في بيئته الباطنية. فالأعصاب والهormونات (المراسيل الكيميائية) تعمل معًا لإبقاء ظروف الجسم الداخلية في وضع الاستقرار. وهذا الاستقرار الداخلي (أو الاستتباب)

هو من خصائص الكائنات الحية العليا.

الإفراغ

الكائنات الحية كلّها بحاجة إلى التخلص من الفضلات؛ ويُعرف هذا بالإفراغ. فحين تُفجّ قنسي أكسيد الكربون والماء عبر الرئتين، وتُفرغ المرغبات الترويجية والأملاح والماء في البول، وبعض الأملاح والماء في العرق. ونتخلص أيضًا من مخلفات الطعام غير القابلة للهضم بالبراز. لكن ذلك ليس إفراغًا إيجابيًا جاريًا، لأن هذه الأجزاء لا تُغير خلايانا مطلقًا. والإفراغ عملية مُهمّة جدًا لأن الفضلات قد تُسمم الجسم. في الجسم السليم تعمل الشبكات العصبية والهormونات على عدم تراكم الفضلات مطلقًا.

الإفراغ في النبات

النباتات أيضًا تحتاج إلى التخلص من الفضلات كما الحيوانات. فثناء التخليق الضوئي، تأخذ النباتات فضلة الأكسجين من أوراقها، كما تُخزّن بعض النباتات الفضلات الجاهزة في خلاياها. فبالخلايا المُشبّهة أعلاه من فصّ ثوم قد إختزنّت بؤرات أكسالات الكالسيوم كناتج فضلة.

ذوات الدم البارد

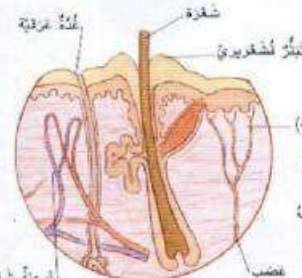
الأشماك والزواحف والبرمائيات واللافقاريات حيوانات خارجية الحرارة (باردة الدم) تعتمد على مصادر خارجية لتسخين أجسامها. وهكذا فإن درجة حرارتها ترتفع ونهبط تبعًا لدرجة حرارة مكان تواجدها. والكثير من هذه الحيوانات يُغيّر درجة حرارتها بتبطين شوكه. فتتعرّض العقابنة مثلاً للشمس في الطقس البارد، وتُخبّئ في الظل في الطقس الحار.

ذوات الدم الحار

الطيور والثدييات واللافقاريات حيوانات داخلية الحرارة (حارة الدم) تولّد الحرارة داخليًا من خلال الأيض، فتُحفظ درجة حرارتها ثابتة - وهي عادة أسخن من بيئتها. والحيوانات الداخلية الحرارة تظل نشطة حتّى في الطقس البارد؛ لكن أجسامها تُنتج كميات كبيرة من الغذاء (الزوائد) لتعقّب ذلك.

تنظيم درجة الحرارة

ما لم تكن مريضًا، فإن درجة حرارة جسمك ثابتة على 37°م. وتولّد الحرارة من انحلال الغذاء خلال التنفس الخلوي، وهي تُفقد باستمرار في الوقت نفسه. فإذا فقد الجسم حرارة أكثر مما يُنتج، يُزِيل الدماغ نوا إشارات إلى الجسم لزيادة إنتاج الحرارة كما يُنتج شرب بعضنا بعضًا بصبين الأوعية الدموية القريبة من سطح الجلد - مما يجعل شعر البدن يثقل مُشغرية. أمّا إذا ولد الجسم حرارة أكثر مما يُتلي، فعندئذ يبدأ التعرق.



قُوف الجلد (قُشغرية)

إحدى التلامات الأولى للإحساس بالبرد هي قُوف الجلد بشدات مُشغرية على سطحه. وتُظهر هذه التلامات لأنّ عضلات دقيقة تُفجّ مُنر البدين مُشغرية.

مُرَاقِبَةُ الْجِسْمِ

وفاقت فوافقت دامت نسبة جسمك الباطنية.
 فحرة منه يرقب على الدوام تركيز ثاني أكسيد
 الكربون في الدم؛ فيزيد سرعة التنفس إذا زاد
 التركيز كثيرا. كما تبطئ أجزاء أخرى من
 الدماغ نسبة الماء في الدم ودرجة حرارة
 الجسم، وسواها من الظروف الحيوية.

مع كُلِّ رَفِيعٍ، تَتَّبَعُهُ رِثَالُ شَاسِيِ الْكَسِيدِ
الْكُورِيُونِ وَبُخَارُ الْمَاءِ (هَذَا الْبُخَارُ يَصْصَبُ
الرُّجَاجَ لَوْ رَفَرْتَهُ عَلَيْهِ).

كذلك تعمل ككوشح
وكنصنع كيمالوي فهي
تؤبلى خلايا الدم الحمر
النافعة وتحقق حديدتها.
وتضبط الكبد أيضا مستوى
الغلوكوز في الدم، كما تصنع
البروتينات التي تُحَمِّدُ الدم.

تَرْشُحُ كُلِّيتَاكَ الدَّمُ
فَتُسْتَضَفِيَانِ جِزَاءَ الْمَانِعِ
وَتُسْتَخْلِصَانِ الْبَقُولَ مِنَ
الْفَضَالَتِ وَلِهَذَا نَقَضَ الْمَاءُ

يُسَاعِدُ الْمُتَعَرِّقُ عَلَى تَرْبِيدِ
الْجِسْمِ. وَيَحْوِي الْفَرْقُ
أَمَلًا تَحْفَظُ مَذَاقَ الْجِلْدِ
مَالِحًا بَعْدَ التَّعَرُّقِ.

الهُرْمُونَات

الهرمونات مواد تحلّل رسائل تعبئة. في الحيوانات
تفرز الغدة الصمّ هرمونات تضبط مباشرة في مجرى
الدّم تتنوّذ حول الجسم. وعندما يتلّغ الهرمون الخلايا
المستهدفة يبدأ بتنفيذ رسالته. نؤا، ينعّ الجسم أكثر
من 50 نوعاً مختلفاً، بعضها ينظّم مستويات الموادّ
المهمّة في الدّم، وأخر تتحكّم في طريقة نموّ الجسم
وتنوّذه. وتعمل الهرمونات عادة أزواجاً - واحد ذو
أثر مضادّ للآخر.



خَلَقَاتُ التَّقْلِيمِ الرَّاجِعِ (التَّغْذِيَةُ الْمُرْتَدَّةُ)

الإسبولين والغلوكتاجون هرمونان يتحكمان في مستوى الغلوكوز في الدم. فالإسبولين يخفض مستوى غلوكوز الدم، بينما الغلوكتاجون يرفعه. هذان الهرمونان يشكّلان حقلقة تلقى راجع، لأن كلا منهما يؤثر في (ويتأثر بـ) ما يفعله الآخر.

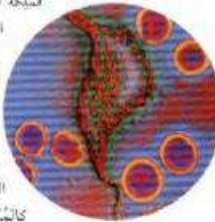
انصالات الكيماوية

بعض الحشرات تطلق كيماويات، تدعى فيرومونات، لتواصل بها بعضها مع بعض. فالحشرات الاجتماعية، كالنحل والنمل، والأرض، تواصل فيرومونها، بعضها إلى بعض، عبر الهواء أو بالتشمس. فبذلك النحل مثلاً تحكّم التحيّة (خلية النحل) بالفيرومونات التي تفرّجها.

الدُّفَاعَاتُ

الْمُنْعَرَكَةُ

تُكَرِّمَاتِ الدِّمِ الْبِطْنُ
هِيَ حَرَمُ الْجِسْمِ مِيتَ
الْعُرْوِ مِنْهَا نَوْعٌ بَلْعَمِي،
مِيتَةُ أَعْلَاهُ نَعْمٌ وَتَلْتَهُمُ



مُكَافَحةُ الأمراض

جسم الإنسان قولٌ ينالُ للتعقبات الجهرية،
الكتريا، لأنه يؤقُّ لها الدفء والغذاء. وللمحافظة
على استقرار الداخلي يستخِدم الجسم نظاماً
للتناغم ليكافح تلك الحرائم. والجهازان الدموئي
واللمفي عظيم الأهمية في هذا المجال. فكثرٌ من الحرائم التي
تدخل الجسم تغمرها كُرْبَاتُ الدم البيض وتلتهمها. وكثيرٌ سواها
عاجها بروتينات نظام المناعة المعروفة بالأسماض الضادة
تبيدُها. والنظام اللعائقي يسهلُ عليه القضاء على هذه الحرائم فيسا
و عادت لمهاجمة الجسم ثانية بفعل أسنانه الذاكِرة لتركبها
لكيمائي، ويُعرف هذا المناعة التحصينية.



الهرمونات في النبات

النافذة، فإن الدورات تنحني باتجاه
الضوء. ويحدث ذلك لأن الهرمونات
المعززة للبناء تتجمع على جانب النصف
البعيد عن الضوء فتجني الهرمونات
الناتجة تحكّم النمو والظهور غالباً. بعض
الهرمونات يبطئ نمو النبات، وهرمونات
أخر تجعل الأوراق تسقط في الخريف.
تُقلّ العضلات (أينسلي بلير)



كلود برنار

كان العالم الفرنسي، كلود برنار (١٨٢٢-١٨٩٨)، من أوائل الذين درسوا الفسيولوجية (علم وظائف الأعضاء)، وتعرفوا بتكامل عمل أعضاء الجسم في الشحافة على استقرار بيئته الداخلية. فقد اكتشف أن العلو كور، الذي هو المصدر الرئيسي للطاقة في الجسم، يُخْتَرَن في الكبد كجليكوجين، ثُمَّ يُفَلَّل عند حاجة الجسم إليه. كما درس عمدة التخصيم، وتأثير العقاقير على وظائف الجسم والمُضَلِّلة العصبية.



لزيادة من المعلومات النظر

الجرائم (الكسرية)	ص ٣١٣
التفكير العنقوي	ص ٣٤٦
الدم	ص ٣٤٨
النسوة وفراجه	ص ٣٦٢
حقائق ومعلومات	ص ٤٢٢

الهياكل الداعمة

الترنابان الشجري ذو زوج ثقبتي يُعطي راسه -
بحيث العنبر في أعلاه، والأرجل بأسفله،
ويتسلق الترنابان كلما نغداً



يتألف جسمه الفخّي الأرجل من شدة
كثيرة تتفصل واجدتها بالأخرى تشيع
للحيوان القوي والالتفاف، ولا بد لهذه
المفصليّات من الانسلاخ
كي تنمو.

العنبر المتعب

يبلغ الذعر الحارّة، بخلاف الحشرات
والقشريات، ليست بحاجة إلى الانسلاخ،
لأن أسداقها تنكّر مع لماء الجسم.
والهيكّل الخارجي له ميزاته الإيجابية والسلبية.
فمن حيث أنه يحمي صاحبه من الأذى،
ويخجل من العنبر على المتعطّيات، المخرّجة لها حسّه، وفي
الحيوانات الزرية العنبر يساعد الهيكّل الخارجي في عدم تغلب
الجسم. أمّا الميزتان السلبيتان للهيكّل الخارجي فهما كونه يثقل
أحياناً، ويحاط على الزرّة كما إنّ من الضروري إخراجها مع
ماء صاحبه في بعض الحيوانات. وخلال عمليّة
الانسلاخ يتغيّر الهيكّل الخارجي، وتقلّص الحيوانات
منه، كما أنّ هيكلة الجديد القويّ ثخنة، وعلى
الحيوان جيل أن يتخلّص في مكان آخر من مكانه
لأعدائه حتى ينشأ هيكله العنبر ويتصلّب.

مفاصل الخلف

تتألف المفاصل من نسيج غويّ يثيق للحيوان
تحريك أقسام جسمه المختلفة بسهولة.

أرجل الخنفساء ثقلتها بصفايح
الكثيرة المشدّية كثيفة جسيمها، وتُكسب
العصلاّت التي تحرك الأرجل بناقل
صفايح الشدّة التي تليها.



أشجار النخيل

الدعم في النبات وفي المتعضيات الوحيدة الخلية

الخلايا النباتيّة جميعها مدعّمة بالسليولوز، ويحموي الكثير
من الخلايا الحسيّة أيضاً مادة عابية تدعى الخشيش
(اللجنين)، ويفضل هذا الدعم الممكن نقل الأشجار
قائمة متصبّية، وتكوّن الفلحيات البحرية الوحيدة
الخلويّة، من المتطورات (الدائريّات)، هياكل جميلة
من السليكا (المعدن الذي يتألّف
منه الرُّمل) وتختلف أشكال
هذه الهياكل من نوع لآخر.

ششپورات (دياثيرمات)



الهيكّل يستند جسّد الحيوان، ويؤلّف إطار دعم يحميه ويحافظ على
شكليه، كما يوفر للعصلاّت مركّزاً تشدّد إليه. مُعظم الحيوانات المألوفة
ذات هياكل داعمة من مادّة صلبة كالعظم أو المحار، وكلّما كبر حجم
الحيوان وزرته تردّد حاجته إلى هيكّل دعم أقوى وأمتن. والكثير من
الحيوانات الصغيرة لها أيضاً هياكل داعمة، لكنّها ليست بالضرورة صلبة
الأجزاء دائماً. فذوّة الأرض مثلاً، عديمة العظم، وهي تدعّم جسّمها
بالضغط الداخليّ؛ حيث تُضغَط موانع الجسم على الجلد، كما الهواء
داخِل إطارٍ مطاطيّ، كهيكّل هيدروستاتيّ يُمكنها من الانحجار في
الثّربة.

الهياكل الخارجيّة

الكثير من الألفاريّات ذات هيكّل سطحيّ يتألّف
من قشرة صلبة تدعّم الجسم من الخارج. ففي الحشرات
والمفصليّات الأخرى يتكوّن الهيكّل الخارجي من صفايح
جاسيّة مرنة المتفصل فيما بينها. وهذه الصفايح
لا يتغيّر حجمها بعد التكوّن. لذا تُقرّح الحشرة
هيكلها الخارجي كلّما نمت، وتخلو هيكلاً
آخر. وفي الخناصيص تطوي الجناحان
الأماميّان، كحشواتٍ عموديّة فوق
الجناحين الخلفيّين الرّقيقين ويحييانهما.

أغروبي من
الكثيّن حشويّة

مفاصل الأرجل
طبقات الكثيّن
مُترابطة بعضها
فوق بعض

الكثيّن

تتألّف هياكل الحشرات الخارجيّة من
مادّة قويّة تدعى الكثيّن، مُترابطة في
طبقات تتعارض ألياًها المتوازيّة فتجعل
الهيكّل الخارجي شديداً الثبات.

مُترابطة الحارّة
المشدّية



مُترابطة الحارّة
ذات قبات
أكثر



مُترابطة الحارّة
ناتئة قليلاً
الطبقات



المحار

الرّغويّات إجمالاً ذات
هياكل خارجيّة صلبة
هي متحارثها. وتتألّف
هذه المتحارث أو
الأصداف من كربونات
الكالسيوم المعدنية، ومع نماء
الحيوان الرّغويّ، يسمو في إضافة المعدن إلى شقّة
متحارثه. فتكثر تدريجيّاً وتترايد ثقلها وتثيق لثقلها الداخليّة.
وعكاز يستطيع الحيوان الرّغويّ الاحتفاظ بهيكليه الخارجي
قوياً حياته، دون أن يقرّحه كما تفعل الحشرات والقشريات،

الهياكل الداخلية

الإنسان. كسائر الفقاريات الأخرى، ذو هيكل غائر يدعم الجسم من الداخل. والهياكل الداخلية في معظمها تتألف من عظم وعُضروف، ويوفر العظم المتانة والقوة، بينما يصبح عُضروف المفاصل الزلاقي العظام بعضها فوق بعض أثناء الحركة. يتألف هيكل الإنسان من ٢٠٦ عظام تتراوح حجمها بين عظم الفخذ الضخم والعظيّمات الدقيقة في الأذن المتوسطة. وبخلاف الهياكل السطحية في الحشرات وسواها، فإن هيكل الإنسان ينمو داخليًا متساوياً مع نماء الجسم.

المفاصل

المفاصل هي مناطق اتقاء العظام المختلفة. والمفاصل في معظمها تُسَخَّع بالحركة، بشكل أو بآخر، بفضل طبقة عُضروفية تُمسك تغطي رؤوس العظام. وتزلقها في الحركة سائل زليقي خاص. والمفصل بكامله مُحاط بمخاطم يختلف غشائيّ ليعبئ سبيل.

المفاصل الزلّية

الزفّ (كما الرّكة) مفصل زلّّي أحاديّ اتّجاه الحركة - يترخّض شعوراً ومُروناً فقط، وليس من جانبٍ لآخر.

القحف (الجمجمة)

الفخذ السفلي

الرقبة

نوع الكتف

العظم

فقرات (العمود الفقري)

الحوض

الكتف

الزائدة

الرسغ

الشفافيات

العظم

عظم الفخذ

الشفرة (ممشط الله)

الطبقة الخارجية

الطبقة الداخلية من

العظم الإسفنجي

تحتوي بقايا حمراء

اللون الأصفر

يُكوّنون العظم

باطن العظم

العظم سَخَر يحوي

عدة أنواع من الخلايا.

وبعض خلاياه تُحيط نفسها بطبقات من

الأملاح المعدنية تجعل العظم صلباً جافاً.

ويحوي العظام القنوات في داخلها التي حيث

تولد كريات الدم وتُخزّن الدهون.

الرسغ (عظام الكاحل)

عظم القدم

أشلاء الأفعى لا تُلف

الجانب السفلي من جسمها.

بما تشد لجسد اللق

بالانقباض عندما تتحرك

الأفعى وحيّة ضحكة.

خطّ الدّور حيث

تلتقي العظام

عظمًا الجبهة

فقدان

المفاصل الثابتة

بعض المفاصل مُرتبطة لا يُمكنها الحركة، كما في مفاصل عظام الجمجمة التي تحمي الدماغ. في يد نَشْتها تكون عظام الجمجمة مُفصّلة، ثم تتألف تدريجيًا لتُشكّل وتتماشك معًا بخلعوط مُتعرّج تدعى مُحطوط الدّور. أمّا عظمًا الجبهة فتندمجان تمامًا ليعزّيا من القوة.

المفاصل الحركية الكروية

مُفصل الورك والكتف يُسمحان بالحركة في كلّ اتّجاه تقريبًا. فكلّ منهما يحوي عظمًا حلزويًا، ينتهي بخُرّة، وشحًا ثوابت تلك الخُرّة. ويُشكّل العظمتين معًا ألياف غليظة تبيّن تدعى الأربطة.

الجمجمة

زعنفة صدرية

هياكل لا عظام لها

الهياكل الشّريّة في أرجلها الحنّية الأولى عُضروفية بكاملها. وتتعلّم عُضروف الهيكل تدريجيًا حتى حوالي سن ٢٥ من المُعر. أمّا أسماك القُرش والشّنين فلا تتعلّم هياكلها العُضروفية مُطلقًا، ويكوّنوا مائة العيش فالعُضروف وحده كافٍ لتدعيم أجسامها.

هيكَل عديم الأرجل

يُكاد هيكَل الأممي يقتصر على جُسمه وعموده فقري وأضلاع. ويحوي عمودها الفقريّ نبات الفقرات، وعدة ضحًا من المفاصل يَسَخّ كل واحد منها بعض النّشي مما يجعل الجسم بجموعه قابلًا للشّحوي والتّقلّبي. والأفاعي عديمة عظام الأطراف حتى إنّ لمعظمها قدّ كلّ أثير لعظام الكتف والحوض.

الجذام

الحوض

الهيكل العُضرويّ

الفقرات

الشّنين

الزمن من المعلومات الخظر

الشفافيات الوحيدة الخلية من ٣١٤

العضلات من ٣٢٢

الحركة من ٣٥٥

الجلد



الاغذاء بالجلد

يُطْرَقُ السَّمَنُ مِلايينَ الخلايا النسيجية من سطح جلودهم يومياً، فتستخرج مع الغبار ونواثر غذاء لغث الغبار النسيجية الدقيقة. هذه الخلية غير مُؤدية عاقبة، لكن بعض الناس يارتجبون بلذتها.

خلايا الشعلة تتألف تدريجياً لتُكَلِّفَ سطحاً خلايا جديدة من الأسفل. وتدوم الخلية قرابة أربعة أسابيع. تحقّق الطبقة الميتة حوالي ٢٥ خلية.



التجاعيد (الغضون)

إذا قُرِئَتْ جِلْدُكَ تُعَمُّ خَبَثٌ، فسرعان ما يبرئ. مُستعبدٌ نَحْلُهُ، وهذا عائدٌ إلى أن أديمَ الجلد تحوي بروتينات تُتَغَطَّ كالمِطَاط. لكن مع تقدّم السن يُفْقِدُ الجلد مرونته، وتناحُلُ التجاعيد بالظهور.

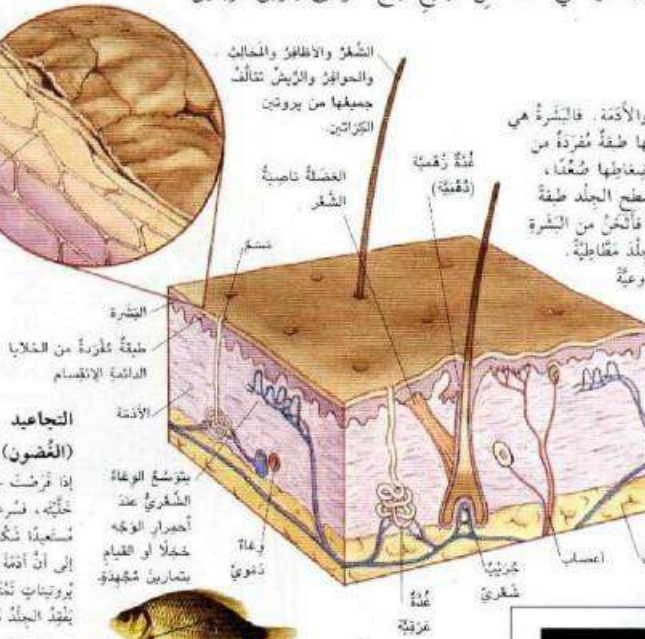
الحراشف

الحراشف الشراكية تُغَطِّي الجلد في مُعظم الأسماك إسكانية. هذه الحراشف تتكوّن من الأديم، وتتألف من عظم واللبنة. أخرى: مُعظم الأسماك العظمية ذات حراشف مُستديرة تتجَعَلُها شبيهةً مُلَسَاء، بينما حراشف سُلَمُ القُرَاش صغيرة مُدْبِة تُكْسِبُ جلودها نَجَاحاً مُرْمَلَةً كورق الشجر.



بَضَمَاتُ الأصابع

الجلد على راحتي يديك والخصف قديمك تُحَرِّزُهُ خِيودٌ دَفِقةً تُكْسِبُ الجلد قِطْعاً أَفْضَلَ لِأَسْوَكَ الْأَشْيَاء. إنَّ نَظْمَ هذه الخيود فريدٌ مُتَمَيِّزٌ، بِكَبَرٍ يَشُوهُ، لَكِنْ شَكْلُهُ يَغْلُ نَظْمًا لَا يَتَغَيَّرُ.



باطن الجلد

تتألف الجلد من طبقتين هما البشرة والأدمة. فالبشرة هي الطبقة الخارجية، وتتواجد في قاعدتها طبقة مفردة من الخلايا الدائمة الانقسام. وخلال أنضغاطها ضَعْفًا، تموت الخلايا الجديدة مُكوِّنةً على سطح الجلد طبقةً مُتَبَدِّلَةً. أما الأدمة وهي الطبقة السفلية فالتحوي من البشرة بغير، وتحوي إليها مَرَّةً تُكْسِبُ الجلد مُقَابِلَةً. كما تحوي أيضًا جُرَيْبَاتِ الشعر والأوعية الدموية ونهايات الأعصاب الحساسة والدهن، إضافة إلى الغُدَّة العَرَقِيَّة. وهذه الغُدَّة تبغث إفرازها الزيتي إلى سطح الجلد غير مُسَامٍ، فتُغَيِّبُ ظَرِيًّا.

مقطع عِزَّ الجلد البشري



لَوْنُ الجلد

بعض الحيوانات تستطيع تغيير لَوْنِ جُلْدِهَا، فَالْحَيَّاتُ (السَّيْلُوح) مثلاً، يُغَيِّرُ لَوْنَهُ بِتَغْيِيرِ حَجْمِ قُطْرَيَاتِ خَاصَّةٍ فِي جِلْدِهِ. أما البَشَرُ فَتُكْسِبُ جُلُودَهُمْ لَوْنًا مِنْ خَضَبٍ يَدْعَى الْقَامَمِينَ (أو الميلانين)، يتكوّن تحت سطح الجلد مُبَاشَرَةً. ونحوي جلود بعض الناس يُخْضِبُ الكاروتين أيضًا في الأدمة. وهكذا فإن جُلُودَ البَشَرِ لَا تُخْتَلَفُ إِلَّا بِكَيْمِيَّةِ الخَضَبِ التي تحتويها.

لمزيد من المعلومات انظر

- انتقال الحرارة ص ١٤٢
- الزواحف ص ٣٢٤
- الأسماك ص ٣٢٦
- الزواحف ص ٣٣٠
- الطيور ص ٣٣٢
- البينة الباطنية (في الأحياء) ص ٣٥٠

العَضَلَات

تَكُونُ العَضَلَاتُ حَوالِي نِصْفِ وَزْنِ الجِسْمِ، وَهي التي تُحَرِّكُهُ. بِاتِّقَابِاضِها تَسْتَطِيعُ العَضَلَاتُ الشَّدَّ سَحْبًا لَا دَفْعًا. لِذَا، فَمُعْظَمُ العَضَلَاتِ مُنَظَّمٌ أَزْوَاجًا أَوْ مَجْمُوعَاتٍ تَسْتَطِيعُ الشَّدَّ فِي أَتِّجَاهَاتٍ مُضَادَّةٍ. فِي الْفَقَّارِيَّاتِ (ذَوَاتِ الْعَمُودِ الْفَقْرِيّ) ثَلَاثَةُ صُرُوبٍ مُخْتَلِفَةٍ مِنَ العَضَلَاتِ. فَالْإِرَادِيَّةُ (أَوْ الْهَيْكَلِيَّةُ) بِهَا مُحَظَّظَةٌ غَالِبًا وَتَرْبِطُهَا بِالْعِظَامِ أَوْتَارٌ مَتِينَةٌ، وَهي عِنْدَمَا تُنْقَبِضُ تُحَرِّكُ جُزْءًا مِنَ الجِسْمِ. هَذِهِ العَضَلَاتُ تَحَسِّنُهَا بِسُهُولَةٍ لِأَنَّهَا إِرَادِيَّةٌ تُحَرِّكُهَا مَتَى شِئْنَا. أَمَّا العَضَلَاتُ الْإِرَادِيَّةُ فَمَلْسَاءٌ تُوجَدُ فِي الْقَنَاءِ الْهَضْمِيَّةِ وَالْأَوْعِيَّةِ الدَّمَوِيَّةِ. وَهي مُهَيَّاةٌ فِي عَمَلِيَّةِ التَّمَجُّجِ لِتَحْرِيكِ الطَّعَامِ وَالسَّوائلِ فِي الجِسْمِ. أَمَّا النُّوعُ الثَّالِثُ فَمُحَظَّظٌ لِإِرَادِيٍّ، وَيُمَثِّلُ بَعْضِيَّةَ الْقَلْبِ فَقَطْ الَّتِي تَعْمَلُ بِلَفَافَةٍ، انْقِبَاضًا وَانْبِساطًا، بِانْتِظَامٍ دُونَمَا كَلَّلٍ.

العَضَلَاتُ الْبَشَرِيَّةُ

يَحوي جِسْمُ الْإِنْسَانِ حَوالِي ٦٦٠ عَضَلَةً إِرَادِيَّةً، يَنْشِئُ فِيهَا مَدُّ وَاقْصُ مِنْ الدَّمِ، فَيُوقِرُ لَهَا الْأَكْسِجِنَ وَالْغُلُوكُوزَ. وَالْعَضَلَاتُ تُشَكِّلُ بِالْإِنْقِبَاضِ، شِدَّةَ الجِسْمِ بِحَوالِي أَرْبَعَةَ أَصْحَاسِ طَاقَةِ الْخَارِجِيَّةِ.



عِنْدَمَا تُنْقَبِضُ ذِرَاعُكَ، تُشْرِكُ الْعَضَلَةُ ذَاكَ الرَّاسِيَّ. وَإِنَّا حَاوَلْتُمْ ضَلْبَ سَلْقَةِ ذِرَاعِكَ فَتَرَوْنَ الْمُسْتَقَامَ، فَتَسْتَجِيبُ الِثَلَاثَةُ الرَّؤُوسُ مُشْدُودَةً.



عِنْدَمَا تُرْفَعُ ذِرَاعُكَ، تُنْقَبِضُ ذَاكَ الرَّاسِيَّ، وَتُشْرِكُ الْعَضَلَةُ الْمَضَادَّةُ - الِثَلَاثَةُ الرَّؤُوسُ.



حَالَمًا يَهْمُ الضَّدْعُ بِالْفَرْ، يَرْفَعُ الدِّمَاغُ إِشَارَاتٍ عَنِ أَعْصَابِهَا إِلَى عَضَلَاتِ رِجْلَيْهَا، فَتَنْقَبِضُ الْأَلْيَافُ الْعَضَلِيَّةُ نَوًّا وَتَهْمُ عَمَلِيَّةُ الْفَرْ. بَعْضُ الْأَلْيَافِ الْعَضَلِيَّةِ يَنْقَلِبُ بَيْنَمَا يَنْشُرُخِي بِعَظِيمِهَا الْآخَرُ حَتَّى وَالضَّدْعُ سَاكِنٌ لَا يَتَحَرَّكُ. وَهَذَا يَبْقَى الْعَضَلَاتُ مُشْدُودَةً (سَوِيَّةِ التَوَرُّ) وَتَحْفَظُ الجِسْمَ صَحِيحًا نَشِطًا. التَوَرُّ الْعَضَلِي الشَّوْءُ مُهِمٌّ جِدًّا فِي أَجْسَادِنَا نَحْنُ أَيْضًا، وَتَحَسِّنُ بِالتَّمَرِينِ الْمُنْتَظِمِ.



إِنْقِبَاضُ (أَوْ تَقَلُّصُ) الْعَضَلِ تحَرِي الْمَيِّتَةِ الْعَضَلِيَّةِ عَنَاقِيدَ مِنْ بَرُودِيَّتَيْنِ مُخْتَلِفَتَيْنِ هُمَا الْأَكْتِنُ وَالْمْيُوسِينُ، يَتَأَلَّفُ كُلُّ مَنِمَا مِنْ خُيُوطٍ مُفَصَّلَةٍ مُنَوَّعَةٍ فِي هَلِيقَاتٍ مُتَرَاكِبَةٍ. فَعِنْدَ اسْتِرْخَاءِ الْمَيِّتَةِ الْعَضَلِيَّةِ تَرَاكَّبَتْ خُيُوطُ الْأَكْتِنِ وَالْمْيُوسِينِ لِقَلِيلًا. أَمَّا إِذَا اسْتَحْبَبَتْ الْمَيِّتَةُ بِإِثَارَةٍ كَهْرَبَايَّةٍ مِنْ عَضَبٍ، فَإِنَّ خُيُوطَ الْمْيُوسِينِ تَحْبِطُ نَحْوَ خُيُوطِ الْأَكْتِنِ فَتَزَلْزَلُ عَابِرَةً بِعَظِيمِهَا عَظِيمًا فَتَطْمُرُ الْمَيِّتَةُ الْعَضَلِيَّةُ وَتَقَلُّصُ الْعَضَلَةُ.



إِذَا رَفَعْتَ وَرَأْتَ قَلِيلًا، فَشَرَعَانِ مَا تَلَمَّ ذِرَاعُكَ. لَكِنْ عِنْدَمَا تَلْقَبُضُ غَضَبَةَ الْقَدَمِ فِي الطَّلِيئُوسِ الَّتِي يَمْتَسِكُ بِهَا فِي مَوْقِعِهِ، فَإِنَّهَا تَقَلُّصُ دُونَهَا حَاجَةً إِلَى مُزِيدٍ مِنَ الطَّاقَةِ لِتَقَلُّصِ مُطْلَمَةً، وَعُمُ أَنَّهَا تَحْتَاجُ طَاقَةً لِيَكُنْ الْإِنْقِبَاضُ. وَهَذَا صُرْتُ عَامِلٍ مِنَ الْعَضَلَاتِ الْإِرَادِيَّةِ يُسَمَّى الْعَضَلُ الْقَاطِبَةُ.

لُويْجِي عُلْفَانِي

عَالِمُ التَّشْرِيحِ
الْإِيطَالِي، لُويْجِي عُلْفَانِي (١٧٣٧-١٧٩٨)، اكْتَشَفَ عَرَضًا أَنَّ رِجْلِي فِرْعَوْنَ مَيِّتَةٍ تَقْتَصِفَانِ عِنْدَ تَعَلُّقِهِمَا فِي إِطَارٍ حَدِيدِيٍّ بِدَيَابِيسٍ نَحَاسِيَّةٍ. فَحَسِبَ عُلْفَانِي أَنَّ عَضَلَاتِ الضَّدْعِ هِيَ الَّتِي وَلَدَتْ الْكَهْرِبَاءَ الَّتِي سَبَّبَتْ التَّقَلُّصَ. أَقْدَ كَانَ مُحَقِّقًا فِي ظَنِّهِ أَنَّ الْكَهْرِبَاءَ تُسَبِّبُ فِي تَحْرِيكِ الْعَضَلَاتِ، لَكِنْ تَوَلَّدَ الْكَهْرِبَاءُ، كَانَ نَتِيجَةً تَفَاعُلِ الْفِلْزَيْنِ مَعًا. وَنَحْنُ نَعْلَمُ الْآنَ، أَنَّ الْإِشَارَاتِ الْكَهْرِبَايَّةِ فِي الْأَعْصَابِ هِيَ الَّتِي تُسَبِّبُ انْقِبَاضَ الْعَضَلَاتِ.

مَزِيدُ مِنَ الْمَعْلُومَاتِ الْفَخْرِ
الْخَلَايا وَالنَّظَارِيَّاتُ ص ١٥٠
الرَّغْمَانِيَّاتُ ص ٣٢٤
الرَّغْمَانِيَّاتُ ص ٣٢٨
الْخَلَايا ص ٣٣٨
الْفَرْقَةُ الدَّمَوِيَّةُ ص ٣٤٩
الْحَرَكَةُ ص ٣٥٦
الْأَعْصَابُ ص ٣٦٠

الحركة

الحركة من خصائص الحياة - حتى وأنت تجلس ساكنًا دون حراك، فإن الحركة مستمرة في أجزاء من جسمك. فالقلب يحقق لضخ الدم حول الجسم، والطعام يُحرك عبر جهازك الهضمي. هذا النوع من الحركة لإرادي يتم دون تدبير منك. والإنسان، كما سائر الحيوانات الأخرى، يستخدم الحركات الإرادية لتحريك جزء من جسمه، أو للانتقال بكامل جسمه من مكان إلى آخر. وتستخدم طريقة تنقل الحيوان على شكل جسمه وحجمه ونوع بيئته. نسيبًا، الحيوانات الصغيرة أسرع تحركًا من الحيوانات الكبيرة لأنها تولد قدرة أكثر بالنسبة إلى وزنها. فلو كان الضرصور بقدر الإنسان، فإن سرعته بالنسبة للمقياسية ذاتها، تبلغ ١٤٠ كم/سا.

الحركة في النبات

بعض النباتات، كالأعوان، تفتح أزهارها مع شروق الشمس وتغلقها عند المغرب. وتحدث حركة التورم بفعل تغيرات الضغط داخل خلايا النبات. والأوراق الأوراق النباتية، كما في البرسيم وبناتوت أخرى من فصيلة البسلي، هو مظهر شائع آخر من مظاهر حركة التورم.



الأعوان (بنيس برنيس) يفتح أزهاره عند غروب الشمس.

أثر مسار القواقع

القواقع والبراغيث ذات قدم أحادية ماصة بتخصصية الشكل. القدم العضلية تتأصل لمؤجبة فيزحف الحيوان قدامًا. ويجز القواقع شحاطة غرويًا يسكنها من التشكك بالسطوح الخشنة والتحرك فوقها.



قواقع البساتين (هليكس اسبريسا)

القدرة المرونية

يستطيع الرغوث القفز إلى علو يقوى طولهُ ١٠٠ مرة، بفضل كثات من الزلازل (بروتين مطاطي يخزن الطاقة) في الفواصل بين رجليه وجسمه. قبل كل قفزة، تُخزن طاقة انقباض العضلات في هذه النباتات، وتطلق آن عندما يقفز الرغوث، تافضة رجليه إلى الخلف فجأة، وقادرة إياه في الهواء.



القدرة حركة واعية بطيئة تشبه لنا الشفرة لحركة باللفظة سريعة جدًا لتكثف المكثف، وتحمي العين.

نماذج الوجه

النماذج الوجهية، كالأعوان أو الانبسام، هي حركات دقيقة إرادية يشترك بها أكثر من ٣٠ عضلة مختلفة. ورغم أنها إرادية، فإنها تقوم بها غالبًا دون تفكير.



التنمُّج

نحز تنمُّج لقم الطعام إراديًا بتقليص عضلات في مؤخرة القم. أما حركتها في التورم، وسائر فناء الهضم، فتجري لإراديًا بالتنمُّج. ويتم ذلك بالتباين العضلات دوريًا لقم مخبرات القناة الهضمية على امتدادها ومزجها بالمضاربات الهاضمة.



تقلص العضلات دوريًا لمُخَضَّر المريء وتدفق الطعام قدامًا. يُلَقَّع من الطعام

يحدث التنمُّج عكسيًا عندما ترفض المعدة الطعام فيحتمل القيء.

السَّيرُ على أَرْجُل

ذوات الأرجل من الحيوانات تُحرك أَرْجُلها بنسبي مُعَيَّن. فالإنسان يُحرك رجليه بالتناوب. ويسير الفهد بتحريك الرِّجْل الأمامية اليمنى مع الرِّجْل الخلفية اليسرى، ثم الأمامية اليسرى مع الخلفية اليمنى على التوالي. لكنه في العدو السريع يُحرك رجليه الأماميتين معًا ثم الخلفيتين معًا.



يتربص ذئب المهد شغورًا وتُرَوِّلُ لَوَارِدَةً حركة أرجله.



تسند لأرجل الفهد بكامله حتى تكاد تنكسر أُنْفُيَّة، ويقلِّص عضلاته القفريَّة سفليًا فتهبُّ الفهد ذو سرعة غير عادية.



الفهد (السينوبيكس جوبالتوس) أسرع الحيوانات البرية. فقد تنمُّج سرعته حوالي ١١٠ كم/سا بفترات سريعة طويلة (حوالي ٧ أمتار).

العدو القفري يتقدَّم إلى أعلى لتتقدَّم وجلا الفهد الخلفيتان أمامًا قدر المستطاع. وتكونان جاهزتين للقدرة التالية.

تتحرك هذه الحية غير السائلة الشفراوية التخلُّط (متوسيس سيراتيس) بشدَّة أعضائها.

تتحرك الحيات بطريقتين مختلفتين. في الطريقة الأكثر شيوعًا، تتحرك الحية بحركة ثنائية، وتشد الحواشي على الأرض فتتقدم الأمام قدمًا. في الأماكن الضيقة، تلتصق الأضراس في الأرض، وتشد جسمها إلى الأمام، ثم يبتلع الذئب بحركة تموجية طويلة (أكوردونية). أما الحيات القليلة فيزحف في خط مستقيم، يرفع ويخفض حوافها يلقونها. وتتحرك بعض الحيات (الزملية المتوطن بخاصة) بحركة تلو جانبي، فتدفع ليات من الجسم إلى الأمام وتنتفخ بقية الجسم.



الطيران والسباحة

الطيران والسباحة وسيلتا الحركة عَرَبَ مائعتين مختلفتين تمامًا. تطير الحيوانات أو تسبح بدفع المائع إلى الخلف، فتندفع في بقوة رد الفعل في الاتجاه المعاكس - إلى الأمام. إن كثافة الجسم في معظم الحيوانات السابحة مساو تقريبًا لكثافة الماء حولها فلا ترتفع ولا تغوص. أمّا في الحيوانات الطيارة فالجسم أكثر من الهواء بكثير؛ فلا بد لها من استخدام أجنحتها في تحريكها كما في تحريكها.



القطرس

الجاذبية تشد إلى أسفل

الطيران الانسيابي

تحتاج الطائر، مُنْبَسَطًا، أشبه بسطح أسياب زافع، يتلقى دفعًا من أسفل إلى أعلى عندما يسري الهواء من فوقه. أثناء طيرانه الانسيابي، تشد الجاذبية الطائر سفلاً، والرفع يدفعه شمسًا، تعتمد الطيور إلى الطيران الانسيابي لتقطع مسافات طويلة بجهد قليل، بخاشة في الهواء الدافئ الصاعد.

التوجيه أثناء الطيران

كثير من الخسرات الطائرة لها زوجان من الأجنحة، أمّا القيثارة (الزح نيبولا) وذوات المنازل فلها زوج واحد فقط. وقد تطوّر الخسائر الخلفيّة إلى عُضْوَيْن قَظِيمَيْن دَوَسَتَيْن يُعرفان بدَوَسَي التوازن. فهُمَا، يَدْبُدُهُمَا أثناء الطيران، يُتَبَاحَان إِنْشَارَابَ عُصْبَةٍ تُسمى الحشرة في تسارها السَّحْبَة.



دَلُوسَا التَوَرُون

يساعدان التوجيه

الطيارية في الحفاظ

على توازنها أثناء

الطيران.



٧. في حَقَّة

المشعور، يرفع

الطائر جناحيه

حتى يكاد

يتعاشق.



٩. جسم البتانة مشدق

يتخلص الاحتكاك بالهواء

أثناء الطيران.

الطائر الخفا

السباحة



١. يُفَلِّحُ كُلُّ الْبَحْرِ السَّابِحِ العضلات في جانبي الجسم مثورة، فينتش في جسم من جانبي لأخر.

الطيران الخفا

تُعرف الطائر جناحيه سفلاً وحللاً يتعلّق في الهواء. وبانطلاقه يزلّذ الرفع سريان الهواء فوق جناحيه، فيس مُرتفعًا. وإذا تَرَفَّت الطائر عن الارتفاع تَنَاقَتْ شَرَحُهُ فَيَسَاقُضُ الرفع ويبدأ بالهبوط. تستخدم الطيور الطيران الخفا لإطلاق سرعة أو لانحياز إنجاء عُشَر.



٥. الجناحان

جاهزان للشد

سفلًا بواسطة عضلات

قويّة في صدر الطائر.



١. يبدأ

الجناحان الشد شمسًا

مُدَّة أخرى. يَقاوِمُ

الرفع الجاذبية فيبقى

الطائر عاليًا أثناء الطيران.



٣. جَلَان

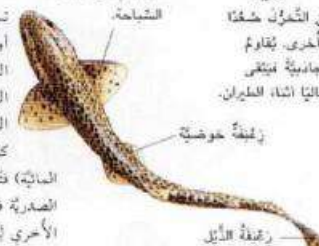
حَقَّة الهبوط،

يدفع الجناحان الهواء سفلاً

وإلى الخلف.

السباحة

تسبح السمكة بدفع الماء برعايتها أو بكامل جسمها. الأسماك العُضْرِيَّة في مُعْطِهَا، ككَلْب البحر هذا، تُنْشِي أَجْسَامَهَا في السباحة. أمّا الأسماك العُظْمِيَّة، كالسكك الذهبي (سكك الترابي المائية) فتدفع عَالِيًا بِالذَّيْلِ وَالزَّعَافِ الصَّغِيرَةِ فقط، مُسْتَحْدِمَةً الزَّعَافِ الأخرى لِلتَّجَوُّب. بعض الأسماك كالثور والاسقمري مُرَوِّدَةٌ بِمُجْمُوعَاتٍ عُضَلِيَّةٍ خَاصَّةٍ تُسَاحِدُهَا في السَّوَارَاتِ المُتَاحِدَةِ.



زُفَافَةُ خَوْصِيَّة

زُفَافَةُ الذَّيْلِ

الدفع الثَّاق

يُخَرِجُ جِسْمُ المَهِارِ الكَبِيرِ (السَّيْح) تَجَوُّعًا مُلِيًّا بِالماء عَادَةً. يَسْتطِيعُ الحَيَّارُ تَقْلِيصُ هَذَا التَّجَوُّبِ بِسُرْعَةٍ فَائِةٍ فَيَجِسُّ الماءَ خَارِجًا عَرَبَ وَتَقَبِّ مُلْغِي. وباندفاعي الماء عَرَبَ هَذَا المَقَبِّط، يندفع الحَيَّارُ في الإْتِجَاءَ المُضَادَّ. ويُغَيِّرُ الحَيَّارُ أَتْجَاعَهُ بِتَغْيِيرِ قُوَّةِ دَفْعه، وبطريقة الدفع الثَّاقِ هذه تَحْرُكُ الأخطبوطات والسَّيْدِيَّاتِ الأخرى.



٢. يدفع ذيل

كُلُّ البقر وجشته

اناء إلى الخلف فيندفع

هو بِمُدَّةِ رَدِّ الفِعلِ إلى

الأمام.



تستخدم الهلاميات

البسطة المتحركة الخوف

فدورها للتقليل كما تساعد

الهتد على حركاتها في

التقاط الفريسة الغذائية.

الألحاحات

الترنيل من القشريات البحرية الهذائية الأرجل ينصب بالسطح العلوي وينفذ يقطع الغذاء التي تحبسها أرجله الزبسية الضاربة في الماء. تنضي الترنيلات كامل حياتها في مكان واحد كسائر الحيوانات الأملطة. لكن يرغاباتها تتنقل سابحة أو مسجرة من مكان إلى آخر.



التنقل الهذائي

الهلاميات البسطة المتحركة الحرف عديمة الأرجل والزعاف. وهي تنقل بحلّي هذابات شعريّة منتظمة التشنج تعمل كالمجاديف. وهي تستخدم هذه الهذات أيضًا للطفوق قائمة على مقربة من سطح الماء.



لمزيد من المعلومات انظر

- السُرعة من ١١٨
- القوى والحركة من ١٢٠
- الزخات من ٣٢٥
- الأسماك من ٣٢٦
- الزواجر من ٣٣٠
- القطر من ٣٣٢
- الهضم من ٣٤٥
- العضلات من ٣٥٥

الحواس

الحواس هي نوافذنا على العالم من حولنا - فكل ما نعرفه الشخص عن بيئته يأتيه عن طريق عينيّه (البصر) وأذنيه (السمع) وأفيه (الشم) ولسانه (الدوق) وجلده (اللمس) - إضافة إلى جسده الداخليّ الأحشائيّ الذي يُشعره بالجوع أو العطش أو المصّص مثلاً. فأعضاء الحس على اختلافها، تُرسل دقاً من المعلومات عبر الأعصاب إلى الدماغ، الذي يتلقّى الإشارات ويردّ بالاستجابة المناسبة لها. وتعتمد الحيوانات المختلفة على حواس مختلفة تبعاً لبيئاتها وحياتها. فبعضها، كالقطط، يتميز ببصر ثابت وسمع موهف؛ في حين تتميز حيوانات أخرى، كالكلاب، بحاسة شم حادة. هذا وتعرف بعض الحيوانات محيطها بإحساسات الضغط والحرارة وحتى الكهرباء.

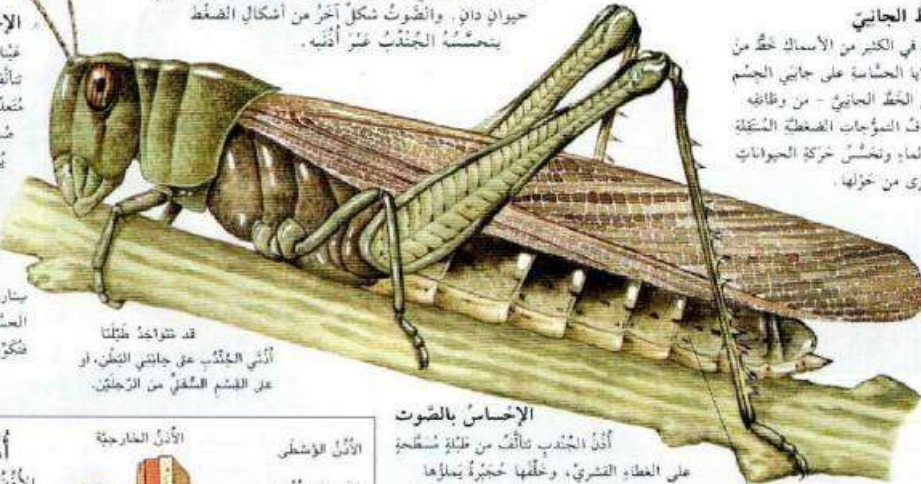
الكلب الهلبه

في الظلمة، قد تدور في المثل ماذا فرائحت أمانك للتحسّن طريقك. والحيوانات الأخرى، كهذا البهيم القناري (هسترجس أفريكستراليس)، تتحسّن طريقها بكتلها الهلبه - وهي شعرات جاسّة طويلة في مقدمة رأس الحيوان تعمل كمضبو لمس تتحسّن الفرائح في طريق الحيوان قبل الارتطام بها.



الإحساس بالحركة والضغط

الكثير من أعضاء الحس قادر على اكتشاف الحركة والضغط - لبنا أو صوتاً أو قذبات. فحسّ الجندب في معطيه حاسّ لمس، وبه أيضاً خلايا حساسة للذبذبات في الأرض، فتنبهوه لتفترّ شتعتاً من طريق حيوان داني. والضفد شكّل آخر من أشكال الضغط يتحسّنه الجندب عبر أذنيه.



قذبة الاستشعار
خسائس لمس
ولكيمياويات في الهواء.

الإحساس بالضوء

عنا الجندب مغلقة التركيب ثائث واجدتها من عتبات متعلد مسقط العدسات، فتنبّه شورا بدقة فتنبهات السطّ يوحدها الجندب يرى العالم من حوله. أما عتبات الإنسان فتعملان بطريقة مختلفة. فكل غير تحوي عدسة واحدة تُركّز الضوء على سائر مقوسّة من الخلايا العصبية الحساسة للضوء (تدعى الشبكة) فتكون صورة واحدة قطع.

قد تتواخض طليتا
أذني الجندب على جانبي التنبّه، أو
على القسم السفلي من الزحلقين.

أذن الإنسان

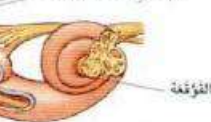
الأذن الخارجية في الإنسان تُوجّه الأمواج الصوتية إلى الطبقة فتجعلها تتذبذب. فتقلّ المقطعات الثلاث الدقيقة في الأذن الوسطى الذبذبة إلى القوقعة، التي تحوي سائلا وخلايا ذات شعيرات خاصة. فتنبّه الذبذبات عبر السائل مُحركة الشعيرات، ومُنتجة الخلايا العصبية لإرسال إشارات إلى الدماغ. والدماغ يُجملها أصواتاً يمكن سماعها.



الإحساس بالصوت

أذن الجندب ثائث من طبقة مسطحة على العطاء القشري، وخلفها حجرة تملؤها الهواء. عندما تذبذب الأمواج الصوتية القليلة، تتحسّن الخلايا المُتصلة بها تلك الذبذبات وترسل إشارات بها إلى الدماغ. أما الحشرات الصغيرة، كالذباب الصغيرة والنموس، فتستطيع كشف الصوت بقرني الاستشعار لديها.

القوقعة المُتصلة بالذنب في الإنسان تملك نوازله.



جملة حواس

يتعلم الناس في العادة عن حواس حسي، والواقع أنّ الحواس أكثر من ذلك بكثير. فاللّس وذنه يستلّ عدّة حواس - إذ إنّ نهايات الأعصاب الخاصة في الجلد حساسة للضغط والألم والحرارة والرودة. كما إنّ تحسّن بمواقع فزاعيك وربطك وأوضاعها - إضافة إلى حسّ الموازن الذي يُكثف مُتنبها.



خط جانبي
على جانبي
الخدراء

الخط الجانبي

يوجد في الكثير من الأسماك خط من الخلايا الحساسة على جانبي الجسم يدعى الخط الجانبي - من وظائفه اكتشاف التدرجات الضغطية السطحية غير الماء وتحسّن حركة الحيوانات الأخرى من حولها.

خلايا حساسة حول المفاصل بين مشاقق الجسم.

مخات الحس الجسدية

ترتبط الصفائح السطحية حول جسم الجندب بمفاصل مرنة. وكل مفصل مزود بخلايا خاصة على كلا جانبيه، وهي إما مُتصلة أو مُتصلة، تتنا موضع المفصل. هذه الخلايا تُرسل إشارات إلى الدماغ، يتحسّن الجندب بواسطتها وضعية جسمه. ولدى الجندب أيضاً، فكلّ الحيوانات تقريباً، خلايا أخرى تُكتشف شدّ الحاذية يستبين بها الاتجاه إلى فوق.

الدُّوقُ والسَّم

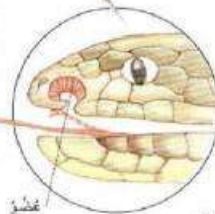
تستخدم الحيوانات حاستي الدُّوقِ والسَّم لِكشفِ الكِماويات. فعندما تَلدُقُ شيئاً تتأثَّرُ مجموعةٌ من الخلايا المُهدَّية على اللسان، تدعى خَلِيَّاتُ الدُّوقِ، بالكِماويات المُدَّابة في الماء أو الثُّعالب، وتُرْسِلُ إشاراتٍ عصبية بها إلى الدماغ. وكذلك حين تُشمُّ تتأثَّرُ خلايا في أعلى الأنف بالكِماويات المُدَّابة في بِلانة الأنف الرطبة. خَلِيَّاتُ الدُّوقِ حسَّاسةٌ لِمُستوى السُّكَّرِ والمُرِّ والحامض والمالح فقط. أمَّا التَّكهاثُ والمذاقات المُتعدِّدة الأخرى فهي مُزيجٌ من هذه المذاقات الأربعة. حاستا الدُّوقِ والسَّم مُترابطتان تَتَمَّمان بعضهما، لِذا يَتَعَدَّرُ على المَرْكُومِ تمييزُ نكهاتِ الأطعمة المُتقاربة.



أَقْسَى (فَتِيرِيرِس)

عَضُو جاكُونِسُون

تَتَحَسَّنُ الحَيَّةُ الرُّوَاحِمُ المُتخِلِّفةُ في لُحْزَةٍ في سَلْبِ السَّمِ تُدعى عَضُو جاكُونِسُون. تُلَوِّحُ الأَقْسَى بِلسانها لِتَلطِّطُ الكِماويات من الهواء. ثُمَّ تَضَعُ طَرَفَ لسانها المُتَمَوِّجِ في عَضُو جاكُونِسُون، المُتَمَلِّصِ بِحَلَايا حاشية تَتَبَّرُ الكِماويات المُتخِلِّفة من الهواء.



عَضُو جاكُونِسُون



الدُّوق

خَلِيَّاتُ الدُّوقِ المُتخِلِّفةُ على

إِسانِ الحَيوانِ تَتَحَسَّنُ

المذاقات المُتخِلِّفة كَالسُّكَّرِ والحامض. وَتَتَحَسَّنُ حاشية الدُّوقِ الحَيوانِ مِنْ تَقَرُّبِ ما إذا كان الشَّيْءُ صالِحاً لِالأَكْلِ أم لا، فَيَتَخَذُ المَلاذِمَ مِنَ الأطعمةِ وَيَتَجَنَّبُ الضَّارَّ أو السَّامَ منها.



بعضُ الحَيواناتِ تَتَستخدمُ الرُّوَاحِمَ لِتَتَناهُمَ إِرْسَالاً وَاسْتِيفالاً. فَتَرُكُ الكِلابُ، مِثْلاً، رِوَاحِمها لِتَحَدُّ شامِتٍ عَرِدها، أو لِتُشْعِرَ الكِلابَ الأخرى بِوُجُودِها. وَهي تَتَستخدمُ حاشية السَّمِ لِإِستِيعابِ «مُشَوِّرة» من العالَمِ مِنْ حَوْلِها.

تَتَراوَجُ عَظْمُ خَلِيَّاتِ الدُّوقِ في لَمَمٍ دَقِيقَةٍ على سَطْحِ اللِّسانِ.

الحِجْسُ في التَّبات

لَيْسَ لِلنباتاتِ أَعْضاءٌ جِسمٌ خاصَّةٌ، لَكِنها تَتَستَطيعُ الإِستِجابةَ لِلبيئةِ حَوْلِها. فَجَمْعُ النباتاتِ حَسَّاسةٌ لِلضَّوءِ والحادِثَةِ، وَبعضُها يَتَحَسَّنُ أَيضاً لِأَجْسامِ المُجاوِرَةِ. فَالنباتَةُ المُتَشَبِّهَةُ (مِيسُورَا يوديكا) مَتَلِّ جَيِّدٌ على هَذا الإِستِجابةِ إِذْ شُرْعانٌ ما تَتَظَلِّقُ أَوْرَاقُها عِندَما تُشْرَسُ، وَتُحْجِسُ عَظْمُ النباتاتِ المُعْتَمِدَةِ الأَشْياءَ، فَتَتَشَبِّهُ بِتَعلِيلِ النَّبَةِ بِالإِلتِفافِ حَوْلَ الدُّعامةِ الَّتِي تُعْصِمُها.



انضِيقُ أَوْرَاقِ النَّبَةِ المُشَبِّهَةِ قَدْ يُلَاحَظُها مِنْ أَكْثَرِ لَوَاقِلِها

عَظْمُ (أو عَعالِقُ) المُفَرِّشاتِ، يَتَناوَجُ البَيسُ هَذا، في أَوْرَاقِ شُجَرَةٍ خَيوِيلَ لِتَعلُّقِها.



تَقْدِيرُ المَسافاتِ

الكثيرُ من الحَيواناتِ، بِما فيها الإنسانُ، يُبْصِرُ بِالْعَيْنِ مَما يَبْغِي لَها تَقْدِيرُ المَسافاتِ، لِأَنَّ العَينَ الأماميَّةَ تُؤجِّهُ لِمَكانِ مُرَورِها مُتَحَلِّلِينَ قَلِيلاً لِجِسمِ دائِرَةٍ. هَذا العَكَبُ أَفْطَارُ الضَبِّيلِ القُدِّ (السُّوماني فِريريس) لهُ أَرْبَعَةُ أَزْواجٍ مِنَ العَيونِ الكَبرى، بِعضُها تَجِبُ جَانِباً. لَكِنْ رَويَها مِثْلاً أَمَامَها لِتُوجِّهَ، فَتَتَحَسَّنُ العَكَبُ مِنْ تَقْدِيرِ بَعْدِ الفَرِيسَةِ قَبْلَ القَفْرِ لِإِلتِقامِها.

قُرْنا الإِستِشعارِ في جُفَلِ الجِراحِ يَتَشَدَّدانِ كَالْمِزْجَةِ.

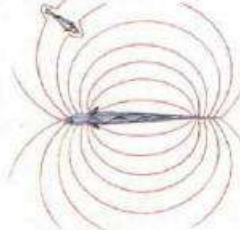
إِجْتِذابُ القَرينِ

إِناثُ الحَشَراتِ عَالِماتٌ ما تُعَرِّفُ الذُّكُورَ بِأَرواحِها بِانبِعاثِ كَثيراتٍ ضَئيلةٍ مِنَ الكِماوياتِ، تُدعى الفِيرومُوناتِ، تَتَشَبِّهُ في الهواءِ، وَلَما كانَتْ دُكُورُ النُّوعِ حَسَّاسةً لِهَذا الفِيرومُوناتِ، فُلْها تَتَنَبَّهُ مُجاوِزَها لِإِجْباؤِ الإِناثِ والتَّراوُجِ. وَتَتَحَسَّنُ الذُّكُورُ مِنْ جُفَلِ الجِراحِ (مِلُوناتا مِلُوناتا) فِيرومُوناتِ الإِناثِ بِقُرْني أَشْيشعارِها المُعَرِّشَيْنِ.



المَجالَّاتُ الكَهرَبائِيَّةُ

الإِنْبِصارُ في المِماءِ التَّوجُّلَةُ مُتَعَدِّرٌ لِلعَلاءَةِ. بَعضُ الأسماكِ مِنْ نَوْعِ جَمْتارَكوسِ ثَلَوِيكوسِ، تَتَستخدمُ مَجالَّاتٍ كَهرَبائِيَّةً، لَوَلَدَها حَولَها عَظْلانَ حاشيةً فِيها. فِإذا ما أَضْطُربَ السَّحالُ، تَتَسطِيعُ السَّكَنَةُ تَعَرُّفُ السَّبَبِ، حَكمًا وَتَوقُّفاً.



مُزِيدُ مِنَ المَعلوماتِ أَظْهَرُ

- إِحداثُ الضَّوْثِ وَشِماغُهُ ص ١٨٢
- الإِنْبِصارُ ص ٢٠٤
- المُفَعِّلاتِ ص ٣٢٢
- الأسماكُ ص ٣٢٦
- الجُذُ ص ٣٥٤
- الْمُحَرَّكةُ ص ٣٥٦
- الأَعْصَابُ ص ٣٦٠
- الدُّماغُ ص ٣٦١

الأعصاب

حينما تتناول هذه الموسوعة لتقرأ، تحصل أشياء كثيرة بسرعة فائقة. فذراعاك تنهان لِحَمَلِ الكتاب ورفع به بالقوة المناسبة. وتقبض عضلات ظهرك حتى لا ينقسط جسمك إلى الأمام، كما تنقبض عضلات عينيك للتركيز على الصفحات أمامك. وكل هذه الترتيبات يتم بفضل الأعصاب. تتألف الأعصاب من حزم طويلة من الخلايا الرقيقة، تدعى العصبونات، تنقل الإشارات الكهربائية بسرعة: فالعصبونات الحسية تنقل الإشارات من مختلف أجزاء الجسم إلى الدماغ أو إلى الشوكة. والعصبونات المحركة تنقل الإشارات من الدماغ أو الشوكة إلى العضلات لتعملها. ويربط بين هذين الصريين من الخلايا عصبونات مختلفة رابطة، إرسالا واستجابة، تبث الرسائل إلى الدماغ وتعيد الدقعات العصبية إلى العصبونات المحركة.

إذا تأذى إصبعك بشوكة أو شيء ساخن تنقبض الإشارات إلى الشوكة، الشوكي، لا إلى الدماغ، من أجل رد فعل فائق السرعة.

٨. تثير الألم العصبون الجسدي لينتج إشارة.



كيف تعمل الأعصاب

في جهازك العصبي ثلاثة صُروب من العصبونات (الخلايا العصبية). فإذا لمست شيئا مؤلما، ينحسب الألم عصبون جسدي؛ فيرسل هذا إشارة كهربية إلى عصبون رابط في الشوكة الشوكي. ويندوره بعز عصبون رابط الإشارة إلى واحد أو أكثر من العصبونات المحركة، فتنبعث هذه بدك عن مصدر الألم. ويدعى هذا الصُروب من رد الفعل الفائق السرعة مُتَحَكِّمًا.



الخلعة العصبية في الإنسان

تتألف الخلعة العصبية في الإنسان من الجهاز العصبي المركزي (الشوكة الشوكي والدماغ) والأعصاب المحيطية. وتشتق الدماغ كل ما يقوم به الجسم. بغض الخلعة العصبية إرادتي يمكن التحكم به، والباقي يتحكم تلقائيا، بحيث ينظم عمل الجسم سلسلا دون تدخلك.



١. تطلق الإشارة على طول محور (البقيع) العصبون. والمحور أرفع بكثير من الشعرة، لكنه قد يكون طويلا جدا كالخادير الممتدة على طول الدماغين أو الزلاطين.

الشبكات العصبية

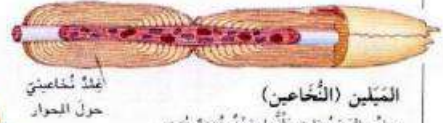
أعصاب الدودة المستطحة تنتشر غير جسمها في شبكة مترابطة. وتنبعث الأعصاب إشارات تجعل جسمها يتقلص متوجها ليكتسها السباحة.



جذبة (جذابة) في الجذابة

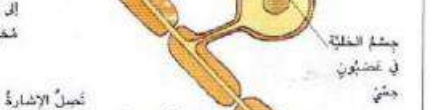
الأعصاب العملاقة

دودة الأرض (الخُرطون) مجهزة بعصبونات عملاقة خاصة تنتقل من الذيل إلى الرأس، وتنقل الإشارات بسرعة تزيد ٥٠ مرة عنها في تلك الأعصاب. فإذا نقر طائر ذيل الدودة، تنقل الإشارات بسرعة على طول الأعصاب العملاقة، فتقبض الدودة نورا.

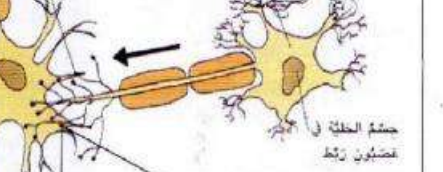


الميلين (الشحامين)

بعض العصبونات تغطيها غمد دهني يدعى الميلين أو الشحامين، يزيد من سرعة انتقال الإشارات العصبية فيها، ويتنوع صُروب إشارات العصبون الكهربية - كما العازل اللدائي حول سلك كهربائي. وتُحلق الميلين خلايا خاصة تلتصق حول المحاور فتسمى خلايا شغمان.



٢. تنتقل الإشارة إلى عصبون رابط في الشوكة الشوكي.



٣. تنقل الإشارة إلى عصبون رابط في الشوكة الشوكي.



المشابك

تلقي العصبونات في قنوات دقيقة تدعى المشابك نقل إشارات كهربائية في اتجاه واحد. بعض العصبونات تمرر الإشارة حال استقبالها بينما أحر تنظر وتُحس غدي من الإشارات قبل ابتعاد دقعة عصبية منها.

لزيد من المعلومات انظر
البنيان ص ٢٢١
التنظيمات ص ٣٢٢
النسبة الباطنية (في الأحياء) ص ٣٥٠
العضلات ص ٣٥٥
الخواص ص ٣٥٨
الدماغ ص ٣٦١

الدِّمَاغُ

الدِّمَاغُ عَلَى أَصْصَالٍ دَائِمٍ بِكُلِّ حُزْنٍ مِنَ الْجِسْمِ. وَهُوَ يَحْوِي بِلَايِينَ
الْعَصْبُونَاتِ (الْخَلَايَا الْعَصْبِيَّةَ) الَّتِي يَتَرَابَطُ بَعْضُهَا مَعَ بَعْضٍ وَمَعَ جَمِيعِ
الْأَعْصَابِ فِي الْجِسْمِ. يَعْرِفُ الْعُلَمَاءُ الْكَثِيرُ عَنِ الْعَصْبُونَاتِ مُتَفَرِّدَةً،
لَكِنَّ طَرِيقَةَ عَمَلِ الدِّمَاغِ مُتَكَامِلًا لِمَا تَوْضِّحُ لَهُمْ. وَقَدْ بَدَأَ
الْخُبْرَاءُ حَدِيثًا يَسْتَكْشِفُونَ طَرَائِقَ التَّفَكُّيرِ وَالتَّذَكُّرِ. وَمِنْ
الْمَعْرُوفِ الْآنَ أَنَّ الدِّمَاغَ الْبَشَرِيَّ يُنْقَسِمُ إِلَى مَنَاطِقَ
مُتَفَصِّلَةٍ، بَعْضُهَا يَتَحَكَّمُ بِوُضَائِفِ الْجِسْمِ الْعَاقَةِ، وَبَعْضُهَا
يَقُومُ بِتَنْسِيقِ وَمُسَاوَقَةِ الْحَرَكَاتِ أَوْ تَفْهَمُ الْكَلِمَاتِ
الْمَسْمُوعَةِ. أَنْتَ، فِي الْبَلَقَةِ، تَذَكَّرُ وَتَعَيَّ مَا تَقُومُ بِهِ؛ لَكِنَّ
أَثْنَاءَ نَوْمِكَ تَعْمَلُ دِمَاغُكَ الْوَاعِي، فَتَتَابِعُ أَجْزَاءَ أُخْرَى مِنَ
الدِّمَاغِ اسْتِمْرَارَةً الْعَمَلِيَّاتِ الْحَيَوِيَّةِ لِيَقَانِكَ.



ایشان پافلوو

شهر الفسيولوجي

لرؤسې باقلاوف

(۱۸۶۹-۱۹۳۶) پیدائش

في المنعكسات. وكان

عَارِفًا أَنَّ الْمُتَعَكِّثَ (رُدُّدٌ

لِفِعْلِ التَّلَاقِيَّةِ) مُتَّصِلَةٌ لَدَى كُلِّ الْحَيَوَانَاتِ، لِكِنَّهُ

كَتَشَفَ أَنَّ مُنْعَكِسَاتٍ جَدِيدَةً يُمَكِّنُ تَعْلُمُهَا

بالإشراف. فقد علم الكلاب أن تتوقع الطعام بعد

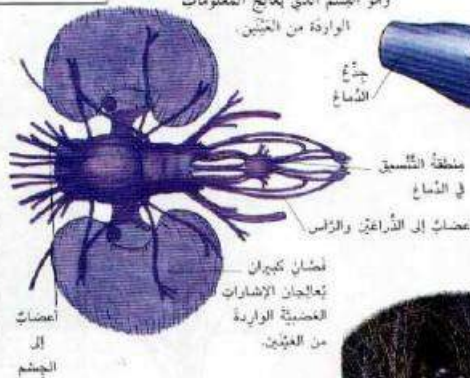
تسماع جرسى مُعَيَّن. وبعد فترة التدريب صارَت

لِكَلَّابُ نَرُوْهُ اسْتِجَابَةً لِّسَمَاعِ الْجَرَسِ حَتَّى

غياب الطعام.

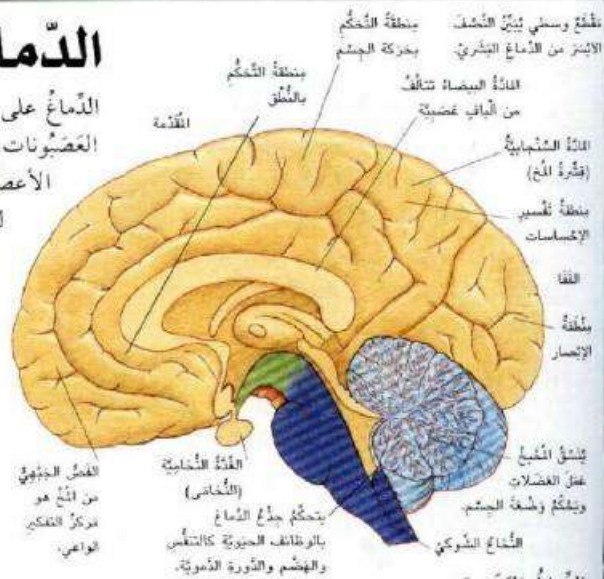
دِمَاعُ الْأَحْطَبُوطِ

بِإِذْنِ الْأَخْصَرِ مِنْ أَكْثَرِ الْأَمَةِ بَيْنَ
مَعَ الْأَقْبَارِثِ. وَسَطَ بَيْنَهُ يَخْلُفُ
لِنَامٍ عَنْ أَمْعَةِ الْقَدَارَاتِ بِأَحْوَاتِهِ عَدَّةً
لِصُورِ شَرِائِطِهِ. وَالْأَحْصُوطَاتِ حَادَّةً
لِضَرْبِهَا، وَالْقَسَمِ الْأَكْبَرِ مِنْ جَمَاعِهَا يُعَالِجُ
لِإِشَارَاتِهَا الْوَارِدَةَ مِنَ الْعَشِيرِ. وَلَقَدْ
نَجَّيْتُ الْإِبْرَاهِيمَ أَنْ الْأَحْطُوطَاتِ
لِجَمَاعَاتِهِ، إِذْ تَنَزَّلَ أَمْرُ الْوَسْوَإِ إِلَى
الْحَوَامِ، حَتَّى وَلَوْ تَطَلَّبَ ذَلِكَ لَرَجَعَ السَّادُ
مِنْ قِبَلِهِ غَالِطَةً.



رِيْزَةُ وَالتَّعْلَمُ

العواشي الكبير الذئب (كلايديا بوكاس)
تعرشة رائعة من العبدان ويؤلفها بأشياء
لاجناب القرية. وهو يقوم بهذا العمل
في غريزيا. دون حاجة إلى تعليم. فالغريزيا
من الشوك الطبيعي الوراثي لا يتعلم.



الدِّمَاغُ الْبَشَرِيّ

يقسم الدماغ البشري إلى ثلاثة أقسام رئيسية؛ والثاني منها، هما:
جذع الدماغ والمخيخ، يحكمان وظائف الجسم الحيوية
كالتنفس والهضم والدورة الدموية والوضعية. أما المخ، الأكبر
كثيراً، فينقى الأيمن والأيسر فيعالج المعلومات والمعطيات؛
وهو مركز الإدراك والتفكير. يحوي دماغ الإنسان
حوالي 100.000 بليون خلية عصبية عند الولادة؛
وتتقلص هذا العدد ببطء مع تقدم السن لأن
العصبونات تموت ولا يمكن استبدالها.



دماغ الضفادع

الْعُيُودُ فِي الصَّاعِدِ صَغِيرٌ نِسْبًا، وَالْمُخْتَلِفُ فَتَنَلْ كَذَلِكَ.
لَكِنْ جَدُّ الدَّمَاعِ يُؤَلَّفُ حَوَالِي يَضْبَحُ خِصَمَ الدَّمَاعِ بِكَامِلِهِ
الِإِسَارَ مِنْهُ جَدًّا لِلصَّاعِدِ لِأَنَّهُمَا تَقْبِضُ فَرَسَهَا بِالْبَصْرِ
فَالْقَبْضَانِ الضَّرِيئَانِ، رُغِمَ لِهَئِمَا أَصْغَرُ مَا هُمَا عَلَيْهِ فِي
الْقَبْضِ، يُؤَلَّفَانِ حَرْفًا وَنِسْبًا مِنْ مُجْمَعِ الدَّمَاعِ.



خلايا الدماغ
خلايا الدماغ يمكن أن تتشارك مع أكثر من ٢٠٠,٠٠٠ خلية مجاورة. وإشارات الخلايا المجاورة إما أن تشعل مجموعة من الخلايا ترسل رسالة معينة (كأمر بفتح الطعام مثلاً)، أو تمنعها من القيام بذلك (كأخذ نقر أثناء التمتع).

١. في معظم الأوقات، خلال الفترات ما بين الانقسامات الخلوية، ينتشر ما في الخلية من د ن أ (الحامض النووي ribي المغوص الأكسجين) في النواة، فلا يُرى إرفقه البالغة.

[illegible]

في هذه الطبقة الواقعة من جذر بقلة، يحفظ بكل حلاية جدار خلوي، والعضيات في الخلايا الحارة انقسامها ظاهرة بوضوح أثناء في الحلاية الأخرى، فاضطربت مُشتركة في النواة. خلايا البُتات والحيوان تنقسم بطريقة متعاقبة، إلا أن خلايا النبات يُبنى لها تليخيل جدار خلوي من سليلوز بعد تكونها.

تتكوّن الشجرة بطريقتين مختلفتين
مكاملتين. فنقسم الخلايا في
أطراف الأغصان والجذور ليزيدها
طولاً. وفي الوقت نفسه، تنقسم خلايا
الكسبوم (الخلايا تحت اللحاء) فتزيد
قعاية الخشب والأغصان.

الشَّمْسُ تَغْلِبُ قُوَّةَ كَبِيرَةٍ
 وَالْبَادِرَةُ يَكْنُهَا السَّمَاءُ السَّرِيعُ
 لَا يَتَوَاتَرُهَا تَحْزُونُ عِلَاقٍ فِي
 تَسْجِحٍ يَرْقِي لَدَيْهِ السُّودَانُ
 كَمَا تَحْوِي أَرْوَاقُ الْبُرْزَةِ (الْبَقْلَةُ أَوْ
 الْبَلْقَان) أَحْيَاءٌ مَحْرُومًا غَذَائِيًا إِضَافِيًّا
 تَقْطَعُ الْفَيْفَاتُ فِي الْكَثِيرِ مِنْ
 الْبَادِرَاتِ بِسُرْعَةٍ لِإِذَاحَةِ الْمَحَالِ
 لِتَحْلِيْقِ الْعُصُوفِ

تَحْذِيرُ الْمَرْءِ
مِنَ الْغَدَاءِ يُؤَقِّرُ
لَهَا طَائِفَةً

يَنْقَسِمُ الْكَثِيرُ مِنْ خَلَايا جَسَدِكَ بَعْدَ لُحْدُولِ وَتَمَّ ثَابِتٌ.
فَالْحَلِيقَةُ فِي بَطْنِ الْوُجْهِ، مَثَلًا، تَنْقَسِمُ مَرَّةً كُلَّ ٢٤ سَاعَةً
تَقْرِيبًا. وَلَسْتَ الْخَلَايا كُلُّهَا سَرِيعَةً الْانْقِصَامِ بَعْدَ الشَّكْلِ؛
أَمَّا بَعْضُ الْخَلَايا فَيَقُودُ الْانْقِصَامَ خِلَالَ قُرْبِ زَمَانٍ طَوِيلَةٍ.
لَهَا فِي الْخَلَايا الْعَصِيَّةِ، فَيَنْقَسِمُ الْانْقِصَامُ شَامِلًا بَعْدَ لُحْدُولِ
الْخَلَايا فِي الْجَنِينِ فِي الرَّجُلِ.

تَكُونُ
خَلْقًا
الْمُتَوَّ
بِشَارِعِ
الْمُتَوَّ فِي الرَّبِّعِ وَبَطْنِهِ
صَيْقًا، وَأَعْدَابُ شِمَالِهِ

فإنها السفينة تاركه الجذع
إذا ثخن الجذع لكه لا يمتد
فإن يظل القدر في مكان غصن
قديم على الارتفاع ذاته.



النُّمُو والتَّطَوُّر

لا تنقسم خلايا الجسم كلّها بالسرعة نفسها. فخلال نُمُوكَ تزداد سرعة انقسام الكثير من خلايا جسمك، وخاصّة في ذراعيك ورغليك، أكثر منها في رايك. ونتيجة لذلك، يتغيّر شكلُ وجسم تراكيب جسمك، ويُعرّف هذا بالنُّمُو. والنُّمُو والتَّطَوُّر كلاهما يُحدّثهما الهرمونات - وهي مراسيل كيميائيّة ينقلها الدَّم إلى مُختلف أجزاء الجسم. بعض هذه الهرمونات يُستَثير هبة النُّمُو في جسمك بدءاً من عُمر ١٢ إلى ١٣ سنة، ثم يوقفه تماماً حوالي الـ ٢١ من العُمر.



النُّمُو التطوُّري البشري

في التَّطَوُّر المبديّ للولادة، الراس كبير جداً والدُّراعان والرجلان قصيرتان. في عامه الثاني، تتكوّن ذراعا الطفل ويخلقه قد نموا كثيراً. والرجلان الآن تقويان عن المشي. في العاشرة من العُمر تتكوّن عضلات الذراعين والرجلين قد قويت كثيراً. وفي العاشرة من العُمر تتكوّن عظام الـ المشي أو الرُّكبتين. في الثالثة عشرة، التغيرات الجارية كثيرة في الجسم. وهو ينمو بسرعة شديدة. في العاشرة، الأطراف الآن أطول. وقد تعلم الطفل القيام بالحركات المُتَّصِلة المُستَبط. كالكتابة والتقاط الكرة. يتغيّر شكلُ الراس غالباً في سنّ العشرين؛ فيؤلّف الراس الآن جزءاً أصغر من الجسم. ويتغيّر بُنْيَانُ العظام من الجسم (التواء) أخذ تعلّم انتهاء مرحلة النُّمُو.

التَّحَوُّل الناقص

يتغيّر شكلُ البقّة تدريجيّاً أثناء النُّمُو. فهي تُفكّ عديمة الاجنحة والأعضاء التناسليّة. وخلال فِراجل النُّمُو تُسَلِّح (أي تُفَرِّغ) قشرتها، ويتغيّر جسمها قليلاً بعد كلّ انبلاخ حتى مرحلة البلوغ بعد الانبلاخ الخامس. ويُدعى هذا التَّحَوُّل الطُّعْم في شكل الجسم التَّحَوُّل الناقص. والتَّحَوُّل في الضراسير والجنادب والحرا هو من هذا النُّوع.



بَقَّة البزقي في المراحل الثانية والخامسة والنفاخ من التَّحَوُّل الناقص.

الزبابة البدينة للشرطان (الشَّلْعُون) ذات ذيل طويل وفاتني شوكة شقشِق في ظهرها وهي تُسَرِّب الماء بارجلها لبقّي على قذربيّة من السطح.



الزبابة الشَّلْعُونيّة التالية المُشَكَّمة العنبريّة ذات أرجل مُتَّصِلة النُّمُو. قشر قبيح الذيل وتلاشي النُّمُو للشوكة. وهي تقضي جزءاً من حياتها في قاع البحر.



داخل الشرنقة، تُخلّ شعبيّ خلايا الحادّة المُتَّصِلة، وتكوّن الخلايا الجديدة. الفراشة الكاملة، الشُّرْبَع مُزوّد بمُفَكِّ قوويّة، إذا للفراشة هاجرة قوماً أنبوبيّة وتتناول غذاءها امتصاصاً فقط.

الانطلاق في الحرّ

تحوّل الشُّرْبَع هُنا، يتغيّر المُفَكّ الحيواني للحيوان حيه، يتغيّر نوع ماكنه وتُخلّط طرائق تحرّكه. فالشُّرْبَع الزبابة يتغيّر بأوراق الشبان ويُنمى كلّ ولته زاحفاً فوقها. لكنّه بعد التَّحَوُّل يتغيّر فواتة تغتلي بالزحفي وتُستطيع الطيران بعيداً بحثاً عن نباتات اغذاء جديدة تُضع عليها بيوضها لاحقاً إن كانت أنثى.



إنماء الأجزاء المفقودة

إذا جُرحت بُدأ خلايا جلدك بالانقسام حتى يُستَعمل الجرح. هذا النُّوع من النُّمُو يُدعى تجديد أو تَجَدُّد. أجسامنا تستطيع تجديد الجلد والعظم فقط، لكن بعض الحيوانات تستطيع تجديد أجزاء يكاملها. كالأرجل أو الذيل، إذا ما قُطعت.

يستطيع نجم البحر إتمام رجله جديدة إذا أُلحقت إيماء.



لمزيد من المعلومات انظر

- الكائنات المُفَكَّة ص ٣١٨
- المُفَكَّات ص ٣٢٢
- نُجُم البحر والرفيات ص ٣٢٥
- الخلايا ص ٣٣٨
- البقّة المُفَكَّة (في الأحبار) ص ٣٥٠
- الرفيات (علم الوراثة) ص ٣٦٤

الشرطان البالغ ذو ذيل قصير شلوي تحت جسمه. أرجله قويّة جداً لكنّه يستطيع مُعوّده الزشافة. وهذا الشرطان (كارسينوس ميناس) شاطئي.

التَّحَوُّل الكامل

في التَّحَوُّل الكامل يُختلف شكلُ الصغار عن البالغين جذريّاً. فالشرطان يبدأ حياته كيرقانة بدائيّة دقيقة، تنمو مُساجحة إيماء البحر. وبعد انبلاخ قشرة الجسم عدّة مرّات، يتحوّل إلى يرقانة «مُشَكَّمة العنبر» تستطيع المشي والنباح. وأخيراً تُفَرِّغ جسمها العنبر (مُجاليها) قشرتها وتُعدو شرطاناً صغيراً.

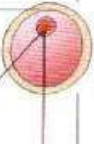
الوراثيات (علم الوراثة)

كُلُّ شَكْلِ من أشكال الحياة، من الفيل إلى الفُحْلبَة، مُؤَلَّفٌ وَمَحْكُومٌ «بوصفة» كيميائية، تتخذ شكلَ رَامُوزٍ كيميائيٍّ لا تَدُونِي. هذا الرَامُوزُ يَحْتَوِيهِ الجُزَيَاتُ اللَّوَلِيَّةُ لِلحَامِضِ النَّوَوِيِّ الرَّيْبِيِّ الْمَقْصُوصِ الْأَكْسَجِينِ (د ن أ)، الْمُحْتَشِدَةُ دَاخِلَ الخَلَايا فِي جَمِيعِ الكائنات الحية. وهذا الرَامُوزُ الكِيمَاوِيُّ مُعَقَّدٌ جِدًّا، فَهُوَ يَشْمَلُ فِي الخَلِيَّةِ الْبَشَرِيَّةِ الْوَاحِدَةِ من ٥٠,٠٠٠ إلى ١٠٠,٠٠٠ تعليمية مُتَفَصِّلَةٍ، تُدْعَى جِينَاتٍ، كُلٌّ مِنْهَا تَحْكُمُ صِفَةً مُخْتَلِفَةً. الْوَرَاثِيَّاتُ عِلْمٌ يَبْحَثُ فِي سُبُلِ انْتِقَالِ الصِّغَاتِ الْوَرَاثِيَّةِ مِنْ جِيلٍ إِلَى جِيلٍ.

كُلُّ خَلِيَّةٍ جَسَدِيَّةٍ، تُكَرِّرُ أو تُنَوِّجُ، تَحْوِي مَجْمُوعَةً مُفْرَدَةً مِنْ جُزَيَّاتٍ د ن أ - أي أنها تَحْوِي بِصَفٍّ عَامٍّ تَحْوِيهِ الخَلِيَّةُ الْعَادِيَّةُ مِنَ الصَّبُغَاتِ.



الطَّلِيَّةُ الْمُتَحَشِدَةُ (اللاحقة) تَحْوِي مَجْمُوعَةً مُزَوَّجَةً مِنْ جُزَيَّاتٍ د ن أ - أي أنها تَحْوِي المَجْمُوعَةَ الْمَزَوَّجَةَ الْعَادِيَّةَ مِنَ الصَّبُغَاتِ.



الصَّبُغَاتُ الْبَشَرِيَّةُ

يُشِيرُ هَذِهِ الصُّورَةُ الصَّبُغَاتِ الْبَشَرِيَّةِ الـ ٤٦ قُلْمًا الْمَوْجُودَةِ فِي خَلِيَّةٍ بَشَرِيَّةٍ وَاحِدَةٍ. لَقَدْ جُزِيَ مُعَالَجَةُ الصَّبُغَاتِ بِصِنْعٍ خَاصٍّ وَزُيَّتْ أَزْوَاجُهَا. (الاحظ صِبْغِي إِخْسَ وَرَأْيِي فِي أَسْفَلِ الْيَمِينِ مِنَ الصُّورَةِ). الْكُلُّ نَوْعٌ مِنْ أَنْوَاعِ النَّبَاتِ وَالْحَيَوَانَاتِ عِلَّةٌ صِبْغِي مُنَيَّ - يَغْشَاهَا يَحْوِي أَكْثَرَ مِنْ عَشْرَةِ صِبْغَاتٍ يَتِمَّا تَحْوِي الْخَرْ مَا يُزِيدُ عَلَى الْآلِفِ.

تَرَابُطُ الْقَوَاعِدِ (أَزْوَاجُهَا)

يَتَشَكَّلُ جُزْيَةٌ د ن أ شَكْلًا لَوَلِيٍّ مُزَوَّجٍ قَرَابَاتٍ بِكِيمَوِيَّاتٍ تُدْعَى قَوَاعِدَ، يَوْجُذُ مِنْهَا الرِّبَاعَةُ خُرُوبٍ، إِنْ تَسَلَّطَتْ هَذِهِ الْقَوَاعِدُ يُؤَلَّفُ الرَامُوزُ الْوَرَاثِيَّ لِلْخَلِيَّةِ.

كُلُّ جُزْيَةٍ مِنْ د ن أ يُؤَلَّفُ بِصِفَةِ خَيْطَةٍ الشَّكْلِ تُشَبِّهُ صِبْغَةً، وَهَكَذَا تُشَكَّلَانِ مِنْ كُلِّ جَمِيعَةٍ - وَاحِدَةٍ مِنَ الْآبِ وَوَاحِدَةٍ مِنَ الْأُمِّ.

يُورِثُ الْوَرَاثِيَّاتُ إِلَى الْخَلِيَّةِ بِتَجَمُّعٍ الْبَيُوتِيَّاتِ

الْإِخْلَافَاتُ الطَّبِيعِيَّةُ

هَذِهِ الْبُتَاتُ الْمُزْمَرَةُ قَدْ تَلَوَّ مُنْصَاغَةً، لَكِنْ كُلُّ بَتَّةٍ فِيهَا دَاثٌ د ن أ قَرِيبٌ خَاصٌّ بِهَا، لِأَنَّهَا تَكُونُتُ بِالْكَثَرِ الْجِنْسِي. وَهَذَا يَكْسِبُهَا مَجْمُوعَةً مِنَ الْمُسْتَوَاتِ، فَكُلُّ تَكُونُ أَغْزَرَ إِحْضَارًا مِنْ سِوَاهَا، أَوْ لَعَلَّهَا تُسَخَّرُ طَائِفَةٌ أَكْثَرُ لِإِنْسَاءِ الْبَيْتِ. هَذِهِ الْإِخْلَافَاتُ الطَّبِيعِيَّةُ مُهِمَّةٌ جِدًّا، لِأَنَّهَا تُنْفِي أَنَّ الشَّيْءَ يَطْلُو (يَتَغَيَّرُ) مَعَ الزَّمَنِ. فَمِنْ غَيْرَاتِ د ن أ الْأَكْثَرِ لِنَاجَا مُصْنَعٍ جِينَاتِهَا الْأَكْثَرُ مُنَوَّعًا مَعَ تَعَاوُبِ الْأَحْيَاءِ.



أَهْأَ الْبَايُوتِيَّاتِ (الْبَيُوتِيَّاتُ)

الظُّفَرَاتُ

جُزْيَةٌ د ن أ طَوِيلٌ جِدًّا وَكَثِيرٌ مَا يَتَعَرَّضُ لِلظُّفَرِ. وَفِي الْعَادَةِ، يُخْلَعُ هَذَا الظُّفَرُ بِلَفَافَةٍ. أَمَّا إِذَا كَانَ الظُّفَرُ سَابِلًا، فَهُوَ يُؤَدِّي إِلَى تَخَلُّقِ ظَفَرَةٍ جَدِيدَةٍ دَائِمَةٍ مِنَ الرَامُوزِ الْوَرَاثِيِّ دَائِمِ الظُّفَرَةِ. وَالظُّفَرَاتُ الَّتِي تَحْدُثُ فِي الْخَلَايا الْجَسَدِيَّةِ قَلِيلَةٌ الْآثَرُ، أَمَّا الَّتِي تَحْدُثُ فِي الْأَشْجَارِ (الْأَعْرَاسِ أَوْ الْخَلَايا الْجَسَدِيَّةِ) فَيُمْكِنُ انْتِظَارُهَا مِنْ جِيلٍ إِلَى آخَرٍ، مُخْتَلِفَةً صِفَاتٍ جَدِيدَةٍ فِي الْكائناتِ الْحَيَّةِ.



الْمُؤَيِّ (الشَّيْءُ) مُظَلَّرَةٌ مَأْخُوفَةٌ فِي الْحَيَوَانَاتِ وَالْبَنَاتِ، هَذَا سَبَبٌ أَشَدُّ مِنْ الشَّجَائِبِ الْكَثِيرِ.



الْجِينَاتُ وَالنَّاسُ

إِذَا لَمْ تَكُنْ نَوَاحًا طَبِيقًا، فَانْتَ قَرِيبٌ فِي تَرَكِيكُوكَ مِنَ الْجِينَاتِ الَّتِي تَحْكُمُ الصِّغَاتِ الْوَرَاثِيَّةِ فِي جَسَدِكَ، وَالتِّي لَا يُمَازِلُكَ فِيهَا أَحَدٌ. أَجَنَاتُ الْجِينَةِ الْوَاحِدَةِ تَحْكُمُ صِفَةً طَائِفَةً، تَكُونُ الْعَيْنَانِ مَثَلًا، لَكِنْ الْغَالِبُ أَنَّ لِسْمَهُ عِلَّةً جِينَاتٍ فِي ذَلِكَ. إِنْ الْكَثِيرُ مِنَ الصِّغَاتِ الْمَوْرُوثَةِ تَبْدَأُ تَتَغَيَّرُ لِأَسْلُوبِ وَتَطْعَمِ الْحَيَاةِ، فَتُفَرِّقُ مَثَلًا، يَتَغَيَّرُ عَلَى نَوْعِهِ غَدَاكًا كَمَا يَتَغَيَّرُ عَلَى جِينَاتِكَ أَتَمَلًا.

رُودَلْدُ فَرَانْكَلِينِ

لَمْ يَقْدِرْ الْحَايِمُ فِي رِاسَةِ بَنِي د ن أ، عَامَ ١٩٥٣، عَلَى يَدِ الْفِيزِيَّائِيِّ الْبَرِيطَانِيِّ، فَرَنْسِيْسُ كُرْكُ (الْمَوْلُودُ عَامَ ١٩١٦) وَعَالِمُ الْوَرَاثِيَّاتِ الْأَمْرِيكِيِّ، جِينِسْ وَاطْشُون (الْمَوْلُودُ عَامَ ١٩٢٨). فَقَدْ تَوَضَّلَا



إِلَى أَسْتِنَاجِ أَنَّ د ن أ ذُو بَنِيَّةٍ لَوَلِيَّةٍ مُزَوَّجَةٍ بِعَدِّ دَرَاثَةِ صُورٍ بِالْأَشْعَةِ السَّيِّئَةِ أَتَقَطَّطُهَا عَالِمَةُ الْبِلُورَاتِ الْبَرِيطَانِيَّةِ رُودَلْدُ فَرَانْكَلِينِ (١٩٢٠-١٩٥٨)، أَثْنَاءَ دَرَاثَتِهَا لِبِلُورَاتِ د ن أ بِأَشْعَةِ إِخْسَ، وَقَدْ نَالَتْ كُرْكُ وَوَاطْشُونُ بِالْإِشْرَافِ مَعِ مَوْرِيْسِ وَتِلْكِنز (الْمَوْلُودُ عَامَ ١٩١٦) جَائِزَةَ نُوبَلٍ لِلْفِيزِيَّالُوجِيَّةِ (أَوْ الْفَلَكِ) عَامَ ١٩٦٢. لَكِنْ فَرَانْكَلِينِ وَافَاقَا الْأَجَلَ قَبْلَ أَنْ يَقْدَرُ قَطْعُهَا حَقَّ قُدْرَةٍ.

الانقسام (الانقسام المُنصف)

الانقسام نوع خاص من الانقسام الخلوي ينتج أمشاجاً (خلايا جنسية). وفي تقسيم الخلية من اثنين ينتج أربع خلايا جديدة فردانية الصيغيات، أي إن الواحدة منها تحوي نصف كمية د ن أ، الموجودة في الخلية الأصلية. كما إن كلًا من صيغياتها جديدة فريدة النُسخ لأن صيغيات الخلية الأصلية تبادل فقطما فيما بينها قبل الانقسام مباشرة. وخلال الانقسام الخلوي (الانقسام الخلوي العادي) فإن الانقسام النُصف ينتج خلايا ذات تعليمات وراثية جديدة. وتسمى المشيخ الأنثوي عادة المُوَرَّثة (أو البَيْضة)، والمشيخ الذكري الطُفلة.

جريجور مندل

مِنْدِل (١٨٢٢-١٨٨٤)

راهب نمساوي وعالم نبات اكتشف كيفية انتقال الصفات بالوراثة. فقد أجرى بعضَ لافٍ آلاف التجارب على نبات البسلي، بإختصاص أصوله مُعَيَّنَةً مُجَيَّنَةً ودراسة النتائج الحاصلة. فوجد أن الوراثة لا تختلط بمزج الصفات معًا، كما كان يُعتقد في حينه، بل إنها تنتقل بالوراثة أزواجًا. ومن كل زوج تكون إحدى الصفات فقط هي السائدة. لقد وضع مندل القوانين الأساسية في الوراثة عام ١٨٦٦، لكنها لم تُنشر في حينه ولم يُعَد العلماء اكتشافها حتى أوائل القرن العشرين.



كيف تنتقل الصفات بالوراثة

الخلايا في مُعظمها مُزدوجة الصيغيات - مجموعة من الوالد وأخرى من الوالدة، فهي تُدعى الجينات أيضًا. في العادة، بين الزوج من الجينات، هناك جينة سالدة - تختبئ تأثير شريكها الصاعدة (الضئيلة)، وتُحفظ في الشكل الموقف كمنعكس زوج من الجينات في ألوان أزهار البسلي. فالجينة السائدة (الموسومة ح) تُعطي الأزهار حمراء والجيّة الصاعدة (الموسومة ح) تُعطي الأزهار بيضاء - علماً أن تأثيرات الجينة تختبئ، ما لم يتواجد إثنان منها (ح ح).

كلّ نبات من السلسل تنطق جينة واحدة، تُفعل بلون الزهرة، من كل من الوالدين. ففي الجيل الأول هناك جميعاً واحدة مُشككة فقط من الجينات هي: ح ح.

في الجيل الثاني، هناك أربع جميعات مُشككة من الجينات هي: ح ح، ح ح، ح ح، ح ح.

الخلية الذكرية الأصلية مُزدوجة مجموعة الصيغيات

الخلية الأنثوية الأصلية مُزدوجة مجموعة الصيغيات أيضًا

تُقسم الخلية الأنثوية انقسامًا مُنتج أربع خلايا جنسية أنثوية (تسمى البويضات) في كل منها مجموعة فردانية من الصيغيات الفردية.

تُقسم الخلية الذكرية انقسامًا مُنتج أربع خلايا جنسية ذكرية (تسمى المُغلفات) في كل منها مجموعة فردانية من الصيغيات الفردية.

في الإخصاب، يتحد مشيخ ذكري بمشيخ أنثوي مُنتجًا خلية مُخصبة ذات مجموعة مُزدوجة من الصيغيات مُجددة.

الخلية المُخصبة تحوي مُشخة جينية (وراثية) فريدة تنقسم انقسامًا مُنتجًا لإنتاج مُعظم جديد. وكل الد ن أ في المُعظم الجديد هو مُشخة عن الد ن أ في البويضة والمُغلف.

الخلية الكبيرة فقط يُمكن إخصابها.

الفقط المُرجليّة المُن ذكور (س ص أو إكس واي) في الغالب، فجيّة المُن المُرجليّة تحملها صغية س؛ لكنها كثيرًا ما تُشجبت بوجود صغية س أخرى، كما في الأنثى (س س).

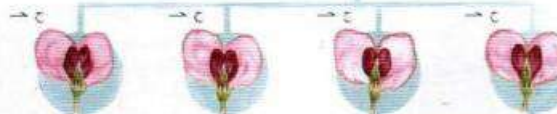
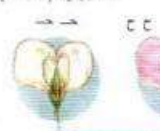


الفقط المُشكك المُن (المُفعل بالثمن والأصفر) إذاك دانك، لأن هذا المُن لا يُمكن الإنتاج إلا بواسطة صغية س؛ والإناث فقط تحمل مجموعة س س.

الجينات والجنس

في الإنسان والقطط وكثير من الحيوانات الأخرى، هناك صيغتان مُختلفتان الشكل يُحدان جنس الفرد، فما صيغتا س و ص (إكس و واي). قد يحوي الحيوان صيغتي س فيكون أنثى، أو قد يحوي صيغتي س و ص فيكون ذكرًا. لكن لا يُمكن أن يحوي صيغتي ص، لأنه يتلقى دائمًا صيغتي س من والدته. وبالإضافة إلى الجنس، فهذان الصيغتان يُحدان أيضًا بعض الصفات الأخرى. ففي القطط مثلًا يرتبط لون الفرو بالجنس، كما يرتبط عنب الألوان بالجنس في البشر.

إحدى المُنتجات الأم تحوي جينتين سائدتين (ح ح)، لذا فإنها لها حمراء، والبيضة الأم الأخرى تحوي جينتين صاغرتين (ح ح) - لذا فإنها بيضاء. في العادة، يظهرون تأثير الجينات السائدة فقط إذا تواجد إثنان منها.



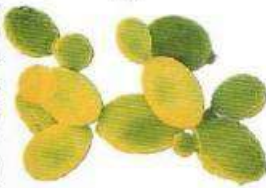
إن أربع الجينات يحوي جينتين صاغرتين (ح ح) أزهار هذه المُبات فقط بيضاء.

لمزيد من المعلومات أنظر
آلية التطور ص ٣٠٩
الخلايا ص ٣٢٨
النمو والتطور ص ٣٦٢
التناسل الجنسي ص ٣٦٧
التناسل البشري ص ٣٦٨

التكاثر اللاجنسي

تبرعم الخمائر

الخمائر فطر مجهرية وحيدة الخلية، تنكاثّر لاجنسيًا بالتبرعم من خلاياها. وفي الظروف المواتية تكثر عدديّة التبرعم من خلية الفطيرة كلّ ساعتين. أحيانًا تبدأ الخلايا الوليدة بالتبرعم قبل انفصالها بالكامل عن الخلايا الأم فتكوّن سلسلة متفرعة.



مرحلة (بوليب) غدارية صغيرة لا تزال ملتصقة بالهيدرا الأم. المرحلة الجديدة

مفصّل في النهاية لتعيش منفصلة. والغدارية الشبّة هنا هي من نوع الهيدرا الشائعة.



توالّد في خط إنتاجي

في الربيع والصيف كثيرًا ما تكون إناث الأرقى نحافة يمشيات من الضفادع - إذ إنّها تتّبع صغارها بالتناسل الغدري (بدون تزاوج)، والصغار ينزّوها تنكاثّر بسرعة فاعلة. وهذا يعني توالّد فيص من الأرقى بوجود ولادة من الغذاء. ومع تضاؤل مورد الغذاء لاحقًا، تأخذ الضفادع بالتناسل جنسيًا.



انقسام النباتات

الشوارع عود لا يتزوّجون البذور يوردا - بل يعتمد الفراخ على انقسام الخلايا الجديدة وتبرعمها. وفي مثل هذا التكثير الخضري، تحلّل الشاتّ الضفادع الوارثة نفسها. فإذ أصاب إحداها مرض، فقد نصبت الآخر أيضًا. وانعدام التنوع هذا هو مشكلة أساسية في التكاثر اللاجنسي.

البصلات الجديدة
تحتوي البصلات غذاء مخزونًا في أوراقها خزانة لجينة مُتراسمة فوق قُرص قاعدي. ويثمرّ البصلة الغربية، تكوّن حول قاعدتها بصيلات جديدة.



بصلة
لرئيس
وتصليّة
وليدة

النسائل

في العادة، تناسّل شُقيّ البحر جنسيًا بإطلاق البويضات في الماء. لكنّ بعض الكائنات أيضًا باقطة أجزاء من جسمه أو بالانفلاق تنفّذًا إلى شظيرين. وبعض النواع تُركّز على هذا النمط من التكاثر. فتنشئ فوق الشظيرة، مُكوّنة مجموعة من الحيوانات الشبيهة تمامًا والشطائقة الجياد. ويكلّ هذه المجموعات تُسمى نسائل (ج. نسيلة).



الحيوانات الجديدة ملتبكات جنسيًا
الوليد - شُقيّ البحر الأضني



يتمدّد شُقيّ البحر نفسه تدريجيًا بينما يُزجّع الشطران بالإنفلاق مختلفين.

الانتشار بالأزاد (الشوق الممّدة)

تكاثر العديد من النباتات بطريقتين مختلفتين في الوقت نفسه. فالقرع (ثوت الأرض) مثلاً يحلّل أجزائه لتنتج بؤرهما بالتكاثر الجنسي. كما إنّها تُنتج شوقًا ألفيّة تدعى أزاق (ج. زك) تكوّن نباتات جديدة بالتكاثر اللاجنسي. فكلّ ساق زاحفة تلبّث عُصيات عكسَة تنجدر تدريجيًا لتصبح نبات جديد. فإذا تُركت مسكبة من ثوت الأرض وشأنها، فسرعان ما تُغطّي شتلات القرع (القرولة) قطعة الأرض بكاملها.



ملبّة عكسَة [عر]
الشاق الممّدة

التكاثر اللاجنسي في الحيوانات

التكاثر اللاجنسي واسع الانتشار في النباتات، وناوّد في الحيوانات. أنثوني فان لوبنهورك، أحد أوائل مُستخدِمي المجهر كان أوّل من شاهد حيوانًا يتكاثر بهذه الطريقة. ففي العام ١٧٠١، بينما كان يوبنهورك يُراقب حيوانًا دقيقًا من غداريات البركة؛ شاهد كيف إنّ أجزاء منه تتبرعم لتصبح حيوانات جديدة.

لمزيد من المعلومات انظر
الشُعبيات الوحيدة الخلية ص ٣١٤
النبات والقرع ص ٣٦٢
خفاش وتعليلات ص ٤٢٢

التناسل الجنسي

فداسان شؤجان
(بوتيميس كويشتاوس)



اجتذاب القرين والتزاوج

قبل التزاوج، تقوم الفداسات الشؤجاء بسلسلة من رقصات التودد المعقدة لاجتذاب القرين، وهذا النوع من السلوك شائع بين العديد من الحيوانات، فهو يساعد كلا الشريكين على التألف وضمان اختيار القرين السليم. قبل التزاوج.

تزاوج بين أفغاني جبال
كاليفورنيا الملكين
(الافيدوبيلس زوناتا)

في التناسل الجنسي هناك دائماً والدان ينتج كل منهما أمشاجاً (خلايا جنسية) بها نصف العدد من الصبغيات بالانقسام المتصف. ويصحب العدد كاملاً عندما يتحد المصح الذكري (الطفلة) بالمصح الأنثوي (البينة) لتكوين اللاقحة (الزيجوت) - في ما يُعرف بالإخصاب. ومن اللاقحة (الخلية المخصبة) ينمو متخص جديد كامل. التناسل الجنسي أكثر تعقيداً من التكاثر اللاجنسي، لكنه يتميز بأفضلية مهمة، فالوليد المصح جنسياً قريب في خصائصه بدل أن يكون مثيلاً طيقاً لأحد الوالدين. فأفراد هذا النسل ذوو جميعات فريدة من الجينات تحمّل مزيجات كاملة جديدة من الصفات الوراثية. وهذا يعني أن بعضاً منها قد يكون أكثر ملاءمة للبيئة وأفضل تهيئاً لصراع البقاء.

الإخصاب الخارجي

في بعض الحيوانات، يتم اتحاد البويضات بالطاف خارج جسم الأم، لكن لا بد من اجتماع القريتين. فابو شوكه الذكور (جاستروبيوس أكيوليس) يمد عناقاً تضع فيه الأنثى بويضاتها. ثم يضيف الذكر بطفله إليها. إن معظم الحيوانات ذات الإخصاب الخارجي تنتج قشراً من البيض لتتأكد أن يتم إخصاب عدو وافي منها.



الأجيال المتعاقبة

في بعض ذوات النبات الحيوانية هناك جيلان متخلفان. البينة. ففي الطحالب البنية لا يمتاز، ينتج الجيل "البالغ" (ويُدعى النبات البؤغي) الأنواع بالانقسام المتصف فتتألف هذه نباتات ذكورية وأنثوية تولدت الجيل المشيجي الذي ينتج الأمشاج (الخلايا الجنسية). وهذه الطغاف والبويضات تلتقي في الماء لإنتاج لاقحة تنمو إلى نابت بؤغي (الجيل البؤغي). وهكذا تبدأ الدورة من جديد، وتتعاقد الأجيال.



في ازهار الربيع "السائلة". السفة
الاشدية وعابرها (التي تسمى قمار
الطلع) عالية، والسفة (ويذكرها) قصيرة
خفيفة.



تحقيق الإخصاب

التهجتي

يحمل الكثير من النباتات كلا الأعضاء الذكورية والأنثوية في أزهارها. فينكها أحياناً إخصاب نفسها لكنها في الغالب مهيأة وضعة لإحقاق الإخصاب التهجتي (أي الإخصاب بخلايا جنسية من نبتة أخرى من النوع نفسه). والإخصاب التهجتي أكثر نقلاً لأنه يتجمل النسل أكثر تغلياً. فإزهار الربيع (يرسولاً قلعجاس) ذات ضربتين من الأزهار. لا تحمّل البينة الواحدة إلا ضرباً واحداً منهما. والخلايا الجنسية في كل تحمّل وضعت متفاوتاً فحسب بحيث تحمّل التأثير المتكامل فقط.

الإخصاب الداخلي

يتم التناسل الجنسي بتلافي الخلايا الجنسية الذكرية والأنثوية وتوحيدها وتخص ذلك بالتزاوج في بعض أنواع الحيوانات. يجري الإخصاب داخلياً في الأفاعي وكثير من الحيوانات البرية الأخرى. فعندما يتزاوج أنثوان، يتحقّق الذكر لطفلة داخل الأنثى حيث يتم إخصاب البويضات داخل جسمها. إن الحيوانات ذات الإخصاب الداخلي تنتج بويضات وطفلاً أقل، لأن إمكانية تلافي هذه الأمشاج أكثر احتمالاً.

الخلايا الجنسية

الخلايا الجنسية (الأمشاج أو الأعراس) تحوي نصف كمية المادة الوراثية في الخلايا العادّة. وهي مهيأة خصيصاً لتحقيق الاتحاد فيما بينها. في بعض النباتات والحيوانات الخلايا الجنسية متماثلة الحجم، لكن الخلّة الجنسية الأنثوية، في الغالب، أكبر بكثير من الخلّة الذكرية. والخلايا الجنسية الأنثوية (البويضات أو البينات) تستقر في موقع واجد، فيما الخلايا الجنسية الذكرية (الطغاف) تتسّخ في اتجاهها.



الخلايا الجنسية الذكرية والأنثوية متماثلة في حجم البئر (ولها لا شوكا).

في النباتات الذوقية توجد عدّة خلايا جنسية أنثوية في كيس جنيني، لذا الخلايا الذكرية توجد في خيوب القاح.

في معظم الحيوانات، البويضات أكبر من الطغفة بكثير.

لزيد من المعلومات انظر

الأزهارات ص ٣١٦
النباتات الأرضية ص ٣١٨
الأشكال ص ٣٢٦
الزواحف ص ٣٣٠
الطيور ص ٣٣٢
الخلايا ص ٣٣٨
الوراثيات (علم الوراثة) ص ٣٦٤
التناسل الشري ص ٣٦٨
حقائق ومعلومات ص ٤٢٢

التناسل البشري

أنت، ككل كائن بشري في هذه المعمورة، بدأت حياتك كخلية مُحَصَّية (رُجُوت) تكوَّنت من اتحاد نُطْفَةٍ من بَطَانِ والدك (خلايا الجنس) بِبَيْضَةٍ (بُوضَةٍ) في أُنْبُوبِ مُثَصِّلٍ بِرَجَمِ أُمِّكَ - يدعى أُنْبُوبُ فالوب. ثم بدأ تغيُّر الخلية المُحَصَّية مُباشرةً، فأخذت تَنَقِّسُ قِيَلًا، ثُمَّ اسْتَقَرَّتْ في بَطَانَةِ الرَّجَمِ - حيث تابعت انقساماتها الخلوية مرارًا وتكرارًا مُغْتَذِيَةً من دَمِ والدتك، بينما جِسمُك يتشكَّلُ بِطَءٍ. وَبَعْدَ سَعَةِ أَشْهُرٍ من الحَمْلِ في دِفءِ رَجَمِ أُمِّكَ وظَلْمَتِهِ، أَصْبَحْتَ جَاهِزًا لَأَنْ تُولَدْ.

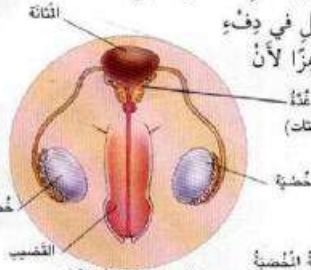
بَعْدَ الْوِلَادَةِ يُقَوَّرُ ثَلَاثًا الْأَمُّ الْبَنَى (الحديث) لِتَلْبِثَةِ الْوِلَادَةِ. انْبِضَانُ بَطْنَانِ الثَّيِّبَاتِ، وَبَطْنَانِ الْهُزُمَاتِ لِلتَّحْكُمِ فِي تَوَرُّدِ الْمَرَأَةِ التَّاسِلِيَّةِ. تَدَوَّرُ الْهُزُمَاتُ الْجَنِينِيَّةُ فِي الْأَمِّ، فَتُجَاهِلُ جِشْمَ الْمَرَأَةِ لِتُدَبِّرَ شُؤْنَ الْجَنِينِ التَّامِّي.



الأعضاء التناسلية في الأنثى

يُورِثُ الْمَرَأَةُ ثَلَاثِينَ فِي الْمِثْقَلِ، وَهَذَا، بِدَوْنِ مِنْ عَمَلٍ يُقَارَبُ 13 سَنَةً، يُطْلِقَانِ سَادَورَةَ بُورِيضَةٍ وَاحِدَةٍ كُلَّ 28 يَوْمًا.

تَشَكُّوُ الْبَيْضَةُ الْأَنْ ثُرَةً شِدَاقَةً مِنَ الْخَلَايَا، تَلْقَى فِي بَطَانَةِ الرَّجَمِ وَتَنُكُو شَرِيجًا إِلَى شَعْرَةٍ ثُمَّ إِلَى جَنْبِ



الرَّوْتَةُ (عَقْدَةُ الْبُورِشَاتِ)

حُصْبِيَّةٌ تَبْدَأُ الْبَيْضَةَ الْمُحَصَّيَّةَ انْفِاسَاتًا قَلِيلًا سَرِيعًا

حُصْبِيَّةٌ تُحْضِبُ الْبَيْضَةَ بِطَقْفَةٍ سَابِغَةٍ مُشَقَّةٍ فِي أُنْبُوبِ فَالُوبٍ

شِسَاقُ الْبَيْضَةِ عَزِيزُ الْبُورِ وَتَتَقَلَّبُ عَلَى طَوْلِ أُنْبُوبِ فَالُوبٍ

الْجُرَيْثُ الْفَارِغُ يُتَلَبِّثُ هُزُمَاتًا نِهَاجِيَةً بِطَانَةِ الرَّجَمِ لِاسْتِجَابَالِ الْبُورِيضَةِ

كُلُّ حَوَالِ 28 يَوْمًا، تُتَلَقَّى بَيْضَةُ يَابَعَةٍ (تَابَعَةٍ) مِنْ قُلَاعَةِ بَيْضِيَّةٍ تُدْعَى الْجُرَيْثِ

الرَّجَمُ

الرَّجَمُ عَضْوٌ يُغْذِي الْجَنِينَ وَيُؤْوِيهِ. وَتَتَمَوُّ بِطَانَةُ الرَّجَمِ لِتُغْذِي الْبَيْضَةَ الْمُحَصَّيَّةَ أَوَّلًا، ثُمَّ الشَّعْرَةَ، وَتَالِيًا الْجَنِينَ. وَالرَّجَمُ لِنَفْسِهِ عَضَلِيَّةٌ جَدًّا - فَفِيهَا أَقْوَى عَضَلَاتِ الْجِسْمِ الْبَشَرِيِّ. وَهَذِهِ تَذَقُّعُ الْعَقْلُ فِي الْحَخَامِي بِمُسَاعَدَةِ عَضَلَاتٍ أُخْرَى فِي بَطْنِ الْأُمِّ وَهَضْرَاهَا.

انْبِضَانُ يَتَنَاقِضُ بِإِنْتَابِ بَيْضَةٍ وَاجِدَةٍ كُلِّ شَهْرٍ

تَلْتَفُّ بِطَانَةُ الرَّجَمِ كُلَّ شَهْرٍ لِاسْتِجَابَالِ الْبُورِيضَةِ؛ فَإِذَا لَمْ تَحُدَّ حُصْبِيَّةٌ، تَتَكَثَّرُ بِطَانَةُ الرَّجَمِ وَتَتَوَرَّدُ مِنَ الْجِشْمِ بِالْحَيْضِ (الْمُطَّةِ). تَشْدِيدُ النُّطَافِ إِلَى دَاخِلِ الرَّجَمِ نَعَزٌ فَجُودٌ دَقِيقَةٌ فِي عَمَلِهِ

يَقْبُضُ الْمُقْبِلُ الْقُصْبِ انْتَابَ الْجِنَاعِ بِحَيْثُ تُتَذَقُّ النُّطَافُ اقْرَبَ مَا يُمْكِنُ إِلَى الْبُورِيضَةِ. وَالْمُقْبِلُ أَيْضًا هُوَ الْقَائِدُ الَّتِي يَدُرُّ الْطَلْفُ عَزِيمَةً عِنْدَ الْوِلَادَةِ

التغيرات أثناء الحمل

يَتَغَيَّرُ الْجَنِينُ الشَّامِي يَافِقَ الْأَمِّ خَيْرًا ضَعْفًا دَاخِلَ الرَّجَمِ؛ لِكَيْتَهُ فِي شَهْرِهِ التَّاسِعِ يَمْلَأُ الرَّجَمَ بِكَامِلِهَا - حَاظِلًا سَعْدَةً الْأُمِّ وَجِجَانِهَا الْحَاجِزِ. وَيَتَكَثَّفُ جَنْدُ الْأُمِّ مَعَ هَذِهِ التَّغْيِيرَاتِ، فَتَشُدُّ قُلَّتُهَا مَزِيدًا مِنَ الدَّمِ لِغَذْيَةِ الْجَنِينِ التَّامِّي؛ وَهِيَ تَتَوَارَقُ كَمِّيَّاتٍ أَكْثَرَ مِنَ الْقُدَامِ لِتَقْوِيَةِ عِظَامِهِ. وَبِزَوَائِدِ خُصْمِ التَّائِيَيْنِ اسْتِعْدَادًا لِإِرْصَاعِ الطَّفْلِ بَعْدَ الْوِلَادَةِ. كَمَا تَبْدَأُ الْأُمُّ تَنْسَهُا وَهْنًا لِاسْتِجَابَالِ الْقَلْبَلِ الْجَدِيدِ



يَبْدَأُ التَّائِيَانِ دَوْرَ الْبَنَى (الْحَلِيبِ) بَعْدَ الْوِلَادَةِ بِوَقْتٍ قَصِيرٍ

قَلِيلُ الْوِلَادَةِ، قَلْبُورٌ فِي الْعَالِيَةِ، عَقْلُورٌ دَاشَا عَلَى عَقِبِ، وَالْفَرَاغَانِ وَالرَّجْلَانِ مُنْشَعَّةٌ قُرْبَ الْجِشْمِ

يَنْقَلُ الْحَمْلُ الشَّرْئِي الدَّمُ مِنَ الْجَنِينِ إِلَى الْقِصْبَةِ

الإرضاع

يُغْذِي مُعْظَمُ صِغَارِ الْمُبْرَوَاتِ بِاللَّيْنِ مِنْ أَدَاءِ أُمَّهَانِهِا. يُحَوِّي لَبَنُ الْأُمِّ مَزِيدًا مِنَ السُّعْلِيَّاتِ سَهْلِ الْهَضْمِ وَكَامِلِ التَّرَاوَنِ وَالسَّلَامَةِ لِتَغْذِيَةِ الْقَلْبَلِ - بِإِضَافَةٍ إِلَى أَنَّهُ مُنَاقِحٌ بِسُهُولَةٍ وَبَسْرٍ

عِنْدَ بَدَايَاتِ عَمَلِهِ الْيَلُوعُ، تُحْبِثُ الْهُزُمَاتُ الْجَنِينِيَّةُ تَغْيِيرَاتٍ فِي جِشْمِ الذَّكَرِ. فَيَتَغَيَّرُ نَدْوُ الْأَعْضَاءِ التَّاسِلِيَّةِ، وَيَبْدَأُ شَعْرُ الْوَجْهِ بِالظُّهُورِ

تُولَدُ الْأُنثَى بَعْدَى شَحَابَةٍ مِنَ الْبُورِيضَاتِ، لَكِنْ الرُّجُلُ يُتَلَبِّثُ دُونَهَا نِطَاقًا عَدِيمَةً

الأعضاء التناسلية في الذكر

تَتَنَبَّثُ الْخَلَايَا الْجَنِينِيَّةُ الذَّكَرِيَّةُ، أَوْ النُّطَافُ فِي الْحُصْبِيَّاتِ، وَجِلَالُ الْجِنَاعِ تَتَفَرَّقُ النُّطَافُ بِسَائِلِي مِنْ عَدْوِ الْبُورِشَاتِ تَشْدِيدُ فِيهِ، فَيُمْكِنُهَا الْوَصُولُ إِلَى الْبُورِيضَةِ دَاخِلَ رَجَمِ الْمَرَأَةِ

بَطَانَةُ رَجَمِ الْأُمِّ قُصْبِيَّةٌ خَلَايَا الْأُمِّ يُؤَدِّرُ الْمُغْذِيَّاتِ مِنْ هَذِهِ الْخَلَايَا تَتَنَبَّثُ الْقِصْبِيَّةُ وَالْحَقْلُ الشَّرْئِي عَنْ هَذِهِ الْخَلَايَا يُتَلَبِّثُ الْجَنِينِ

هَذَا التَّجَوُّبُ اقْرَبُ بِالْمَنَاقِ يُشْبِهُ تَجَوُّبَ الْبَشَرِ يُعْلَقُ الشَّامُ (سَائِلُ الشَّرْئِي) وَهُوَ "الْمَاءُ" الَّذِي يَخْلُقُ فِيهِ الْجَنِينِ

الانغراس

عِنْدَمَا تَتَنَبَّثُ الْبَيْضَةُ الْمُحَصَّيَّةُ عَلَى جِدَارِ الرَّجَمِ تَبْدَأُ تَتَكَثَّرُ بَعْضُ خَلَايَا الْأُمِّ، وَتَتَغَيَّرُ بِهَا بَدَايَةُ. وَهِيَ تَالِيًا تُشْغِلُ عَلَى الْأَكْسِجَنِ وَالسُّعْلِيَّاتِ مِنْ دَمِ الْأُمِّ عَزِيزُ عَضِيٍّ اسْتِجَابِيٍّ الشَّعْرَةِ يُدْعَى الْقِصْبِيَّةِ (الشَّعْرَةِ). وَيَتَلَبَّبُ الْقِصْبِيَّةُ بِالْجَنِينِ خَلْفَ طَوِيلٍ يُدْعَى الْخَلْقِ الشَّرْئِي، وَهُوَ يَشُدُّ أَوْعِيَةً قَدْرِيَّةً تَحْمِلُ إِلَى الْجَنِينِ السُّعْلِيَّاتِ وَالْأَكْسِجَنِ وَتَحْلُلُهُ مِنَ الْفَضَلَاتِ. وَتَتَنَبَّثُ الْقِصْبِيَّةُ أَيْضًا هُزُمَاتًا بِجِلَالِ قَرَّةِ الْحَمْلِ

لَمَزِيدَ مِنَ الْمَعْلُومَاتِ انْظُرْ
الْبُورِيضَاتُ ص 334
الرُّبُوسَاتُ ص 336
الْأُمُّ وَالطَّفْلُ ص 342
الرَّوَدِيَّاتُ (عِلْمُ الْوِلَادَةِ) ص 344
التَّاسِلُ الْجَنِينِي ص 346

البيئات

البيئة هي مجمل الظروف الطبيعية الخارجية والبيولوجية التي تعيش فيها الكائنات الحية، والبيئات علم يدرس هذه الكائنات في بيئاتها الطبيعية مجملًا وتفصيلًا. فدراسة بيئة الحيوان تستلزم لعلماء البيئة تفهم دواعي تصرف الحيوان على نحو معين. لكن البيئات لا تزال علمًا «جديدًا» والعالم الطبيعي بالغ التعقيد. والبيئون على دراية بوجود المشاكل، لكنهم لا يدرسون بشكلٍ جازم مقدار تطورها ولا كيفية معالجتها.

المفلس أحد عوامل بيئة الأرنب؛ وعلى الأرنب الغيش في الظروف المختلفة لهذه البيئة. فهو بحاجة إلى هواء نظيف للتنفس وإلى ماء نقى للشرب.

حيوانات تتطفل خارجيًا على فروة الأرنب كالبراغيث، أو فتعصيات تتطفل عليه داخليًا كالكتريا.

حيوانات تغرس الأرناب كالشعاب والغافم (من شروب نبات عوس).

بيئة الأرنب

الظروف التي يعيش فيها الحيوان، وأنواع الحيوانات والنباتات التي تستوطن منطقته، تؤثر كلها في حياته الخاصة. لذلك، عندما يدرس البيئون بيئة حيوان كالأرنب فإنهم يدرسون كل شيء حي أو غير حي في علاقة بها. وهذا يشمل الحيوانات الفسارية التي تقتطع والطعام الذي يتغذى به والأرانب الأخرى. والمفلس والهواء والثرية في تلك البيئة.

نباتات يفتك بها الأرنب كالشعاب والهندباء البرية والبرسيم.

الثرية التي تمض في الأرناب لجحورًا لتجأ إليها من عوامل الطقس والشمس، وتحمي فيها صغارها.

حيوانات أخرى تعيش في الموقع نفسه كحيوانات الثرة.

البيئة البشرية

الإنسان، بخلاف سائر الحيوانات الأخرى، قادر على تغيير بيئته لتلائم مع نمط حياته، وقد يلجأ ذلك ضررًا بالنباتات والحيوانات الأخرى فيها. البيئات البشرية يتمثل في تغيير البشر لبيئتهم، ومدى تأثير هذه التغييرات في البشر أنفسهم.

تجميع الحقائق والأرقام

المعلومات التي يحتاج البيئون إلى تجميعها تنطوي على الكثير من الإحصاء والوزن والقياس - على اليابسة وتحت الماء. أحيانًا تُعد الحواسيب بهذه الأرقام لاحتساب ما يمكن أن تُحدثه تغييرات معينة في منطقة ما. ومن ثم يقدم البيئون إرشادات إلى الناس حول أفضل الشئ لمعالجة بيئتهم.



حيوانات أخرى، كالشعاب والفئران، تتغذى بالطعام نفسه الذي يفتك به الأرنب. الأرانب الأخرى التي تعيش جماعات في ثرية واحدة (متمحدة الجحور) والأرانب تتزاوج لثمة هزينة عن الأرانب وتتعاون فيما بينها من أجل البقاء.

إرنست هيكل

كان البيولوجي الألماني، إرنست هيكل (١٨٣٤-١٩١٩) أول من استخدم كلمة إيكولوجية (البيئات) عام ١٨٦٩. وعرفها بأنها «دراسة الاقتصاد البشري الأمريكي للمتعصبات الحيوانية». كان هيكل من مؤيدي نظرية دارون للتطور بالانتخاب الطبيعي. وظلت أفكاره عن البيئات متبينة حتى حوالي العام ١٩٠٠ حين بدأ البيولوجيون يدرسونها بجدية.



الغلاف الحيوي

الأرض نظام بيئي معقد - والأجزاء التي تسكنها الكائنات الحية منها، برًا وبحرًا وجوًّا، تُؤلف الغلاف الحيوي. هذا الغلاف محدود النطاق يمتد قليلًا (نسيبيًا) فوق سطح الأرض وتحت. يتألف الموطن الأحيائي من طُغْيَ بيئية، لها خصائصها المناخية والتربة والجماعات الأحيائية من نبات وحيوان، تُعرف بالنظم أو المنظومات البيئية. وتشمل المنظومة عدّة أجزاء مترابطة ومُتكاملة بشكل يضمن استمراريتها. وهي رُغم تميزها ليست مُغلقة - فالشمس والمطر يدخلانها، والماء ينصرف منها، والمُغذيات تأتيها وتُغادرها عبر التربة، وبروز البت والحيوانات تحيها وتذهب.



المنظومات كبيرة وصغيرة

النظام البيئي قد يَكْبُرُ كالشجيرة، أو تصغر منظومته كقطرة مطر فوق ورقة نبات. وفي كلا الحالتين تتميز المنظومة البيئية عفاً حولها من طُغْيَ، وتضم مجموعات من الكائنات الحية تتفاعل وتتأثر واجدتها بالأخرى. فالشجرة الشفيرة منظومة بيئية كما الغابة المُشمسة. حتى الجلد البشري يُمكن دراسته كنظام بيئي مُنظم يعيش عليه مُستعمرات من البكتيريا والفُطَل.

وحدات ضمن الغلاف الحيوي

يُقسّم البيئيون الغلاف الحيوي إلى وحدات أصغر لتيسير دراسته. فيمكن حينئذٍ مُواءمة المعلومات لتتنسجِمَ معًا في صورة أشمل. ويُمكن دراسة النظام البيئي كمجموع، أو دراسة الكائنات الحية فيه إفراديًا.



المجال

المجال موقع يشغله الكائن الحي في نظام بيئي. يشمل مكان عيشه ونوع ماأكله ومُشتربه وطرائق سلوكه وعلاقته بالكائنات الحية الأخرى. ويُطلقون على مجال النوع أحيانًا «المُتَشَمِّس».

الموطن

الموطن هو المُتَوَلَّى الطبيعي لجماعة من النبات والحيوان تُشس جالية. أحيانًا يُدعى الموطن البيئي «موقع» النوع وهو يحوي العديد من المُحالات. فمُتَشَمِّس الشجر مثلًا موطن.



النظام أو المنظومة البيئية

النظام البيئي يُطلقه مُتكاملة في الغلاف الحيوي تحوي كائنات حية وهو يشمل الصخور والتربة النحيبة وسطح الأرض والهواء فوقه. ويُقسّم عدّة نواظِر - فالغابة مثلًا نظام بيئي. أمّا النظم البيئية الكبرى، كالغابات المطيرة والصحاري، فتدعى خُيومات.

جيمس لفلوك

العالم البريطاني، جيمس لفلوك (١٩١٩-)، تقدّم بما يُدعى «فرضية جايا» في السبعينيات من القرن العشرين - و«جايا» مُصطلح يوناني قديم بمعنى الأرض الأم أو الإلهة الأرض. يُعتقد أن درس لفلوك جَوّ المَريخ، بدأ دراسة جَوّ الأرض، وارتأى أن الجَوّ يُنظمه الغلاف الحيوي، مُعتبرًا أن جميع الكائنات الحية على الأرض تعمل كجَوّ من كائن واحد يستطیع تغيير بيئته لتلائم مع احتياجاته. فالجايا تؤمّن الظروف المُلائمة لبقائها الدائم. حتى ولو جفّل بُنُو البشر الأرض غير مُلائمة لبقائهم.

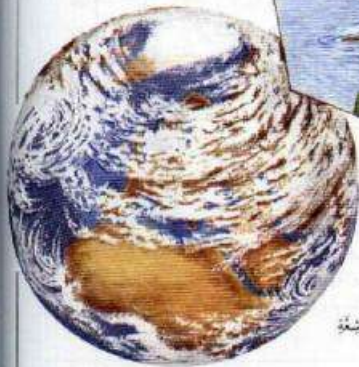


الغلاف الحيوي

يُغطّي الغلاف الحيوي قابل سطح الأرض برًا وبحرًا وجوًّا فهو الجسم الحين من كوكبنا ويحوي نظامًا بيئيًا مُختلفة عديدة.

الأرض

الأرض هي الكوكب الأواحد المعروف بوجود الحياة عليه. وتتميز الأرض بتحوّل تحوي العناصر الضرورية لبقاء الكائنات الحية، كما تحمي سطح الكوكب من الأشعة المؤينة في إشعاعات الشمس.



النظم البيئية في العالم

تنوّع النظم البيئية على سطح الأرض حسب المناخ بصورة رئيسية. وتتفاوت النظم البيئية المختلفة بين القارص والجاف في المناطق القطبية، والحار والرطب في المنطقة الاستوائية. وقد تأقلمت النباتات والحيوانات مع الظروف المناخية، وترافقت مما تكونت جماعات وحيوانات مختلفة. وتؤدي كل «جالية» دوراً معيناً في نظامها البيئي خلال تفاعلها على الموارد الضرورية من أجل البقاء.

تقع الأراضي القطبية والتندرا في أقصى شمال الأرض وخطوطها، في القطب الشمالي والقارة القطبية الجنوبية. والأراضي القطبية شديدة قارسية البرد طوال السنة - وهي تتنوع تقريباً في أراضي التندرا بعيداً عن القطبين.

الشواطئ البحرية بضعها برّ ونبعضها بحر. وهي تشكل نظاماً بيئياً دائماً التغير يتواجد حول خواف جميع القارات.

تُخلّ المدن والتشكّات الحضرية مكاناً لظهور الأنظمة البيئية الحضرية. فتنشأ هذه مع البيئة الجديدة، وهي اندما أقل تعرضاً للرياح من الرطب المحيط.

توجد الجبال في جميع القارات. وهي تشكل معظم النظم البيئية الرئيسية لأكثر الظروف المناخية تتباين عن الارتفاعات المختلفة.

الأنهار والبحيرات تنظمها بيئة من المياه العذبة، فتوجد في معظم مناطق العالم.

السلوك المرجحة في آسيا وإفريقية والامريكتين الشمالية والجنوبية يساهم في الأراضي شديدة الغشبية بصورة رئيسية.

تؤلف المحيطات أكثر الأنظمة البيئية على الإطلاق. وهي جسيمة تشكّل مغا.

تنتشر الغابات المطيرة المدارية في الأمريكتين الوسطى والجنوبية وإفريقية الوسطى وجنوب شرق آسيا وشمال أستراليا. وهي غالباً قريبة من خط الاستواء فتظل حارة ورطبة معظم أيام السنة.



غابات المناطق المعتدلة تحوي المشهورات والأشجار العريضة الورق. وتوجد في المناطق المعتدلة الحرارة والبرودة حيث تتساقط الأمطار بانتظام معظم أيام السنة.



المصحاري في شعبيها حارة شديدة الجفاف. وتوجد في الأمريكتين الشمالية والجنوبية وآسيا وإفريقية وأستراليا.

المناطق الرطبة تتشغل المشجعات الغنية والمالحة (الشجيرات). وهي موجودة في جميع القارات عدا القارة القطبية الجنوبية.



حدود الأنظمة البيئية

تختلف النظم البيئية عن محيطها بشكل ما، إذ تؤلف محيطه جزءاً من أنظمة بيئية أخرى. بعض الأنظمة البيئية ذات حدود متشعبة - كالحجور بين غابة وبحيرة. والمناطق والمجالات البيئية تتغير فجأة، لكن الكثير من الأنظمة البيئية تتداخل وتتدرج مما وتؤلف منطقة الاندماج هذه منظومة بيئية إنشائية تختلف فيها النباتات والحيوانات من كلا النظامين البيئيين.

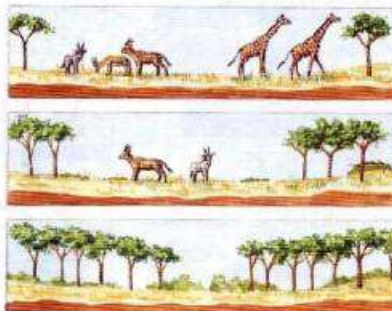
لزيد من المعلومات انظر

المناخ ص ٢٤٤
الحجور ص ٢٤٨
الأرض ص ٢٨٧
دورات في الغلاف الحيوي ص ٣٧٢

الحيوانات الراعية تبقى الشجيرات العشبية على حالها، لأنها تأكل بالمرات الشجيرات.

إذا تناقص عدد الحيوانات، فقد نشأت الأشجار ونموها فتجلبت ضوء الشمس عن الغشبية.

أخيراً، تكثيف الأشجار المثلثة وتكون غابة.

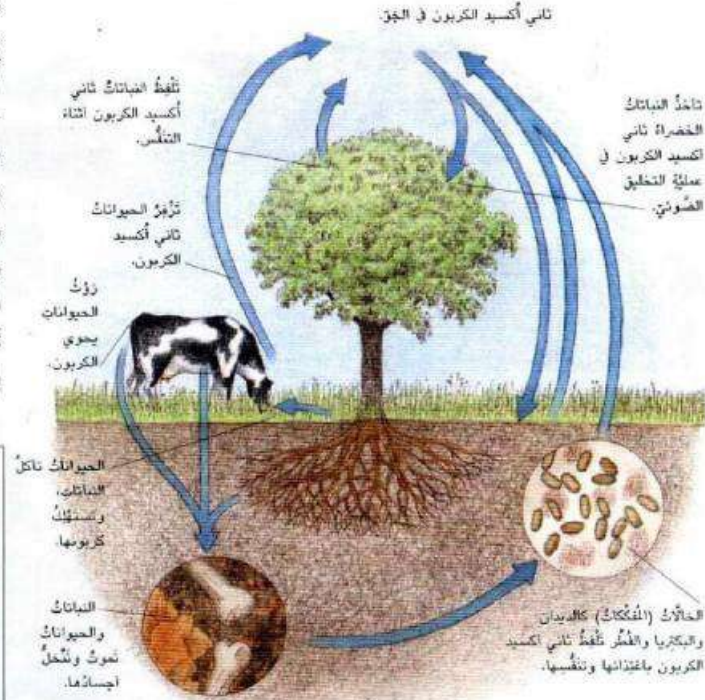


التعاقب

تنمو الجماعات وتتزايد حتى تبلغ وضعاً مستقرّاً يوصف بأوج التجموعة البيئية. ندعى عملية التحول من نظام بيئي، كغشبية غشبية، إلى غابة مثلاً تعاقباً أولياً. أما إذا دُمّر النظام البيئي طبيعياً أو بفعل الإنسان، واستعاد وضعه السابق فهو تعاقب ثانوي.

دورات في الغلاف الحيوي

ربما كان بعض جسمك فيما مضى جزءاً من دينصور! ذلك لأن موادّ جسمك الأساسية قد أُعيدَ تدويرها مرّاتٍ عديدة، فاستخدمتها حيوانات ونباتات أخرى قبل أن تصبح جزءاً منك. فالكائنات الحيّة تأخذ الماء والكربون والنتروجين والأكسجين وتستخدمها لتعيش وتنمو. ولو كانت هذه الموادّ تُستخدم لمرة واحدة فقط لكانت نُفِدت منذُ أزمان. إنّ جميع الحيوانات والنباتات تننفس وتنمو، ويصيرها أنّ تموت وتتحلّ. وبانحلالها تنطلق موادّ أجسادها إلى الغلاف الحيويّ ليعاد استخدامها.



التسّم بالرصّاص
الأدخنة المشتتة من السيارات أثناء حركة السير تُطلق ما يزيد على ٢٢٥,٠٠٠ طن من الرصاص في الجوّ كلّ سنة. هذا الرصاص يمتزج بالهواء ويمنّشه البشر والحيوانات الأخرى فيسمّم أجسادهم والأطفال يخاصّهُ هم الأكثر تضرراً بهذا الخطر.

في الليل، تأخذ النباتات الأكسجين وتطلق ثاني أكسيد الكربون.



ليل نهار

دورة الأكسجين

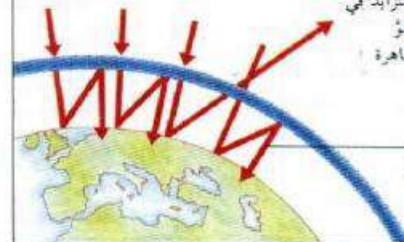
تأخذ الكائنات الحيّة الأكسجين من الهواء، وتستخدمه لإطلاق الطاقة من الأغذية التي تأكلها. وقد تستخدمه أيضاً مع الكربون والهيدروجين والنتروجين لإنتاج خزانات جديدة في أجسادها. ويُعاد إطلاق الأكسجين إلى الجوّ من النباتات الخضراء خلال عملية التخليق الضوئي، ومن النباتات والحيوانات كجزء من ثاني أكسيد الكربون في عملية التنفس.

دورة الكربون

عُطِف الكربون أساساً أجسام الكائنات الحيّة كلّها. وهو أصلاً من مُكوّنات ثاني أكسيد الكربون في الجوّ. النباتات الخضراء وبعض البكتيريا تأخذ ثاني أكسيد الكربون من الجوّ لتُصنّع غذائها، والحيوانات تأكل النباتات فتأخذ الكربون. ويُعاد هذا الكربون إلى الجوّ ك ثاني أكسيد الكربون في تنفس الكائنات الحيّة أو في فضلاتها أو حين تموت وتتحلّ أجسادها.

المُحمو العالمي

إحراقنا الزئبوت والفحم والخطب يُطلق ثاني أكسيد الكربون إلى الجوّ. وقد عُد الفهم من هذا الغاز يُؤلّف «ثانراً» مُكرّساً حوّل الأرض تعبّره معظم الإشعاعات القصيرة الأمواج الواردة من الشّمس؛ تُكثّر معظم الإشعاعات الطويلة الأمواج المُنبعثّة من الأرض عاجزة عن اختراقه - ممّا سبّب، ولا يزال، التسخن المُتزايد في جو الأرض (المُحمو العالمي) بتأثير ظاهرة «الذّفيئات».



تتشدّد الإشعاعات الطويلة الأمواج مُراددة بين سطح الأرض والذّفيئات المُكرّين.



قُرط المَعْدِيَّات

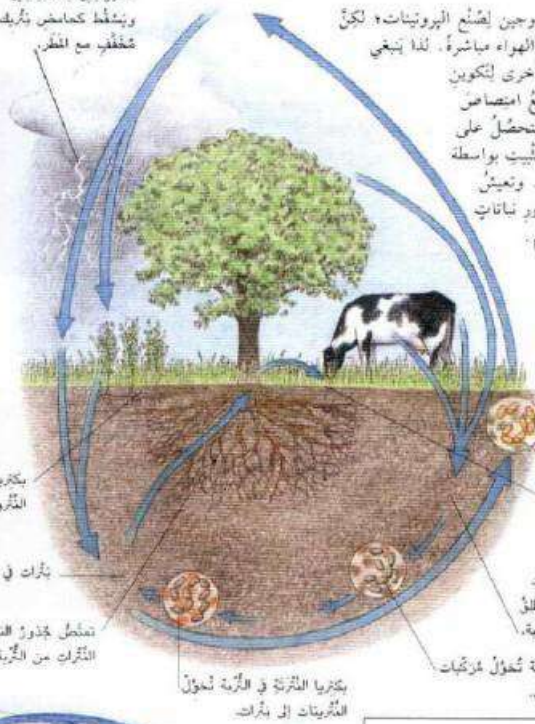
تَكُونُ المَعْدِيَّاتُ فِي بَيْتَةِ مَانِيَّةٍ عَذِيَّةٍ (كَالْبَحِيرَةِ) مِمَّا يُؤَدِّي إِلَى قُرط نَمَاءِ الطَّحَالِبِ. وَهَذَا يُعَزِّزُ نَمَاءَ البِكْتِيرِيَا الحَيَوَانِيَّةِ الَّتِي تُحَلِّلُ الطَّحَالِبَ المَمَيَّنَّ - مُسْتَنْقِطَةً بِذَلِكَ ثَوْرَةَ الأكْسِجِينِ، فَيَنْعَلِزُ حَتَّى يَبْقَاءَ وَعَيْشُ المَتَعَصِّياتِ عَلَى اخْتِلَافِهَا.

بِفَعْلِ النَّارِ، يَتَّحِدُ
النُّتْرُوجِينُ بِالأكْسِجِينِ
وَيَنْشَقُّ كَمُخَضَّرٍ بِمَرَكَبٍ
مُخَفَّفٍ مَعَ المَطَرِ.

غاز النُّتْرُوجِينِ فِي الجَوِّ

دَوْرَةُ النُّتْرُوجِينِ

جَمِيعُ الكائناتِ الحَيَّةِ تَحْتَاجُ إِلَى النُّتْرُوجِينِ لِصُنْعِ البروتيناتِ. لَكِنْ لَمَعْلَمَتِهَا لَا يَسْتَطِيعُ اسْتِخْدَامُ نِتْرُوجِينِ الهَوَاءِ مِباشَرَةً. لِذَا يَبْغِي تَلْبِثُ النُّتْرُوجِينِ، أَوْ اتِّحَادُهُ بِعَنَاصِرٍ أُخْرَى لِتَكُونِ الشَّرَاتِ أَوْ النُّتْرِينَاتِ. النِّبَاتَاتُ تَسْتَطِيعُ امْتِصَاصَ الشَّرَاتِ، وَالْحَيَوَانَاتُ تَأْكُلُ النِّبَاتَاتِ فَتَحْصُلُ عَلَى حَاجَتِهَا مِنَ النُّتْرُوجِينِ. وَتَكُونُ عَمَلِيَّةُ التَّلْبِثِ بِوَاسِطَةِ بِكْتِيرِيَا التُّرْتَةِ أَوْ الطَّحَالِبِ والأَشْنَاتِ. وَتَعْيِشُ البِكْتِيرِيَا المُتَرْتِّةُ فِي التُّرْتَةِ أَوْ عَلَى جُذُورِ نَبَاتَاتِ كَالسَّلْسِلِ وَالْقَاصُولِيَّاتِ والفُؤُولِ والبَرَسِيمِ. وَفِي المُقَابِلِ تَحْتَلِكُ البِكْتِيرِيَا المُزِيلَةُ لِلتُّرْتَةِ فَضَالَاتِ الخُثِّ مِنْ الْحَيَوَانَاتِ وَالنِّبَاتَاتِ وَوَفَاتِ المَيْتِ وَنِهَاةً لِإِطْلَاقِ النُّتْرُوجِينِ وَإِعَادَتِهِ إِلَى الجَوِّ.



البِكْتِيرِيَا المُزِيلَةُ لِلتُّرْتَةِ تَحْصُلُ
النُّتْرَاتِ وَتُطْلِقُ النُّتْرُوجِينِ إِلَى الجَوِّ.

تَأْكُلُ الْحَيَوَانَاتُ النِّبَاتَاتِ
وَمَا يَبْقَى مِنْ بَقَرَاتِ.

فَمُتَلَكِّاتُ الْحَيَوَانَاتِ وَالنِّبَاتَاتِ
وَالْحَيَوَانَاتُ المَمَيَّنَّةُ تَبْقَى فَتُطْلَقُ
شُرُوحَاتُ النُّتْرُوجِينِ فِي التُّرْتَةِ.

بِكْتِيرِيَا التُّرْتَةِ فِي التُّرْتَةِ تُحَوِّلُ مُرَكَّبَاتِ
النُّتْرُوجِينِ إِلَى نِتْرِينَاتِ.

بِكْتِيرِيَا التُّرْتَةِ فِي جُذُورِ النِّبَاتِ تُحَوِّلُ
النُّتْرُوجِينِ وَالنِّبَاتِ فِي التُّرْتَةِ إِلَى بَقَرَاتِ.

بَقَرَاتُ فِي التُّرْتَةِ

تَحْصُلُ جُذُورُ النِّبَاتِ
النُّتْرَاتِ مِنَ التُّرْتَةِ.

بِكْتِيرِيَا التُّرْتَةِ فِي التُّرْتَةِ تُحَوِّلُ
النُّتْرِينَاتِ إِلَى بَقَرَاتِ.

يَبْقَى بَقَرَاتُ المَاءِ
مُتَحَوِّلَةً إِلَى
الْخُثِّ.

فِي التَّسَالُفِ، يَمُوتُ
المَاءُ إِلَى الأَرْضِ
عَطَرًا.

وَيَمُوتُ المَاءُ إِلَى
الأنهارِ
وَالْبَحَارِ.

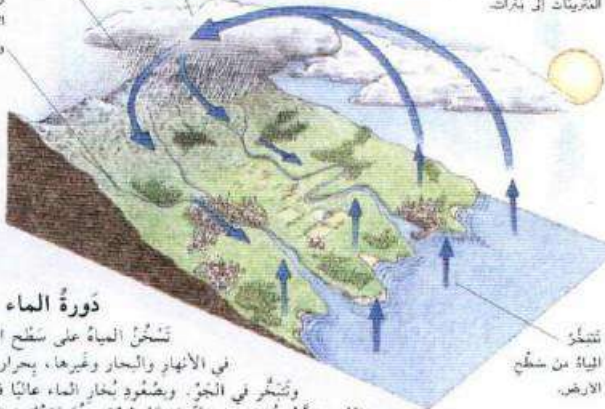
التَّلَوُّثُ

فَضَالَاتُ المَصَانِعِ تُؤَدِّي
العديدَ مِنَ الأنهارِ وَالتَّحِيرَاتِ
تَنَفَّسَتْ عَلَى الْحَيَاةِ التُّرْتَةِ
فِيهَا. كَذَلِكَ يُشَكِّلُ التَّلَوُّثُ
السُّكْبَ فِي النِّهَرِ عَطَرَةً
بَالِغَةً عَلَى الْحَيَاةِ التُّرْتَةِ، لِأَنَّهُ
يَخْتَرِقُ وَيُثَقِّلُ وَبِشِطِّ الطَّيُورِ
وَفَرَاةِ الْحَيَوَانَاتِ فَيُعْجِزُهَا عَنْ
الْحَرَكَةِ وَتَحْصِيلِ القُوَّةِ -
فَتَمُوتُ جَوْعًا وَبَرْدًا.



دَوْرَةُ المَاءِ

تَسْتَحْسِنُ العِيشَةَ عَلَى سَطْحِ الأَرْضِ،
فِي الأنهارِ وَالبَحَارِ وَغَيْرِهَا، بِحَرَارَةِ الشَّمْسِ
وَتَسْتَبْرِخُ فِي الجَوِّ. وَبِشِطِّهِ يُخَارِ المَاءُ عَالِيًا فِي الجَوِّ،
يَبْقَى وَيَتَكَثَّفُ فَطَيَارَاتُ مَائَةٍ تَحْتَجُّعُ سَحْبًا، ثُمَّ تَنْشَقُّ مَطَرًا عَلَى
سَطْحِ الأَرْضِ.



تَتَبَدَّلُ
المَاءُ مِنْ سَطْحِ
الأَرْضِ.

المَطَرُ الحَامِضُ

الغازاتُ السَّامَّةُ مِنْ فَعْلَاتِ القُدْرَةِ وَالقُرُونَاتِ
تُتَبَرِّجُ بِالمَاءِ فِي الهَوَاءِ، ثُمَّ تَسْقُطُ مَطَرًا
حَامِضِيًّا يَغْدُو شَرًّا مِنَ دَوْرَةِ المَاءِ. وَهَذَا
الحَامِضُ، فِي مَاءِ المَطَرِ، يَهْدِّدُ الْحَيَاةَ التُّرْتَةَ
فِي جَمِيعِ النُّظُومَاتِ البيئيةِ حَيْثُمَا يَنْشَقُّ. كَمَا
إِنَّهُ يُؤَثِّرُ فِي بَشِ التَّسَالِيفِ وَالبُيُوتِ وَيُثَقِّلُ
وَاجِهَاتِهَا. وَبِفَعْلِ الرِّيحِ، تَحْتَلِّقُ الغازاتُ
المَعْلُومَةُ مَسَافَاتٍ طَوِيلَةً - فَقَدْ تَحْدِثُ التَّلَوُّثُ
فِي بَلَدٍ مَا مَطَرًا حَامِضِيًّا فِي بَلَدٍ مُجَاوِرٍ.



تُتَبَرِّجُ الغازاتُ
بِطَيَارَاتِ المَاءِ فِي
الهَوَاءِ.

المِيلَةُ السَّامَّةُ
تَسْقُطُ عَطَرًا
حَامِضِيًّا.

المَطَرُ
الحَامِضُ
يُثَقِّلُ النِّبَاتَاتِ وَيَقْدِرُ
الْحَيَوَانَاتِ وَالبُيُوتِ وَيَمُوتُ بِيضًا
الأنهارِ وَالتَّحِيرَاتِ وَالبَحَارِ.

لَمزيد من المعلومات انظر

- التَّحِيرَاتُ ص ٤٠
- النُّتْرُوجِينُ ص ٤٢
- الأكْسِجِينُ ص ٤٤
- السَّامَاتُ السَّامَّةُ ص ٢٤٦
- تَكُونُ السُّكْبُ ص ٢٦٢
- المَطَرُ ص ٢٦٤
- التَّلَوُّثُ الصُّرْبِيُّ ص ٣٤٠
- نَظْمُ التَّلَوُّ فِي السَّابِتِ ص ٣٤١
- النَّظْمُ الخَلَوِيُّ ص ٣٤٦

البشر وكوكبهم

يُقدّر العلماء عُمر الأرض بِضِعَةِ آلاف مليون سنة، لكنَّ البَشَرَ لم يتواجدوا على سطحها إلا منذ وقت قصير جدًا بشيًّا (أقل من ثانية في يوم). وبنهاية القرن العشرين، سيبلغ عدد سُكَّان الأرض أكثر من ٨٠٠٠ مليون نسمة؛ وهم بحاجة إلى طعام وماء وحَيَرٍ للعيش وهَوَاءٍ للتنفّس وطاقة لتشغيل مكناتهم. وكلُّ هذا سَيَعَكِسُ سَلْبًا على الكائنات الأخرى، حيوانات ونباتات؛ فستنْقُصُ مَواطِنُها البيئية وتقلُّ مَوارِدُها الغذائية تدريجيًّا. لقد تسبَّب البَشَرُ بالكثير من المُشاكل البيئية الحالية كالحِمْوِّ العالمي والمَطَرِ الحامضي والثَّقُوبِ في طبقة الأوزون في أعالي الحَرِّ وغيرها. وليس هناك من حُلُولٍ بسيطةٍ لهذه المُشاكل. لكننا بَشَرًا الآن أكثر إدراكًا لهذه المُشاكل، ووعيًا لِسَبيلِ الحَدِّ منها.



الكيمائيات الخطرة

بعض الكيمائيات التي تُرْسَدُ بها الأروغ سامة للبشر وضارة بالبيئة. لذا يُقَرَّرُ أَسْبَاطُها بحكْمٍ ودراية، وكذلك أَرْتَداءُ ملابس واقية أثناء استعمالها؛ لكنَّ ذلك لا يَوفِقُ دائمًا في البلدان النامية.



كوارث التلوث

١٩٥٣-١٩٦٠ الانسحاق برفيق السحار في خليج ميناماتا، باليابان، يتسبب بتلف الدماغ لدى الكثيرين.

١٩٧٦ تسببت شبيد الأعشاب في ميفسو، إيطاليا، بسُمِّ مئات الأشخاص، ونجس على الحيوانات الداجنة في تلك المنطقة بالفتل تحلُّصًا من أضراسها.

١٩٨٤ تسببت الكيمائيات من مصنع في هوبوبال، بالهند، بقتل ٢٥٠٠ شخص.

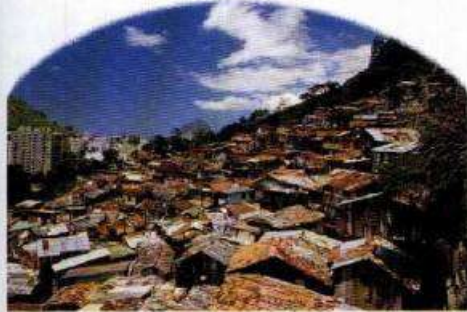
١٩٨٦ حدوث المُفاعِلِ النووي في شرنوبل، بروسيا، نصب بِنَقْطَةٍ ضاربة بالسُمِّ الإشعاعي.

١٩٨٩ مِهْرَجِيَّةٌ بِشَرَّتْ منها ٤٠.٠٠٠ طن من النفط مقابل سواحل أسكافيا على آلاف الحيوانات.

١٩٩٣ مِهْرَجِيَّةٌ بِشَرَّتْ منها ٨٤.٠٠٠ طن من النفط على مَرفَئِهِ من جُزُرِ شلاند، باسكتلندا، فلوَّث المزارع والشواطئ ونقصى على الحياة البرية فيها.

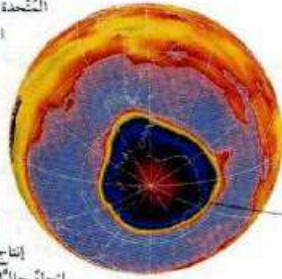
الانفجار السكاني

على مدى آلاف السنين ظلَّ عدد سُكَّانِ العالم محدودًا، فلم يبلُغَ المِليُون (١٠٠٠ مليون) إلا في الثلاثينيات من القرن التاسع عشر. لكنه استغرق فقط مئة سنة إضافية ليُتجاوَزَ ٢٠٠٠ مليون نسمة. كما إن تعداد السُكَّانِ العالمي قد تضاعفت خلال الـ ٤٠ سنة الماضية فقط، ويُعتَقَدُ أنه قد يبلُغُ ١٠.٠٠٠ مليون بِنهاية القرن الحادي والعشرين. المُطَوَّرَةُ المُتَاجِرَةُ تُنَمِّي البُيُوتَ والمُزارع المُتَلَفَّةَ على سَمْعِ نَافِثَةٍ في ريو دي جانيرو، بالبرازيل.



ثَقَبٌ فِي طَبَقَةِ الْأُوزُونِ فَوْقَ الْقَارَةِ الْقُطْبِيَّةِ الْجَنُوبِيَّةِ

حوالي العام ١٩٨٠، اكتشفت العلماء ثَقَبًا بِحُجْمِ الولايات المتحدة الأمريكية في طبقة الأوزون فوق القارة القطبية الجنوبية. هذه الصورة الشائعة من الفضاء، تُبين الثَقَبَ بوضوح. كذلك اكتشفت أيضًا ثَقَبٌ أصغر فوق القطب الشمالي، وأن طبقة الأوزون فوق أقسام أخرى من الأرض عُدَّتْ أَرَقُّ مِمَّا كَانَتْ عليه سابقًا. وتلجى العلماء باللائمة في ذلك، بصورة رئيسية، على غازات كربون الكلور الكلوريني. وهذه الغازات تُستخدَمُ في بعض التبرادات والمبردات والمُكَيِّمَاتِ والمُطَاعِي، وفي إنتاج بعض أنواع البوليسترين ومواد التنظيف؛ وهناك اتجاه حالي إلى أن يُستَبَدَل بها سواها.



غازات كربون الكلوريني، التي تُنتجها المصانع، تُنْسَاقُ عَالِيًا فِي الْهَوَاءِ وَتَتَشَكَّلُ مِنْهَا طَبَقَةُ الْأُوزُونِ.

طبقة الأوزون المتكاثفة تمنع شغف إشعاعات الشمس فوق البنفسجية المؤذية من الوصول إلى الأرض.

ثَقَبٌ فِي طَبَقَةِ الْأُوزُونِ

طَبَقَةُ الْأُوزُونِ

تُوجَدُ طبقة الأوزون على ارتفاع ١٥ إلى ٥٠ كم فوق سطح الأرض؛ وهي تقي الأرض من معظم إشعاعات الشمس فوق البنفسجية المؤذية. إن تزايد هذه الإشعاعات المُفَرِّط قد يُعَيِّرُ النَبْتَةَ الجَنُوبِيَّةَ (الزراعية) للنباتات والحيوانات ويُسَبِّبُ سرطانات الجلد في البشر. هذا وقد حدثت ثَقُوبٌ فِي طَبَقَةِ الْأُوزُونِ، سَمَحَتْ بِعُيُورٍ مُزِيدٍ مِنْ هَذِهِ الْإِشْعَاعَاتِ إِلَى الْأَرْضِ. فَمِنَ الْقَارَةِ الْقُطْبِيَّةِ الْجَنُوبِيَّةِ تَعْمَلُ الْمُسْتَوْبَاتُ الْعَالِيَةُ لِلإِشْعَاعَاتِ فَوْقَ الْبَنَفْسِجِيَّةِ الْعَوَالِقِ عَنِ التَّحْلِيلِ الطَّوْفِي (تحضير الغذاء باستخدام ضوء الشمس) وَمِمَّا يُجَلُّ بِالسَّلاَسِلِ الْغِذَائِيَّةِ فِي الْبَحْرِ.

البورونوكس (المُفَلِّتُ الْمُعَرَّضُ لِلْأَمِي) المُشْرَدُ فَقَطْ يَسْتَطِيعُ النَّوْءُ فِي جَوِّ شَدِيدِ التَّقَوُّتِ، وَلَا لُجُودَ لِأَشْجَاتٍ هُنَا.

الأشنة القاسية التقشر كالأشنة الرطوبية تُبَيِّنُ أَنَّ الْهَوَاءَ عَالِي نِسْبَةِ التَّقَوُّتِ.

كَوَافِيفُ التَّلَوُّثِ الْحَيَّةِ

بِإِرْسَائَةِ الْكَائِنَاتِ الْحَيَّةِ، يُمَكِّنُنَا مَعْرِفَةُ مَدَى تَلَوُّثِ الْهَوَاءِ أَوْ الْمَاءِ. فَبَعْضُ الْكَائِنَاتِ يَحْتَمِلُ الْكَثِيرَ مِنَ التَّلَوُّثِ بِنَسَبٍ بَعْضُهَا الْآخَرُ يَزْكُو وَيَتَزَعَّرُ فِي الْهَوَاءِ الْمُطْفِئِ فَقَطْ. فَالْأَشْجَاتُ حَسَّاسَةٌ جَدًّا لِتَلَوُّثِ الْهَوَاءِ لِأَنَّهَا تَمْتَصُّ الْمَعَادِنَ مِنْ مِيَاهِ الْمَطَرِ بِكُلِّ مَطْوَحَةٍ؛ فَتَرَكَمُ السُّمُومَ فِي أَنْسِجَتِهَا وَتَقْتُلُهَا.

الأشنة المورقة كأشنة الهازميليلا تُخَفِّلُ نِسْبَةً قَلِيلَةً مِنَ التَّلَوُّثِ.

الأشنة الأزرقية النَّخَعَةُ تَلْتَمِصُ فِي الْهَوَاءِ الْمُطْفِئِ فَقَطْ.

الثَقَبُ الجُرْدِيَّةُ الذَّقِينُ، وَهِيَ بَرَقَانَاتُ الذَّبَابِ الْحَوَامِ (مِنْ نَوْعِ إِيرِيشَانِس)، تَنْتَفِشُ لِكَيْ يَصْبَحَ الْهَوَاءُ قِيَادَةً عَزْرًا أَدْنَى طَوِيلٍ، لِيَا تَسْتَطِيعَ الْعَيْشُ فِي مِيَاهٍ شَدِيدَةٍ تَلَوُّتًا.

لِمَزِيدٍ مِنَ الْمَعْلُومَاتِ انْظُرْ

- الحجارات ص ٥٦
- مصادر الطاقة ص ١٣٤
- الجو ص ٢٤٨
- التلوث الضوئي ص ٣٤٠
- دورات في الغلاف الجوي ص ٣٧٢
- الفضلات وإعادة تدويرها ص ٣٧٦
- خفايا ومعلومات ص ٤٢٤

الثوبيدات الحمراء، التي هي في الحقيقة يرقات ذباب صغير (من نوع كبرونوس) تحتل نسبة عالية من التلوث.

تُزِيدُ الْمِيَاهُ الْعَذْبَاءُ كَارِبِيَانِ جَاهَارُوس يَحْتَمِلُ نِسْبَةً قَلِيلَةً مِنَ التَّلَوُّثِ.

خواري ذبابية المشعور (كالبير ٧ الشائبة التلوث) تعيش في المياه الملوثة فقط.

الفضلات وإعادة تدويرها

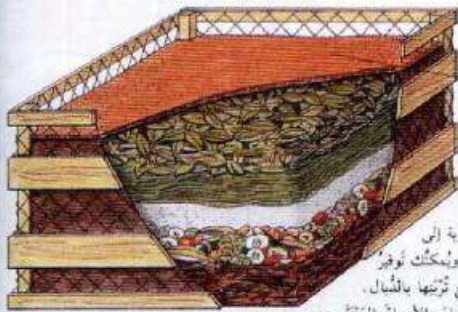


الحالات

الكائنات الحيّة تعاد تدويرها طبيعيًا. فتلعب (يرقانات) الفئاب على هذه الرّبابيّة النّسبة هي حالّاتها. وهي، كما الحالات والمُفكّكات الأخرى تُساعد على تنظيف البيئة وجعل موادّ الفضلات العضويّة مُخاضة مُجددًا لاستخدام النباتات والحيوانات الأخرى. فعندما تتحلّك الموادّ أو تتحلّك مُنفاً دقيقة، تستطيع البكتيريا والفطّر، وهي الحالات الرئيسيّة مُعالجتها.

مكبات النفايات

النفايات البشريّة لا تُد من تفرّجها في مكان ما، ومُعظم وسائل التخلّص منها قد تُضرّ بالبيئة. فالكثير من النفايات الطّليّة يُفترّج في حفر ضخمّة كمواقع رُدم. وتقوم جرّارات ثقيلة ضخمة بفرشها ودكّها لتُشغّل حثيرة أقرّة كما تُغطّي بالتراب وتُندك يومياً لِمنع الطّيور والحيوانات من الاغتذاء عليها ونشر الأمراض. لكنّ هذا إنّ أخفى النفايات الطّليّة، فإنّه لا يمنع الشوائب السّامّة من الشّروب إلى المياه الجوفيّة، كما إنّ ارتفاع الحرارة في مطاميرها يُنتج غازات لهُويّة قد تتفجّر وتُسبّب الحرائق.



غطّ المدبلة (خُومة الدبال) بسجادة قديمة أو بالقش لحفظ الحرارة في داخلها.

كيف تُعدّ مدبلة (التسميد مَزروعانك)

أوراق الشّبات وأجزاء الأخرى النّبيّة تتحلّ في التّربة إلى مُعدّيات يُحسّض بها التّرويح. ولبيكتك تُوفّر سماوي إصاصي لحبيبتك يمزج تزيّنها بالدبال. فبدل أن ترمي الشّصّر والأزهار والأوراق النّبيّة، من الحديقة، لمُبيكتك تُجمّعها في مدبلة تُعدّها كما يلي: في زاوية من الحديقة، جُمع طبقات من الفضلات النّباتيّة في حاويّة مُناسبة - مُغطّيّة كُل طبقة بالتراب لحفظ الحرارة المُتولّدة من فعل الحالات فيها. أتي المدبلة رطبة لأنّ الحالات تُنشط في طروب الدّفء والرطوبة، وانتظر عدّة أشهر ليُتكوّن الدبال. حاوِز من وجود موادّ لهُويّة حول المدبلة لأنّ درجة الحرارة ترتفع في شأياها، وقد يُلتهب بها الغاز المُتولّد.

لمزيد من المعلومات انظر

- الجرائيم (البكتيريا) ص ٣١٣
- الطُفريات ص ٣١٥
- التخلية ص ٣٤٢
- دورات في الجلاف الحيويّ ص ٣٧٢
- النّسج وتكوّنهم ص ٣٧٤
- الحفاظ على البيئة الطّبيعيّة ص ٤١٠

مُعدّل النفايات

في البلدان المُتقدّمة صناعيًّا، حيثُ تُشود أساليب الحياة العصريّة، تُزيد نفايات العائلة المُتوسّعة على الطّرف مُتويًّا. وتتألّف هذه النفايات في مُعظمها من ورق التّغليف والفضلات الطّبيعيّة؛ والكثير من هذه يمكن إعادة تدويره واستعماله مُجددًا.

مستوى النفايات لمعالجة مُتوسّعة

٢٠٪ ورق وكرتون

٢٢٪ فضلات مُطبخيّة

١٠٪ رُجاج

٩٪ طيّرات

٥٪ لُصائن

٢٪ أقمشة

١٠٪ قفاص

١٠٪ نفايات الحزى



السلاسل والشبكات الغذائية

تتربط مجموعة الكائنات الحية في نظام بيئي، من حيث اغتذاؤها بسلسلة غذائية - يأكل الكائن في السلسلة ما دونه، ويدوره بأكله ما فوقه. فمثلاً في سلسلة «تعلب - أرنب - نبتة» الأرنب يأكل النبتة، وهو بدوره يأكله التعلب. النباتات قادرة على تخليق غذائها باستخدام طاقة ضوء الشمس، وتدعى مُنتِجات. أما الحيوانات فلا تستطيع تخليق غذائها ذاتياً، فتتغذى بالنباتات والحيوانات الأخرى، وتدعى مُستهلكات. أحياناً تتغذى الحيوانات بأكثر من نوع واحد من الغذاء، فتتداخل بذلك ضمن عدّة سلاسل غذائية. وتولّف تلك السلاسل حينئذٍ شبكة غذائية.



السلسلة الغذائية

سلسلة من الكائنات الحية يُشكّل الواحد منها غذاء للذي يليه، فبمسلسلة النبتة - الأرنب - التعلب مثلاً. وكلما تزيد حلقات السلسلة الغذائية على ثلاث حلقات أو أربع، فمعد الخسارة الرابعة غالباً ما تكون كمّية الطاقة أقلّها قد استُنفِدت.



السُم في سلسلة غذائية

تتراكم السُم بالانضام غير السلسلة الغذائية. فالكيمويكالات السامة التي تُرش بها الأروغ، لإبادة الحشرات، تتسلل منها إلى الطيور التي تلتها يذوّب تلك الأروغ. فإذا أكل طائر كبير عدداً من هذه الطيور الصغيرة، تتراكم كمّية السُم في جسده، وقد تكون كافية لقتله أو تجعله الأسهل منه تضع يوضاً رقيقة انتشرة جداً بحيث تتكسر وتنتشر عندما يُزعم الطائر الوالد عليها. ويُدعى هذا التراكم السُمّي نُضحياً خيوياً.



فقد طاقة

المُستويات الغذائية

من الوسائل المستخدمة في دراسة حالة بيئية تربط كائناتها الحيّة في مُستويات غذائية. وتعتمد هذه المستويات على أعداد أو كتلة (الكثافة الحيوية) الكائنات الحيّة في المُستوى نفسه من الشبكة الغذائية، أو على كمّية الطاقة التي تخزنها مجموعة الكائنات في ذلك المُستوى. وترسّم هذه المُستويات بيانياً كهُدج، فزمن غالباً، لأن كمّية الطاقة تنافس بالانفعال مُعدداً من مُستوى إلى الذي يليه.

الشبكة الغذائية

قد تشمل الشبكة الغذائية كائنات حيّة من عدّة مَنظومات بيئية. ففي الشبكة الغذائية أعلاه، لحالية يُخبر، يعيش بعض الحيوانات والنباتات في الماء وبعضها الآخر على اليابسة. فالمُنتِجات، من نباتات مائية وعوالق نباتية، تُشكّل طعاماً للعاشبات (أكلات النبت) كالعوالق الحيوانية والقوقع والحشرات وبعض الأسماك. والعاشبات بدورها تأكلها اللاحمات (الحيوانات آكلة اللحوم) من حشرات وأسماك أخرى وكنونات. وأي تغيير في أعداد النوع من أي خلفة يؤثر حتماً في نباتات وحيوانات الشبكة بكاملها.

جوناثن بورت

المُحاضر والكاتب البريطاني، جوناثن بورت (١٩٥٠-)، هو من النعم الناشطين في تثقيف الناس حول ضرورة الاهتمام بالبيئة والحياة البرية فيها. وقد ركّز بورت جهوده في "سياسة



الخضر"، وتقدّم كمرشح عن حزب الخضر البريطاني في مجلس العموم، ثم أصبح مُديراً لجمعية أصدقاء الأرض. وفي العام ١٩٩٠، تكلّم عن منصبه لينصرف إلى إلقاء المحاضرات والأحاديث الإذاعية والتلفزيونية والكتابة عن قضايا "الخضر" حول العالم.

لزيد من المعلومات انظر

- التخليق الضوئي ص ٣٤٠
- التغذية ص ٣٤٢
- اللاغذية ص ٣٤٣
- الانضام ص ٣٤٥
- الغلاف الحيوي ص ٣٧٠
- الحياة البرية في خطر ص ٣٩٨

الجماعات الحيوانية

الرُمُرُ من الذئاب، والقطيع من الغنم، والسرب من السمك، والرف من الطيور أمثلة على التجمعات الحيوانية. فقد تعيش الحيوانات جماعات كل الوقت أو تجتمع فقط أثناء التمشيش أو الإغذاء في منطقة وزمن معينين. وكثيراً ما تسود هذه التجمعات علاقات مجتمعية، فيتقاسم أفراد الجماعة وظائف خدمية كتجميع الطعام والعناية بالصغار والدفاع عن الجماعة. كما إن العيش جماعات يبيح للصغار من الجماعة تعلم المهارات والسلوك الأصح من الكبار. وهكذا تتعزز إمكانات الجماعة في مجابهة نزاع البقاء، وتنتقل معرفة وخبرة الجماعة إلى الجيل التالي.



تشترك الذئاب جماعات، فيبحثها بذلك فتمثل حيوانات كبيرة كالأيائل.

الذئاب السيدة في القطيع تهيمن مناطقها بمرحلتها، فلا تقرها ذئاب من قطيع آخر.

تقرى الذئاب كثيراً للذئاب الشابة بمقدم الاقتراب من شتاتها.

جدة القطيع تتعلم بمرافقة الكبار ولما كانت تترافقها.

الذئاب السيدة ترافق أبنائها في الهواء وتحمي أبنائها عالياً.

الذئاب الخائفة تلتصق ببولها تعبيراً عن خضوعها.

يستلقي الذئب الخائف على ظهره استسلاماً للذئب السيد دون مقاومة.



جدة الحظ المستقيم من سائر الرفس تملك الزاوية بين الشمس ومكان الغداء.



رخص النحل

نحلة الملكة (التي هي أكبرها) ترافق داتها فيرغز النحل الآخر في الخلية إلى موقع شروق غداً جيد. وتتأهب شرعة الرخص عكساً مع بعد المورد عن الخلية - فكلما ازدادت الشرعة، كان المورد أقرب.

قطيع الذئاب

أعضاء القطيع من الذئاب (كايس لويس) تتعاون على البقاء، بالقبض جماعة والدفاع عن الجراء. فكل ذئب يعرف موقعه ضمن القطيع. فالذئاب السيدة تغرب عن سيقنها أو تفرقها بأوضاع جسدية خاصة تدعى لغة الجسد. وتستخدم الذئاب الخائفة اللغة نفسها للتعبير عن خضوعها واعتزالها ببيادة الأسياد. السيد والسيدة الأولان في القطيع كلاماً كبير الجشم سليمة. وفي العادة يقتصر إنجاب الجراء على سيدة القطيع.

جين جودول

العالمية الانكليزية جين جودول (١٩٣٤ -) بدأت دراسة الشمبانزيات في مخيم الحيوانات في حوض نهر جومبي في تنزانيا، بإفريقية. وبعد سنوات من البحث ومناخ جماعات الشمبانزي في الغابات، توصلت لجودول تفاصيل الحياة العائلية للشمبانزيات وأفضل الطرق لحمايتها. وترافق مؤسسة جين جودول الانتباه على أوضاع الشمبانزيات الحرجة ومضيقها الشهدو بخاطر الانقراض بسبب تدمير مواطنها البيئية وتصيدا والمتاجرة غير المشروعة بها.



لزيد من المعلومات أنظر

- الطيور ص ٣٣٢
- الزئبات ص ٣٣٦
- الاعتماد ص ٣٤٣
- الحياة البرية في خطر ص ٣٩٨
- حقائق ومعلومات ص ٤٢٤

العِشْرَةُ والتعايش

أنواع النبات والحيوان المختلفة قد تتعايش؛ وهذه العِشْرَةُ قد تكون مُفيدة لِكُلِّ النوعين في تكافل حيوي مُتبادل، كشَقِيق البَحْر النامي على مُحارة سَلْطُون؛ أو قد يكون مُفيداً لواحد مُضراً بالآخر، كما البرغوث مُتطفلاً على كَلْب - يمتص من دَمِه ويُهَيِّج جلْدَه. وقد يكون التعايش مُفيداً لأحد المتعايشين ولا يضر الآخر بشيء كسَمَكَة الرِيْمُورا (السَلَك) في حِمَاية القُرْش (كَلْب البَحْر). ويُمكن اعتبار غُزُو الثعالب وبنات آوى والرَّائُونات والأوبوسومات لِصُنَاديق الثَّغَايَات نوعاً من هَذَا التعايش مع البَشَر.



الحِمَاية المُتبادَلة

تَلَى السَلَك (من نوع بِنُودوميريس) يَحْمِي سَلَك قُرُوبِ الثُور (أكاسيا كورنيجرا) في كَوْنَتِه ويَحْمِي بِقُرْصِ الحَيَرَاتِ التي تُحَاوِلُ أكلَ الأجزاء من الشَّجَرَة. وفي المُقابل تُوفِّر الشَّجَرَة لِلسَلَك مَكَاناً آمناً لِلْعُشْبِيِّ دَاخِل قُرُوبِهَا الكَبِيرَة؛ كما تُنتِج الأَكاسِيَا إفرازات حَلُوةً تَأْكُلُهَا السَلَك.



مُحَارَة فُوقَ الْوَلَدِ (بُوكْسِينوم الدَّائِم)

شَقِيقُ البَشَر (كَالِيَاكْتِي بِرْفَرَنِيَا) يَتَشَقَّقُ الغِذَاء من المَاءِ وقد يَلْتَقَطُ مُنَاتِ الغِذَاء السَّالِط من السَلْطُون.

السرطان النابك (يُوباجورس) يُخَبِّرُ رَأْسَه ويَحْمِيهِ وَكَلَابِيَتُه الأَمَامِيَتِين والرُّوجِينِ الأَوَّلَينِ من خِلْفَتِه خَارِجَ المُحَارَة، أثناء تَغَلُّقَاتِه.

الحِمَاية مُقَابِلَ الغِذَاء

السَّرَطَانَاتِ النَّابِكَة لَا مُحَارَ شَقِيَّةَ لَهَا. وَهي تَعِيشُ في المُحَارِ الفَارِغَة لِصُدُورَاتِ مَبْنِيَّة، وتَنْتَقِلُ بِهَا إلى آخَرٍ أَكْبَرُ عِنْدَمَا تُغْبِثُ تِلْكَ المُحَارُ بِهَا. وَيعِيشُ نَعِشُ شَقِيقُ البَحْرِ فُوقَ مُحَارِ السَّرَطَانِ النَّابِك. فَيَحْمِلُ السَّرَطَانُ شَقِيقَ البَحْرِ إلى مَنَاطِقٍ أَغْنَاهُ جَدِيدَة وَيُوقِرُ لَهُ غِذَاءً إِضَافِيّاً من ثَمَرَاتِ طَعَامِهِ. وفي المُقَابِلِ يَحْمِي لَوَامِشُ شَقِيقُ البَحْرِ اللَّاسِغَة السَّرَطَانِ من أَعْيَادِ السَّعْدَينِ.

القُرْشُ اللَّامِشُ في رَأْسِ سَمَكَة الرِيْمُورا (السَلَك) يَحْمِي سَلْبَتَهُ من الصَّفَلَاتِ.



في العِشْرَةِ خَيْرٌ لِلْمُتَعَايشِينَ

نَقَارُ البَقَرِ الأحمرِ البُلْبَار (يُوفاجورس إيثيؤريئس) يَتَسَمَّى فِرَادَ الحَيَوَانَاتِ الأَفْرِيقِيَّةِ الكَبِيرَة، كَالزَّرافَة، يَتَغَذَّى من الثَّرَادِ وَالدَّبَابِ مَاضِيَةً أَلَمَ لِغُلَّتَيْنِ بِهَا. فَيُفِيدُ لَو غِذَاءً، وَغِيَرَةً الزَّرافَة (جِيرَافَا) كَابُولِيَارْدَالِيْس) خِلَاصاً من الأَلَاتِ السُّودَانِيَّةِ.

الْمُرَافِقَةُ مِنْ نَقَارِ الشَّرَانِ وَالزَّرافَة عَتَلٌ عُلَى التَّكَاثُفِ الحَيَوِي.

العِشْرَةُ تَفِيدُ الْوَاحِدَ وَتُضِرُّ بِالْآخَرِ

الْكَشُوتُ (كَاسْكُونَا إِيثِيؤِيوم) نَابَتْ عَدِيمُ الْكَلُورُوفِيل، يَعِيشُ مُتَطَفِّلاً عُلَى البَنَاتِ الأُخْرَى فَيَسْتَبِهَا فَيَسْأَلُ مُهْمًا من غِذَائِهَا. في السَّامِ تَسْتَوْن هَذَا البَنَاتِ هَالُوك، وَهو الحَامُولُ في بَصَر.

صُورَةٌ من قُرْبٍ لِقَطْع شَشَعَرَةٍ من جَذَع نَبَاتٍ عَاتِلٍ مُنْبَثِقٍ فِيهِ جُذُورُ الْكَشُوتِ.

تُغَرِّقُ جُذُورُ الْكَشُوتِ أَنْسَجَةَ النَبَاتِ الْعَاتِلِ وَتَسْتَعْمِلُ مُنْبَثِقَةً.

جَذَعُ النَبَاتِ الْعَاتِلِ



خِيُومَةُ خَائِقِ الْكَزْسَةِ الْقُرْشِيَّةِ (الزَيْبُورَا).

الْمُسْتَفِيدُ أَحَدُ الْمُتَعَايشِينَ

سَمَكَةُ السَلَك (رِيْمُورا) يَمُورَا) لَهَا فِي أَعْلَى الرَأْسِ قُرْشٌ مَاضٍ تَلْتَصِقُ بِوَسَاطَتِهِ بِسَلَكِ القُرْشِ. فَيُوقِرُ لَهَا القُرْشُ الحِمَايةَ وَبعضَ الغِذَاءِ تَلْتَقِطُهُ من سَفَاةِ طَعَامِهِ. وَالرِيْمُورا قَدْ لَا تُفِيدُ سَمَكَةَ السَلَكِ القُرْشِ بِأَكْثَرِ من إِزَالَةِ بعضِ الطُّفِيلَاتِ من جِلْدِهَا.

مَزِيدٌ مِنَ الْمَعْلُومَاتِ الْمَطْرُوقَةِ

- البَنَاتِ الزَّهْرِيَّةِ ص ٣١٨
- تَدَاوُلُ البَحْرِ وَالتَّغَالُفَاتِ البَحْرِيَّةِ
- وَالْمُرَافِقَاتِ ص ٣٢٠
- الْأَسْدَاكِ ص ٣٢٦
- الْبُلْبَانِ وَالسُّدُنِ ص ٣٩٧

اللون والتّمويه

ألوان النباتات والحيوانات تحدّم عادةً أغراضاً معينة. فاللون النبات وأزهاره الرّاهية تجتذب الحيوانات التي بواسطتها تنقل حبيبات اللّقاح بين الأزهار، أو تنشر البُورُ بعيداً لِإنتاش نبات جديدة. ومن الحيوانات القرن، أو للتحذير من سُميّة أو لاجتذاب القرين، والألوان الباهتة تُعين الحيوان على التّمويه والاندماج مع البيئة من حوله - وهذا يُمكن المصوّري من مُقارَبة قرانها ومُفاجأتها، وفي الوقت نفسه يحدّم الفرائس المُستهدفة في التّخفي عن عُيون مُقرسبيها.

اللبات الحوام
غنيّ مؤنّ، لكنّ
تشابهه للثعلب
أو الزناجير تُعنى
المُقرسات عنه.

القشّم السّلميّ الباهت اللون
من أجنحة الفراش الأزرق
الشّائع (بوليوغاتوس
إيكاروس) يُنوّجها غر
بعض النباتات.

الرّهاز القمعيّة
الأرجوانيّة
الرّاهية تجتذب
الثعلب الطّائر الذي
يعتدي برزخها؛
وفي الوقت نفسه
تحول الطّائرات
حبيبات اللّقاح، فتلّغ
ببعضها ما تزوره
تالياً من
ازهار.

القشّم الأعلى من أجنحة ذكر الفراش الأزرق
الشّائع زاء برزقه لاجتذاب
القرين

الرقش الاخضر والبيّض
في الجواند يُنوّجها بين
الأعشاب.

من أجل البقاء

الظهور بشكل بارز ضروري لبعض الحيوانات والنباتات كما التّخفي والتّمويه ضروري لبعضها الآخر. فالكائنات الحيّة جميعها تُجذب اللون والتّمنظ أو الشّكل الأنسب لها من أجل البقاء.

أشروع الفراشة
المولويّة (مشفكس ليفستري) أخضر
زاه ذو حُزُون مائله تُساعد على
التّخفي بين أوراق جلدّة الزّمان
(ليفستروم) التي تعلّقها بها.

تغيير اللون

يتغيّر لون بعض الحيوانات تبعاً للمُحسّن بحيث تظلّ مُموّنة طوال السنة. فالقائمة (مستلا إرنيا) تُغيّر أسنّة الرّقوة مُعظم أيام السنة، لكنّ لون فروه يتحوّل شتاءً، حيث تتساقط التلوّج، إلى البياض عدا حُصّة ظريفة في نهاية قُبلة.

اللون المُستويّة الرّاهية
تُحدّد المُقرسات من
طليها الكرية.



دُكور غنيّة بالألوان

دُكور الطّيور في كثير من الأنواع أغنى لوناً وأزهي إشراقاً من الإناث. فالإناث ترسم حاد على البيض في الثّمن وتعتني بالفراخ. ومن الطبيعي أن تجعلها الألوان الرّاهية هدفاً بارزاً للمُقرسات. في الطّيور أعلاه فرفانك دُكور (فريجانا مير) وتُغني جرائه التّخفي الأحمر مُختللاً لاجتذاب أنثاه.

لمزيد من المعلومات انظر

الطّيور (النشوة بالتحوّل العُصري) ص ٣٠٨
الزّهرات (النباتات الإهرية) ص ٣١٨
التفصيلات ص ٣٢٢
الطّيور ص ٣٣٢
الأغذية ص ٣٤٣
العواصم ص ٣٥٨



الضفدع المُخطوط (الفلويد)
(نوسركس ثورنيسبروس)



الرقط والخُطوط

أنماط الرقط والخُطوط في كسوة الحيوان تُساعد في التّلاصق لونه وشكله عموماً مع الوسط المحيط. فالشّير الأرقط والظبي المُخطّط تصعب رؤيتهما بين الظلال في الغابات التي يستوطنانها. ويُلاحظ أحياناً تواجد هذه الرقط والخُطوط المُموّنة في بعض صغار الحيوانات وعيائها في أثواب الكبار التي يتقدّمونها أن تدافع عن نفسها أو تلوذ بالفرار عند الخطر.



هنري ولتر

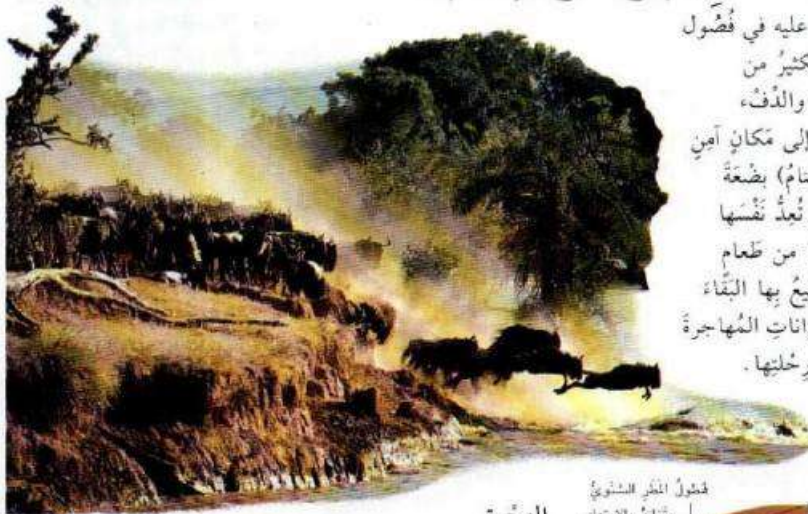
بيش

العالم الطبيعي
والمكتشف

الانكليزي، هنري بيش

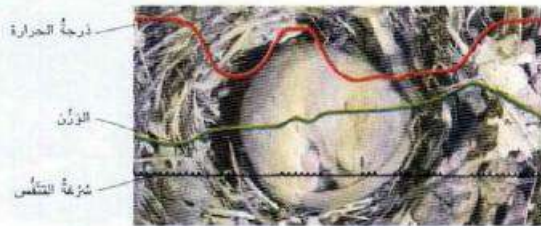
(١٨٢٩-١٨٩٢)، درس التّمويه في الحيوانات؛ ولحق أن بعض الحشرات غير المُؤذية تُشابه المُؤذية الكريهة شكلاً لِتجنّبها المُقرسات. ويُعرّف هذا الآن بالمُشابهة البيشية. وقد أوتى بيش أن تلك المُشابهة نأشئت نتيجة لعمليّة الانتخاب الطبيعي.

عقائد عرفاني
الوطني، بكينا



الهجرة

تهاجر الحيوانات طلباً للغذاء والدّفء والماء والمجال الحيوي أو بحثاً عن مكان آمن يُربي فيه صغارها. والمعروف أنّ الطيور، كالخرشنة القُطبية والقرشات تقطّع في هجراتها مسافات أطول من سواها. وفي فصل الجفاف الإفريقي ترتحل الآلاف من شاتل الشو (فوكويس ثوربوس) قطعاً نحو سُهوح التلال المرعى - صغارها تتبع كبارها. لكن الكثير من الحيوانات المهاجرة تقوم بالرحلة الأولى بنفسها، مستغنيةً عن موقع الشمامسة والجمجم. ويُعتقد أنّ بعض حشرات لُحِبال الأرض المِغْطَظِيَّة، وأن الأسماك والحيوانات تُهْدِي بالثبات السُحْبَطة.



تجاوز الجفاف
تسبب طوفان الاسماك المروية

مُسْتَعْتَبَاتٌ تَقْلِيدُ بَيَاهَا فِي أَفْضَلِ الْجَنَافِ.
فَتَعْمَدُ السَّكَنَةُ الرَّيْثِيَّةُ إِلَى الْإِنْجَارِ فِي الرَّيْثِ
مَنْطِقَةً دَاخِلَ شَرْقِيَّةٍ مِنَ الْمُخَاطِ الرَّيْثِيَّةِ تَقَالُ
بَحْرُ الْمَاءِ مِنْ حَيْثُهَا. وَهِيَ تَسْتَقِفُّ غَيْرَ عَطَاءٍ
مِنَ الْوُجْهِ لِلشَّرِيفَةِ. وَعِنْدَ غُذُوةِ الْمَطَرِ تَخْرُجُ
السَّكَنَةُ مِنْ شَرْقِيَّتِهَا وَتَسْتَعِيدُ حَيْثُهَا. هَذَا
الضَّرْبُ مِنَ الْإِسْبَاتِ فِي ظُرُوفِ الْحَرِّ وَالْجَنَافِ
يُدْعَى التَّصْيِيفُ أَوْ الْإِسَاتُ الصَّيْفِي.



السُّعْكَةُ الزُّنْبُوجَةُ الْجَنُوبُ (أمريكية)
(إبيدوسيفرون پارادوكسس)



رَحْلَةُ ثِيَابِ النُّورِ

الحيوانات المهاجرة
قد تقطع آلاف

الكيلومترات، ففي

الفصل الرابع عشر في معرفة

التوفي في الشهور الحنوب

في القضا الحياتي

الأخضر فطروا. ثُمَّ تَعَوَّدُ

الشهوت الغشبية الجافّة

التيارات، على الأسود، الحق

الاستكشاف الثماني

الإسْبَاتُ الشَّنَوِيُّ

تَقَرُّ الْأَشْعَةُ الْحَيَوِيَّةُ حُلَالِ الْإِكْتِنَانِ الشَّتَوِيِّ، بِمَا يَبْقَى الْحَيَوَانَ حَيًّا
لَفَقْدِ تَهَيُّطِ دَرَجَةِ حَرَارَةِ الْجَسْمِ إِلَى مَا فَوْقَ دَرَجَةِ حَرَارَةِ الْهَوَاءِ
بَقِيلٍ، وَتَنَاقُضِ ضَرَائِبِ الْقَلْبِ وَتَحَفُّثِ - كَمَا يَبْدُو فِي مَحْطُطِ
الْإِسَاتِ أَعْلَاهُ لِلزَّعْفَةِ (تَاسْكَارْدِيُوسْ أَفْلَانَارِيُوسْ).

مَدَى الْإِسْبَاتِ الشَّتَوِيّ

الزموط قارض صغير حقيقي
الاسبات. هذا الزموط الأنثى الأصغر
التي (مارمونا غلافيتس)، مثلا،
لست دون خرافي في ليمه أكثر من
نصف السنة أحيانا. بعض الحيوانات،
كالدب، حُرْجَة الاسبات، وقد تنكح
قربان طيلة، لكن ضربات القلب
فيها لكاد لا تُولَد. وإذا لم تولد
دب، فإنها تستلقي وتغلب.



لزيد من المعلومات انظر

مناطق القطبين والتندرا

في أقصى شمالي الأرض وجنوبها توجد منطقتا القطبين الشمالي والجنوبي، وهما أشد المنطومات البيئية قسوة على الأرض. وتعتبر القارة القطبية الجنوبية أبرد مناطق الأرض قاطبة - إذ تتدنى درجة الحرارة فيها إلى ٨٠°س تحت الصفر، وتهب الرياح فيها بسرعات قد تبلغ ٣٢٠ كم/سا. وحيث إنه لا يتوافر تنوع أحيائي كبير في هاتين المنطومتين، فإن الشبكات الغذائية فيهما بسيطة يسهل الإخلال بها. والحياة البرية، بطبيعة الحال، مكيمة للعيش في هذا المناخ.



توزيع المناطق القطبية والتندرا في العالم

الفظ (فيل البحر)

يعيش الفظ (أودوبنيس روزمارس) قطعاناً في المحيطات القطبية الشمالية، ويحمي جلده العاسي وطيقات الشعر تحت من الزبد الفارسي ومن تغذيات الألفاظ الأخرى. وتستخدم الفظ ذاته لاصطياد الأسماك التي يفتني بها، والنايان أكثر من الذكر، وقد يُسَرَّ طوله إلى مثيلة الفظ بين القطع.



طائر الحرشة القطبي (الشمالي)

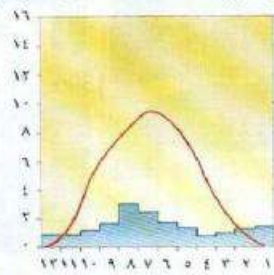
طائر الحرشة القطبي (سيترا بريدجيه) يُربي فراخها في صيب القارة القطبية الشمالية، ثم تهاجر إلى الطرف الآخر من الأرض لتجنيب الصيب في القارة القطبية الجنوبية. وهي بذلك تنعم بساعات من ضوء النهار أكثر من أي كان في آخر.

الحوت الأبيض

الدلفين (أو الحوت) الأبيض (دلفينايزس لوكاس) قد يظل في مياه القارة القطبية الشمالية على مدار السنة، رغم أن معظم الحيتان تزور هذه المنطقة صيفاً فقط. وتقتني الدلافين البيضاء بصورة رئيسية بالأسماك، كالقُدِّ والماقوت والحدوق.

المعدل الشهري لدرجات الحرارة وكميات النظم في جنس

بوكون، بالانكا كميته المنظر: بالمس



المناخ

مناطق القطبين والتندرا قارسة البرد. وتساقل النظر والتلج فيها قليل لأن الهواء البارد لا يستطع حمل الكثير من الرطوبة. وقد تقل كمية الثلج الساقط حول القطبين عن كمية النظر الساقط في الصحراء الكبرى. وتكون كل من منطقتي القطبين مظللة كل الوقت طوال الشتاء فيها، أما في صيفها، فتتلقى الشمس ٢٤ ساعة في اليوم.



الدب القطبي

الفرز الملبط ومقتات الدفن تحت الجليد تحفظ

للدب القطبي (تالاركتوس مارتينيوس) دقة في المنطقة القطبية الشمالية كما إن الدفن مضد احتياطي للطاقة. وقد تغاضى ذكور الدببة القطبية على قص القممات (عجول البحر) طيلة الشتاء.



أيايل الرنة (راميفير تاراندوس)
أكلت الخزاز المَشَقَّة فعدا لحمها
طعامًا غيَّر صالحيه للأيلانيين.



مُحَلَّب الرنة الخزازي
(من نوع كلالونيا)
امتثل إشعاعات خطيرة
من الهواء.

سلسلة التلوث

في العام ١٩٨٦، أُنشِرَ المُقَامِعُ الثَّوَرِي في
منطقة الرنة في نِيرونِيل بأوكرانيا، قتلَتْ
الهواء بخرعات ضخمة من الإشعاعات
الخطيرة، امتصتها النباتات فتسربت إلى
السلسلة الغذائية، فالإشعاعات التي امتصتها
ضحايت الرنة، مثلاً، انتقلت إلى أيايل الرنة
وبنها إلى البشر.



أراضي التندرا

التندرا أرض قاحلة تُسَاجِمُ النُظَامَ البيئي القطبي
الشمالي، يَغطِّيها الخزاز وَجَنَاتٌ صغيرة تنمو في
تجمعات كثيفة خفيفة بعيداً عن مَهَبِ الرِّيح.
وأوراق النَبْتِ دقيقة صغيرة تُشعُّ قُدْرَةَ الماء
المُحَرِّط. في الصيف، تُفَسِّسُ الخسرات،
كالغُرس والذباب الأسود من يَوضِها المَعْرُوزة
في الرنة؛ فَتَعْتَدِي بِذِمِّ البُكُونَاتِ الكبار، كأيائل
الرنة، وهي يَدُورُها تَقْدُو طعامًا لِلطُّيور.

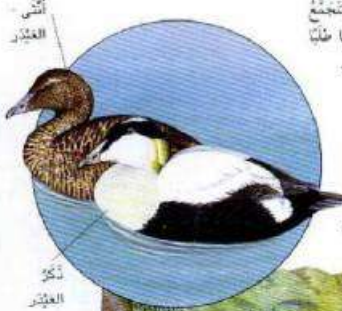
ثيران البسك

تَسْتَوِطُ ثيرانُ البسك (أوفيسوس موسكاس) مناطق التندرا المُقَدَّمة.
وهي ذات جسمٍ ضخمٍ تُغْزِرُهُ طبقاتٌ سميكة من الدُّفْنِ
تحت الجلد. في الشتاء، تُسَرِّبُ الثيرانُ بِخَشَوَةٍ
قُوَّةً طويلة من الشَّعْرِ الضامد للرَّيح. وتُتَجَمَّعُ
الثيران في حُلُوفٍ تتوسطها صغارها طلياً
لِلدَّفْنِ، وأغداً من الضواري.



بطء التعبد

في الصيف، يهاجر بطء التعبد
(سوماتريا موليبيا) لِلتَّعَشُّشِ في
المسطحة المُطْلِقة الشمالية. فَتُطَلَّ
الأرض العُشْرُ برينس زُغْبٍ تَتَبَّعُ من
شِدْهِها لِتَحْفَظَ به وقتَ البُيُوس.



أُنثى
العُبدَر

ذَكَرُ
العُبدَر

تحت سطح
التندرا بقليل
توجد طبقة دائمة
الجليد تدعى الأرض
المُخَوَدَّة في الصيف،
تسبح الرنة فوق الأرض
المُخَوَدَّة لكن أحياء لا تجد
لها مخرجاً، فتتجمعت فوق
السطح مكونة بركاً شائعة.



دراسة طبقة الأوزون

يُضَيِّدُ العلماءُ المُنْتَظَمَتَيْنِ القطبتين الشماليّة
والجنوبيّة لدراسة طبقة الأوزون. فينومون
يُجرِى التجارب، على الأرض أو في
مناطيد، لإختيار تَلَوُّثِ الهواء وكَمِّيَّة
الأوزون. إنَّ مُشْكِلَةَ الأوزون فوق القطبين
خطيرة تُعَادِلُها طُورُفُ التلُّوس المُعْصِي.
فمُتَوَاتِرَاتُ الأشعة فوق البنفسجية العالية
المُسْتَوِيَّة إلى الأرض تُسَبِّبُ بالموتِ البشريّة،
فَتَعْتَلِلُ بِدَايَاتِ الكَثِيرِ من السَّلاسلِ الغذائية.



الطياريق

تَسْتَوِطُ الطياريقُ بَضْفَ الكُرَّةِ الجنوبي من
أورغيل جلابانجوس حتى المناطق القطبية.
وهي لا تستطيع الطيران، لكنها سباحة ماهرة
تُستَخدَمُ لاجتاحتها كإعلافٍ لِمُخْلِيف. وهي
تُلازِمُ الشواطئ لِوَضْعِ البُيُوس وتربية
الفرخ. والعطش منها كطياريق الأدلاي
(ليوميسليس أدلاي) يُسَمَّرُ إلى مواقع
التعشيش أكثر من ٣٥٠ كم.

لمزيد من المعلومات انظر
الغطاء الثلوي ص ١٣٦
المُخَوَد ص ٢١٣
الشمس ص ٢٤٤
نظام التل في النبات ص ٣٤١
التربة وتكوينها ص ٣٧٤
السلاسل والشبكات الغذائية ص ٣٧٧
الهجرة والإنسان ص ٣٨١



أخطارُ تَهْدُدُ المناطقَ القطبية

يَتَشَكَّلُ خطُّ أنابيب القطع عِزْرَ
الاشكا مسافة ١٣٠٠ كم -
مُتَجَنِّبًا أماكنَ تعشيش الطُّيور
النادرة، ومُجَسِّدًا في أماكن
أخرى لِتَسْمُحَ بِمرور الحيوانات
المهاجرة تَحْتَهُ. لَكِنْ إِنْشَاءُ خطِّ
الأنابيب هذا أَهْزَأَ بِالْبَيْتَةِ وَسُوسِ
طُرُقِ الهجرة التقليدية. كما إنَّ
الطُّرُقَاتِ التي شُكِّلَتْ على مَقَرَّةٍ
من الخطِّ قُتِلَتْ المُنْطَلِقَةُ
لِلصَّيَادِينَ الْمُتَعَلِّصِينَ.



لأموس الترويح

تُفَسِّسُ اللواميسُ، غلافوس الترويح (لوس
لوس)، مُعْظَمَ حياتها مُسْتَوِيَّةً بين النباتات أو
تُجَرِّدُ تَحْتِ سطحِ التربة. في الشتاء، تُحْفِظُ
الواميسُ نَفْسَها تَحْتِ التَّلَجِ مُعَارِلَ قِيَمِها من
الزَّيْدِ القارس. ويبدأ عدد اللواميس قِلَّةً أو
زِيَادَةً - بِالمِثْلِ الرُّجْمِ كُلِّ أربع سنوات تقريباً.

الشَّوَاطِئُ

مُلْتَقَى الْبَحْرِ بِالْيَابِسَةِ يُؤَلَّفُ مَنَظُومَاتٍ بَيْنِيَّةٌ غَيْبَةٌ بِأَنْوَاعِ الْغِذَاءِ - بَعْضُهُ مِنْ مَحْرُوفَاتِ الْأَنْهَارِ، وَكَثِيرُهُ مِنْ مَحْمُولَاتِ الْمَدِّ. وَقَدْ تَكَيَّفَتْ حَيَوَانَاتُ وَنَبَاتَاتُ هَذِهِ الْمَنَاطِقِ لِمُجَابَهَةِ ظُرُوفِهَا الصَّعْبَةِ؛ فَالْبَيْئَةُ فِيهَا دَائِمَةُ التَّغْيِيرِ بِفِعْلِ الْمَدْرِ (الْمَدَّ وَالْجَزْرُ) وَالْأَمْوَاجُ الَّتِي تُحَرِّكُ الرَّمْلَ وَالْحَصَى مَعَ الْمَاءِ صُعُودًا وَهَبُوطًا عَلَى طُولِ الشَّاطِئِ. وَعِنْدَ انْجَسَارِ الْمَدِّ تَبْقَى النَّبَاتَاتُ وَالْحَيَوَانَاتُ مُعَرَّضَةً لِلْهَوَاءِ وَعُضْفِ الرِّيحِ وَالْمَطَرِ وَسَعْيِ الشَّمْسِ. وَفِي الشَّوْاطِئِ الْقُطْبِيَّةِ وَالْمَدَارِيَّةِ تُجَابِهُ الْحَيَوَانَاتُ وَالنَّبَاتَاتُ دَرَجَاتِ الْحَرَارَةِ الْقُصْوَى بَرْدًا وَحَرًّا.



مَصَبَاتُ الْأَنْهَارِ

نَأْتِي الْأَهْلَاءَ بِالنَّحْرِ فِي مَضَائِهَا. وَقَدْ تَشَاعَدَ الطُّيُورُ الْحَوَاشِيَةُ
كَالْقَيْطُورِ الْأَحْمَرِ الثَّاقِبِ (تَرْجُمَا تَوَاتُسْ)، سَائِرَةٌ غَيْرَ الْمِيَاءِ
الصَّخْلَةِ بَحْثًا عَنِ الْعَذَاءِ فِي الرُّوْحَلِ بِمَضَاقِهَا الطُّوِيلَةِ. وَغَضَبَاتُ
الْأَنْهَرِ كَبِيرَةٌ الْأَهْمِيَّةُ لِلطُّيُورِ الْمُهَاجِرَةِ شَيْئًا - إِذْ لَيْتَ
الْكَثِيرَ مِنْهَا يَتَفَعَّلُ وَجِلَانَهُ عِنْدَهَا لِلرَّاحَةِ وَالْإِغْتِنَاءِ.



فَقُنْ



غلق مشافعی

طیور البکر نکالغاق
الشامی (فالاکرو وثور ائس
ارشتو طلیس) وال بکر
فراتر کیولا اؤکتینا)
تغشش علی الجرف فی
ماهن من الاعدام



جذور النجيليات اليفة
الرمالي (الموغيليا أرماليا)
تقع تحت الرمل في
شبكة كثيفة يمتاسك
الرمل بها.



Figure 1

سَمِطًا مَّقْنَعٌ (خَوْرِيْشِيْش)
كَاسِيْقِيْلُوْس) قَامِعًا نَحْتَ الْوُكُل:
وَهُوَ يَنْتَمِئُ بِسَلْبِ الْمَاءِ غَلْبَةً مَّجْشِيْئِهِ
الْأَيُّوْبِي الشُّكْرَ الدِّينَ يَزُرُّ رَأْسَاهُمَا فَقَطُّ
إِلَى الْمَاءِ.

أخطار تُهدّد الشواطئ

قد يعكس إنشاء الفنادق والطارات، على الشواطئ، تهديداً للبيئة الطبيعية فيها، إذ إن الكثير من القيور والروافح التي تستوطن (أو تعيش قرب) الشواطئ يزعجها الضجيج والأنوار الساطعة. غالباً (الشالاحث الشجرة) الضخمة الرأس (كارنا كارنا) التي تنضد الشاطئ، في جزيرة واكتش اليونانية، لوضع البيض، فل تعداها في المناطق السياحية، مما اضطر حماة الطبيعة إلى حماية مواقع تعشيشها. كذلك تعرض الشواطئ لخطر من مكبات القاذورات والمجاري والانسكابات النفطية حولها.



الدُّبْدَانُ الغُرُوبِيَّةُ \



المحاور العلمية

الرفيقه (تلميذا تلويس) تحفز في
الزحف من الشاطئ الأرسط إلى
المياه الضحلة. وهي تستنقذ الغنا
من قاع البحر بمشعب ماض.



هالينوس
ياتلأ (انتروديا)

الرَّمَالُ الْحَوَّلَةُ

تحت رمال الشاطئ تتواجد كائنات كالديدان
والفحار غريبة من ذلك الأمواج ومن تصاف
الهواء عند انحراس المد، ويستضيئ الكثير من هذه
الحيوانات ثبات الغذاء من الرمل ومن ماء البحر.
كما تغطي الطحالب المجهرية سطح الرمال أو
تطفو في الماء.

الشاطر: الأعلى



المناطق الشاطئية الصحريّة

تَسِيرُ الطَّائِفَةُ الشَّاطِئَةُ الصَّخْرَةَ عَادَةً
بِأَصْنَافِ الطُّحَالِبِ الْحَرِّيَّةِ النَّائِبَةِ عَلَيْهَا
فَالطُّحَالِبُ الْخَصْرَاءُ تَسُو عَلَى مَقَرَّةٍ مِنْ أَعْلَى
الشَّاطِئِ، وَتَلَوُ الطُّحَالِبُ الْبَيْتَ عَلَى مَقَرَّةٍ مِنْ
أَسْفَلِهِ، وَتَعِيشُ حَيَواناتٌ مُخْتَلِفَةٌ فِي كُلِّ بَلْعَةٍ
تَقَرَّبًا لِمَدَى إِكْبَانَتِهَا الْغَيْشَ خَارِجَ الْمَاءِ.

لزيد من المعلومات أنظر

نقطة الساحل ص ٢٣٦
الهجرة والإمبات ص ٣٨١
المحيطات ص ٣٨٦
الأنهر والبحيرات ص ٣٨٨
حقائق ومعلومات ص ٤٢٤

المحيطات

تُغطي المحيطات ما يفوق ٧٠٪ من سطح الأرض - وهي بذلك تُؤلف النظام البيئي الأعظم فيها. وتتواجد الأحياء في هذا النظام حتى عمق ٤ كم أو أكثر. وتزخر قيعان المحيطات بالمغذيات بفضل ما يتساقط إليها دوماً من فئات الطعام ونجوى الحيوانات وبقايا الكائنات المميتة من حيوان ونبات. وتتعدد أنواع المَواطِن في المحيطات من صحاري رملية وجبال ضخمة إلى شُعب مرجانية وبيئات مفتوحة لمختلف التيارات. والمحيطات لا تحوي الكثير جداً من الأنواع؛ فلا تتجاوز أنواع الكائنات فيها ٢٠٪ من مجموع الأنواع الحية على الأرض - تسعة أعشارها تستوطن القيعان.



العوالق

تُعتبر السلاسل الغذائية المحيطية تبدأ بالعوالق البحرية في النطاق السطحي. فالعوالق النباتية، كالدياتومات (الطحالب الوحيدة الخلية) تُوفر غذاءً للعوالق الحيوانية (الحيوانات الدقيقة). وتُشكل العوالق الحيوانية أعداداً كبيرة من يرقات بعض الحيوانات كالفراشات والسرطان، وهي تُوفر غذاءً لأنواع مختلفة من الأسماك. وهذه الأسماك بدورها تأكلها أسماك وثروات بحرية أخرى.



النظم المحيطية

هناك نوعان رئيسيان من المَواطِن في المحيط هما الماء نفسه أي المَوطن البحري، والغمر أو المَوطن القاعي. ويُقسم المَوطن البحري إلى عدة نَظَم أعماقية. في الماء الرائق يصل ضوء الشمس إلى عمق ١٠٠ م تقريباً، أما في المياه السحيقة فقد لا يتلغ البترة. وهذا النطاق الرقيق الذي تستطيع فيه النباتات القيام بعملية التخليق الضوئي، يُدعى النطاق السطحي، ويبلغ سُمكاً حتى حوالي ٢٠٠ م. نطاقٌ أعمق قليل الضوء جداً أو عديمه. أما نطاق الأعماق العميقة في المحيطات فقد يمتد إلى أكثر من ٦٠٠٠ متر عمقاً.

كيمياء الأعماق

في قاع المحيط الهادئ تتواجد شقوق في القشرة الأرضية تنبعث منها مياه حارة، غنية بالعناصر الكيميائية، غير مخواب أوبسيفي. وعلى مقربة من هذه الشقوق تعيش حيوانات متخصصة بالكيمياءات السُمائية في الماء. كما تقوم البكتيريا بتحويل هذه الكيمياءات في السحابة إلى طاقة تُخزن فيها تلك الحيوانات.

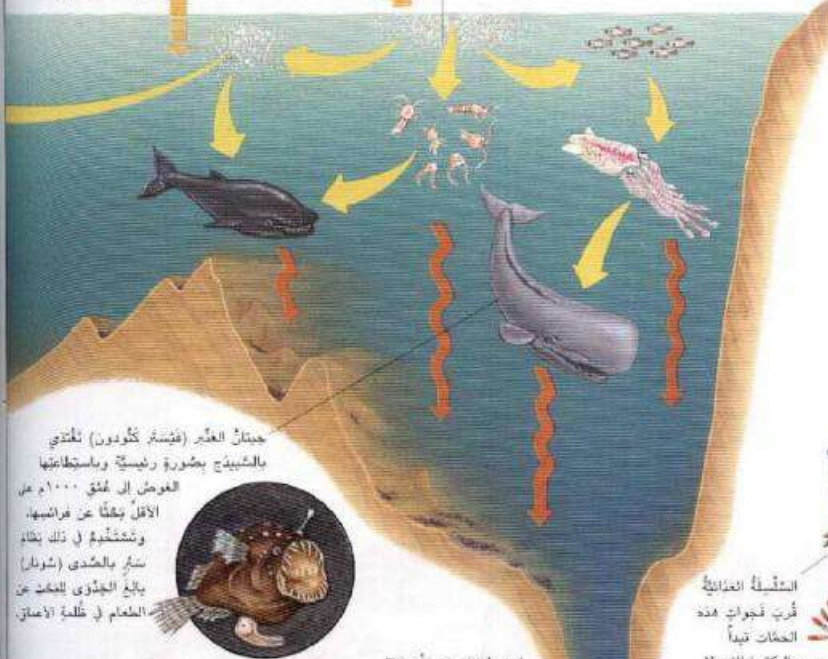


تعيش قُرْبَ فجوات الأعماق الأوبسيفية ديدانٌ عملاقة (ربقنيا بأكسيتلا) قد يبلغ طول الواحدة منها ٣ أمتار.



المحيطات مُشكلة بعضها بنفس. فتستطيع الحيوانات التنقل بينها. وقد يتنقل المجال البيئي المعزول ثلثاً نوع واحد من الشعاب على نطاق عالمي.

المحيطات الأربعة التي بالعوالق النباتية بفضل توافر المغذيات الضرورية لعملية التخليق الضوئي، كالفسفور والنيتروجين، فيها.



جيتان العنبر (فيسنر كلودون) تُغذي بالشبيذ بشورة رئيسية وباستطاعتها الغوص إلى عمق ١٠٠٠ م على الأقل بحثاً عن فرائسها. وتشتد في ذلك نظام سكر المسمى (شونار) بالغ الجهد للبحث عن الطعام في ظلمة الأعماق.



إيجاد الطعام

إيجاد الطعام غير في أعماق المحيطات السطحية. وهكذا نجد أسماك الأعماق، كسكاف «أبو شمس» (ملاونوتوس جونوني)، مُهابة بواند تُؤلف بها أصوات تجذب الفرائس، ويسمى سُمكاً لاستيعاب أكبر كمية من الطعام.

أخاديد الأعماق المحيطية تُؤلف ما يُسمى النطاق الجفمي. والمعروف أنّ الأخاديد الأعماق هو أخدود مارياناس في المحيط الهادئ. ويبلغ عمقه ١١٠٣٤ م أي أنّ موضعه استيعاب جبل إفرست.

الشعاب المرجانية

الحاجز المرجاني العظيم في أستراليا هو الشعب المرجاني
الأحجم في العالم، وتحوي الشعاب المرجانية أنواعا
عديدة من الحياة البرية - وعمد الله لا تنافس مغذيات
كثيرة في مياهها، فتنشيط الشعاب تُعيد
تدوير هذه المغذيات بسرعة جدا فلا يُهدر
بها شيء. ويقتصر عيش المرجانيات
على المياه المالحة الدافئة التي لا
يزيد عمقها على ٣٠م - حيث تصلها
وفرة من نور الشمس. وتستهلك أجسام
المرجانيات طحالب متنوعة تحتاج ضوء
الشمس لتخليق غذائها. والشعاب
المرجانية مهددة بأخطار التلوث والتعدين
وارتفاع مستويات البحار بسبب ظاهرة الاحتباس.



المياه الضحلة قرب القارص
تُخضع بالمغذيات المتوفرة من
التربة وتعمل العواصف على
مخرج المياه دافئة المغذيات إلى
سطح الماء.



يتكون الشعب المرجاني
بترابكم هياكل المرجانيات
عمر آلاف السنين.

يبرز من القارص تحت المحيطات مُلغ شعير من الرّ يُدعى
الرّصيف، وتولّد المياه الضحلة فوق هذا الرّصيف المنطقة تحت السطحية.

جاك إيف كوستو

اشتهر الفرنسي جاك
كوستو (١٩١٠-١٩٩٧)
بأستكشافاته تحت



الماء. بقي أوائل
الأربعينيات من القرن
العشرين طوّر ونة
الغوص (للتنفس تحت الماء).

بمساعدة المهندسين الفرنسيين إميل
جانبون، فشجع ذلك الكثيرين على استكشاف
المحيطات - مما زاد كثيرا في معرفتنا عن الحياة في
أعمالي البحار. كذلك ساعد كوستو في تطوير كاميرا
صغيرة للماء، وأنتج عددا من الأفلام تُصور الحياة تحت
الماء - من بينها «العالم الصامت». وقد قام
كوستو بتمثيل مُصاّد لأعمال التعدين
في القارة القطبية الجنوبية.

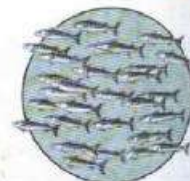


يجري تخطيط صيد السمك في المياه
الضحلة على طريقة من خواف القارص.



أخطار تهدد المحيطات

أخطار ما تهدد النظم البيئية المحيطية هو
التلوث بالنفط وأقدار المجاري
والنفايات الصناعية. كذلك فإن التزايد
الشديد في أعمال ووسائل صيد
الأسماك والحيوانات وغيرها، نتيجة
لزيادة سكان العالم وكثرة الطلب على
المواد الغذائية، هذا يُهدد بقاء الأحياء المائية
ومصيرها - حتى إن الأسماك انعدمت في
بعض المناطق. فالتلوث الكيميائي الذي يُصب
على مدى ٦٠ كم غمر المحيط والفضائل
الحديثة المستندة في الصيد قلما تنزك
لأسماك مجالا للإفلات. لكن بعض البلدان
أخذت تُعَدّد كميّات الأسماك المُسموح
صيدها وبعض هيئات الحماية تُقرض
استخدام شبك واسعة الثقوب تسمح للأسماك
الصغيرة بالإفلات لتكوين الجيل التالي.



أسراب السمك

تنتج الأسماك، كالأعفري
(سكتر سكترس) قرب الشط
في الأيام الضحلة. وهي
تنظمي نكت الغذاء الصغيرة من
الماء بأشواط حياتها
الترخوية الشكل.

انخفضت أعداد
سمك الزنك
بشكل لافت في
العشرين سنة
الاعيرة.



تأثيرات المحيطات

تعتبر المحيطات - حيث المدى المائي الشاسع
إتسارها وقوتها وحمل أجسامها الضخمة.
وتستطيع المحيطات، وهي من التلوث، البقاء
تحت الماء مُدّة ساعة تقريبا. وعندما تصعد
إلى سطح الماء للتنفس تترك الهواء السطحي
ويحارّه السحابة غمر مبحرين في أعلى
الراس بأجسام نافورة، ثم تأخذ هواء نقيًا.

لمزيد من المعلومات انظر

- الكبرى ص ٤٥
- البحار والمحيطات ص ٢٣٤
- المنظّمات الوحيدة الحلية ص ٣١٤
- قنابل البحر والشقائق البحرية
- والمرجانيات ص ٣٢٠
- الأسماك ص ٣٢٦
- المرجانيات ص ٣٣٤
- التلوث المائي ص ٣٤٠
- الاعلاء ص ٣٤٣

الأنهار والبحيرات

المياه الراكدة في البرك الصغيرة والبحيرات الضخمة، كما المياه الجارية في الجداول الجبلية والأنهار العريضة، كلها نظم بيئية من المياه العذبة. بعض هذه النظم مَوسمي التغير، وبعضها يتغير باستمرار. فالطقس والعوامل الطبيعية، كالساحات، تؤثر في كمية المياه في كل منطقة. فالأنهار تُغير مجاريها، وبحيرات جديدة تتكون؛ وهذه قد تمتلئ بالمواد الغرينية المترسبة وتتحول إلى أرض جافة. وبعض هذه البرك والجداول النهرية لا تظهر إلا شتاء فتستوطنها جماعات بسيطة فقط. أما الأنهار والبحيرات الكبيرة فتضم مجموعات حيائية معقدة تنامت وتطورت على مدى مئات السنين.



غلة الخيل (هيدوبيس) شجويشو (ج) ثلثي شطائها بالمجاعة، وتغذي بالديدان ويرقات الحشرات والغواص.

خيل جلي سريع

الثروة النباتية (سالمونيدا) تغسل المياه الباردة الوفيرة الأكسجين. وهي شائعة ماهرة تستطيع الشبابة ضد التيارات القوية.

الزمناء البالغة تنفع ليرسها فوق الشبابة ليرقاتها (المواري) تنقل في الماء حتى تتحول إلى حشرات بالغة.

الزمناء الأسيدي الأوروي (السيدو أتيش) يعيش في مجرى بضفاف الأنهار، ويقوس في الماء قرابة ١٠٠ مرة يوميا لاستقبال السمك.



تؤثر كثرة إسان الخيل المائية (اليرما) بثلثي شطائها (المواري) تنقل في الماء حتى تتحول إلى حشرات بالغة.

تؤثر بطيء بالغ

القضاء أو تخلص الماء (أدرا لوترا) ذو اقدام شائعة الأصابع تساعد في الشبابة تحت الماء، كما يمكنه غلق أدنائه لمنع دخول الماء فيها.

من المتعم إلى البحر يتوافر الأكسجين في المياه السريعة الجريان قرب منبع النهر، لكن تقل النباتات لاحتذاء الحيوانات. فبدأ معظم السلاسل الغذائية هنا بالمواد النباتية في الماء. وفي القسم الأوسط من النهر تكثر سرعة المياه، فينشئ للنباتات التجذير والنماء فتوفر للحيوانات غذاءا وملجأ. أما في القسم الأسفل من النهر، على مقربة من البحر، فغالبا ما تكون المياه موحلة بظلمة الحركة، وأقل احتواء للأكسجين. وتتشكل الفقارات كالأسماك، تنشأ منها من الجماعة الحياتية فيها.

الأنهار المدايرة يعيش بمساح الكثير الأنهر (ميلانوسكس شير) في نهر الأمازون بأريكا الجنوبية. وهو اللامع الأزرق في نظامه البيئي، إذ يلتهم كل شيء، من الأسماك حتى الحزازير البرية. لكنه الآن معرض للانقراض بفعل وسائل الصيد البري التي تلاحقه.

تغلب النظم العريضة الوري (تيغا لاتيفوليا) إلى أكثر من بترين - فلا يتسببها ارتفاع منسوب الماء.

بحيرة الأرقام القياسية بحيرة بيكال، بستيريا، هي أقدم وأعمق بحيرة مياه عذبة في العالم، إذ يبلغ عمقها ١٦٢٠ م. ويتجاوز عمقها ٢٥ مليون سنة. وتضم البحيرة أكثر من ١٠٠٠ نوع من الحيوانات غير المعروفة في أي مكان آخر في العالم. ومن الشؤيف أن هذا النظام البيئي العظيم مهدد بالثقل من فضلات المصانع والمخدر والزراعات القائمة حول البحيرة.

أخطار تهدد الأنهار إنشاء السدود غير الأنهار يكون بحيرات ضخمة تغير طبيعة النهر. وتوفر البحيرات المتكونة موطنا بيئيا جديدا للأسماك، لكنها تثير مصاعب حيائية لبعض الحيوانات والنباتات الأخرى. كذلك، فإن السدود - كسد أسوان غير نهر النيل، بمصر - توقف تدفق الطمي على امتداد النهر. وكان الطمي فيما مضى يغير الأراضي الزراعية ويخصب التربة.

مزيد من المعلومات تظهر
النبوة والشحات ص ٢٣٠
الأنهار ص ٢٣٣
الديدان ص ٢٢١
التفصيلات ص ٣٢٢
الأسماك ص ٣٢٦
الزواحف ص ٣٣٠
السلاسل والشبكات الغذائية ص ٣٣٧

المناطق الرطبة

تُغطي المناطق الرطبة - من المَنَاقِعُ العُشْبِيَّة والسَّيَخَات الخُثِيَّة والمَنَاقِص الدَّعْلِيَّة، الغدبة أو المالحة المياه - قرابة ٦٪ من سطح الأرض. وتولَّف على اختلافها بعضاً من أغنى النُظُم البيئيَّة في العالم. فهي الأكثر إنتاجاً للمواد النباتيَّة بين تلك النُظُم، وتَسْتَوِطُنْها مجموعات مُنَوَّعة من صِغار البُيُوتات ومن الطُيُور والحشرات واللافقاريَّات الأخرى. وتَقْصِدها أسراب الطُيُور المُخْتَلِفَة لِلتَّعْشِيش حيث الأعداء قليلة فيها، فالضَّواري الكبيرة تُعوَّضُ في بُرَّتِها الرُّخوة وتَعْتَظِلُ حَرَكتُها. ويسبب تَغْيِيرُ مُستويات الماء في

المواسم المختلفة تَبْغِي لِلأحياء البريَّة، هنا، الناقُصُ لِلعِيش في ظروف الرُّطوبية والجفاف السَّاندة.

أَبِلُ المَنَاقِع (سيناتيجا)

أَبِلُ المَنَاقِع (نراجيلانوس)

سِكِي، الإفريقس دو

أطلاب مُطْلَعة لا

تعوَّض في الأراضي

المنقُصَة. وهو سَبَّاح

ماجرء، ويساكنه إذا دامت

الخشْف، المُقْصَر في الماء. فلا

يُظْهَرُ منه إلا عَرَفُ أَتَمِّه لِلنَّفْس.



خروف البقر لَبُور مائِيَّة الغيش
يَتَنَفَّسُ الهواء، وقد يَبْقَى تحت الماء
قُرابة ١٥ دقيقة قبل أن يَطْفُو لِلنَّفْس.



أعشاب مُسْمارِيَّة مُسَلَّمة
الزُّوق تَتَقَلَّبُ بَيْنَها
نَجْعَات شَجَرِيَّة

شَرُّ أجرد قزم
(تاكشودوم ديشيفيكوم)

تَعْبُرُ فراشة الزُّرد (هليكونوس
تشاريتونوس) ببطيئة باجْبِغِيها
الطويلة الضيقة، وتَتَجَفَّعُ
جماعات كبيرة منها ليلاً فوق
العُصاليح الجُرْداء.



يَنمو حُشُورُ المَنَاقِع (بِتتوس
إلبوتس) والسَّحْبُ الْمُسْنُ السَّعَف
(سِرِنُوا رِيَنز) على المُرْتَفَعات.



مُكاسِبُ الماء (أغسستروون
بيشيفورس) خُتَّةٌ أَمْرِيكِيَّة
ساقطة تَتَصَدَّقُ لِيَلًا.



سَكَنُ أُو مَقْفَر
(ألبيشوشيتوس
أوستونوس) ذو خياشيم لِلنَّفْس
تحت الماء، لَكِنَّه يَسْتَنْبِغُ أَيْضاً
تَنَفَّسُ الهواء إذا خَلَّت المياه.



السَّمَاعُ الأَمْرِيكِي (البجيدور
المسيبي) كَثِيرُ الرُّوْاحِف في
أَمْرِيكا الشَّامِلَة وأَعْلَاهَا حُجُرًا
- فَعِي الرِّبْع تَجَارُ الذُّكُور عَالَةً
لِلْجَنَابِ الإناث.



الطائر الأَمْرِيكِي (أَهْلُجَا أَهْلُجَا) يَغُوشُ
في الماء لِصَيْدِ السَّمَك. ثُمَّ يَكْتُمُ بَحْثَ
مَقْرُوحِ الحَنَاقِين لِجُفْلَقُها في السُّنْس.

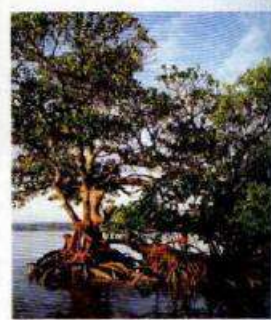
شَجَرُ القَرَام (المَنُغْرُوف)
في سَبِيخَة شامِلِيَّة

سَيَخَات فلوريدا الحرجية (الإفْرِجِيلِدز)

في القُربِ الجَنُوبِي من ولاية فلوريدا بالولايات المتحدة، توجَدُ مِنطَقَة شاسعة (حوالي ١٣٠٠ كم^٢) من سَيَخَات الجِراجِ الشَّوْويَّة تُسْتَوِطُنْها أنواع نادرة كحُروف البَخر (تريكيوس ماناس) والكُجُر (فليس كورنولور كوري). وهي الآن مُنَوَّعة قوميَّة، لَكِنَّها مُهَدَّدة بِالْكِسَاوِيَّات الرُّاعِيَّة والتَّحْقِيف والتلوث والسَّيَاخَة - فالقوارب السريعة تُثَقِّلُ أَكْثَر من ١٠٠ حُروف بَخرٍ سَوِيَّة.

شَجَرُ القَرَام (المَنُغْرُوف)

أَكْثَرُ الأشجار شُيُوعاً في مَنَاقِعِ المياه الغدبة أو المالحة الاستوائيَّة هي أشجارُ القَرَام (المَنُغْرُوف). فهي تَسْتَطِيعُ العِيشُ في الوُحُولِ المُسْتَمِيعة بالماء، بِفَضْلِ مُسَامِ النَّفْس في جُذُورِها. وبعضُ القَرَام ذو جُذُورٍ هوائيَّة (فوق الماء) تَحْصُلُ على الأكسجين. وينمو القَرَامُ الأحمر (ريزوفورا مانجل) في السَّيَخَات السَّاحِلِيَّة ومُصَابِات الأنهر، فيُحميها من العواصف وأمواج المَدِّ.



ذَلِيلُ الرِّبْرِ اللَوْنِي

- ماء
- خُتَّةٌ مُسَلَّمة
- خُتَّةٌ مُخَرَّجَة
- وَحْلٌ مُخَرَّج
- خُتَّةٌ

لَمزيد من المعلومات انظر
السَّحْبُ ص ١٢٧
الرُّوْاحِف ص ٣٣٠
الْكُوتات ص ٣٣٤
الغِيَالُ الخَيَويَّة ص ٣٧٠
الحياة البريَّة في خَطَر ص ٣٩٨

مَثَلٌ على التَّعاقُبِ البيئي

قد تَتَكَوَّنُ السَّيَخَة الخُثِيَّة، حيث تُزَارِعُ البَهِيرَة بِالوَحْلِ والنباتات كما يلي: (١) مياهُ البَهِيرَة صافية والوَحْلُ في القَاق. (٢) يَتَجَمَّعُ الوَحْلُ حَوْلَ جُلُودِ النَناث. (٣) تَنمو القَحَالِبُ الحَزَائِيَّة وتُزَارِعُ رَوَابِي من الحُث. (٤) تَزُولُ البَهِيرَة وَيَبْقَى مَكَانُها قُتَّة من الحُث.

الصحاري

الصحاري أكثر المناطق جفافاً على الأرض، إذ يقلُّ معدَّل المطر السنوي في معظمها عن ١٠سم؛ وقد تُحسَب الأمطار في بعضها تماناً مدى عدَّة سنوات. والصحاري في غالبيتها حارَّة بحيث إنَّ ما يتبخَّر من مائها إلى الهواء أكثر ممَّا يسقط عليها من مطر. وتُجابه النباتات الصحراوية هذه الظروف بخدود غائرة أو واسعة الانتشار، إضافة إلى فُشور لحائية عاسية وأوراق صغيرة أو شوكية ووسائل خاصة أخرى لإختران الماء. أما الحيوانات الصحراوية فالكثير منها لا يشرب مُكْتَنِباً بما في طعامه من ماء. ونتيجة لقلَّة أنواع النبات والحيوان في الصحاري فإنَّ التربة شحيحة التزوُّد بالمُخصبات من فضلات الكائنات الحيَّة وبقيائها؛ كما إنَّ هذا القليل من المُغذيات يستغرق وقتاً طويلاً لإعادة تدويره في النظام البيئي.



الصحراء في النهار

درجات الحرارة، نهاراً، في الصحاري الحارَّة، قد تزيد على ٥٠°س؛ وقد تبلغ درجة حرارة الرُّمل السطحي فيها ٩٠°س. لذا تلجأ مُعظم الحيوانات إلى جحورها أو تستظلُّ تحت الشُّجور حيث الهواء أبرد وأرطب. والتَّساقُ في مُعظم نباتات الصحاري تظلُّ مُثَقِّلَةً خلال النهار للحد من فقد الماء. وبعض هذه النباتات ذو أوراقٍ شعريَّة تعكس ضوء الشَّمس القوي.



أثنا تلعب الفئك (فَئِس دُرْيا) الكبيرتان مُساعدته في شعاع صوت اخفت حركة الغريسة في الجوار. كما تعمل الأذنَّان على تمييز التعلب بابتعاثهما الحرارة ككثيعة.

الظلُّوُّ المُتقارب

الحيوانات التي تعيش في مواطن بيئيَّة مُتأثِّلة في أنحاء مُختلفة من العالم غالباً ما تكون مُشابهة - كما هي الحال في التعلب القمي - بأمريكا الشماليَّة وتعلب الفئك في إفريقيا. ذلك لأنَّ كلا النوعين تكيفت للعيش في ظلمة بيئيَّة من السطح قلبية - حيث الظروف البيئيَّة مُتأثِّلة - فلا غرابة أن يكون الظلُّوُّ مُتقارباً.

التعلب القمي (فَئِس عُكروشي) يخرج للصيد ليلاً؛ وهو سريع العدو يُلحس الحيوانات الصغيرة قبل أن تلجئ في جحورها.

غلاة الشَّوْلا (شورومالس أوبس) تتسلق ضباباً حتى تُدْفَأ وتتسلق فتمتلئ بشعاً من الزهار أو إشار أو يُزور ناكلها.



الجوزاء القفَّريَّة (ديتولوميس دُرْيا) تحسَّن على كفايتها من الماء عن التزوُّد التي تاكلها. وهي تحبُّ البروز إلى جحورها في جنوبها الشماليَّة.

بشلي رجليه الخلفيَّتين القويَّتين يستطيع الأرتم الأمريكي الأسود الشيل (العيس كاليفورنيش) القفَّريَّ مُتبعاً عن الخلفي بمرعات قد تبلغ ٤٦ كم/سا.



التمتع المُحارب

العديد من أفاعي الصحاري الرُّمليَّة كهُذه الأفعى الجانية التمتع (بايس برنجوي)، تتنقل بقذف نفسها فوق الرُّمل في نتحات قوسية مُجانية (على شكل «ك») لا إمامية. وتكون هذه النمط من الإقلاع هي أن جُزأين فقط من جسم الأفعى للامسان سطح الرُّمل الحارَّ قبل مرَّه؛ كما إنَّ نمط التنقل هذه تجعل من غير المُستطاع أن تغرس الأفعى في الرُّمل الرُّشو.

الجمل العربي الأحادي الشَّام (كبلوس دروماديس) يُمكنه الشَّموه اسابيع دون ماء. وهو قد يتدبَّر قوادة ١١٤ ليلاً من الماء في شلَّيا واحد.



يَقْدُ الشَّام (لعلل مانه غر) الأوراق؛ لذا فإنَّ أنواع الشَّام كالشَّام ليا يلوُنجانا، لا تحبُّ لورافا. بل أشواك تُحميها من أن تُؤكل. ويخفِّر الشَّام الماء في غدوة الغليظة.

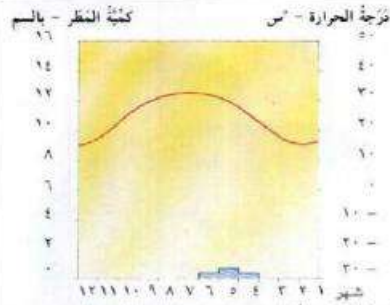


صهاريج التخزين

تُجابه النباتات والحيوانات الصحراوية ضرورة التكيف للعيش عبر فترات جفاف طويلة. فيعض الحيوانات يخفِّر الدُّهن في أنسجة جسمه - وهذا الدُّهن يُمكن تكيفه لتوفير الطاقة والماء عند الحاجة.

يخفِّر يمشي هيل (فلوويوما ششيككم) الشَّم في ليَّه الغليظة ليشتعل به على تجاوز الفترات العصيبة.





المعدلات الشهرية لدرجات الحرارة وكثيَّة المطر في أسوان، ببصر

المنشأ

تتبع الصحاري الكبرى على مقربة من خط الاستواء، وهي حارة جافة على مدار السنة - لأن الرياح التي تهب عبرها لا تعوي إلا قليلاً جداً من الرطوبة. أما صحاري المناطق الباردة في العالم، كصحراء جوبي في آسيا الوسطى، فهي حارة صيفاً وباردة شتاءً. كذلك تتواجد الصحاري في مستنقعات الجبال العالية، كصحراء ألكام في أمريكا الجنوبية.

الجفاف التريودونتي (الزاي ترائيتانتا) تتشكل شجيرات شسوية القباب تقريباً لأن جذور الواحة منها تمتد كثيراً ما في الأرض حولها من شجيرات وماء.

وزن الصحراء يقضي الليل خلتجاً تحت صخرة، ليلاً يتساقط في النهار.



التصحر (امتداد الصحاري)

امتداد الصحاري خطر يهدد كوكبنا المتزايد السكان، وسكان النجوم المجاورة للصحاري مسؤولون جزئياً عن ذلك. فالزعم المزعوم، وقطع الشجر لأحساب البناء، تحييل الأرض إلى صحاري، وتُسمَّى هذه عمليات التصحر. وتتعدَّد هذه المشكلة بخاصة في المناطق التي التحسَّس عنها المطر عدة سنين.

لمزيد من المعلومات انظر

- انظر الحرارة ص ١٢٢
- المنشأ ص ٢٤٤
- التظليل (التشوي بالتحول المضيء) ص ٣٠٨
- نظام الليل في الليل ص ٣٢١
- الحركة ص ٣٥٦

الصحراء في الليل

تهدد درجة الحرارة في الصحراء ليلاً ويهدد الهواء أكثر رطوبة - فيخرج الكثير من الحيوانات للصيد، وتندب الحاة في الصحراء وتسطط. لكن الطعام ضئيل، والكثير من الباحثات عنه، كالعنايب والغراب، سامة جداً، وإذا التقى بقرينة مائية، فإنها تسقط عليها بالسرعة الممكنة ولا تترك لها فرصة للإفلات.

مشقو أو دقوتة، الشنار (كثيرون في ترائيتانتا) تنبت في ليل الصحراء - حيث تكون قراشها في عائق من الإعداء بفضل اشواكها الحادة.

الثوب القزما (ميكراش) فويشي، اصغر اليوم في العالم، تنبت في نهاراً في تباوبت يهددتها نفاذ الشب في جفوع الشنار.

الشنار الشغاري (إيسيس جيليتوس) ذو إحداه عظامي لطيف، وهو يتربث الماء نثر شبكة واسعة الانتشار من الجذور الضخمة.

الطربان الأبقع (سيليوجيل بولويوس) يتساقط ليلاً، في الغالب، في قلب الحيوانات الصغيرة والثديين والحشرات والتمار.



زيتلة الشناري (الونوليا تليوس) عتيق سامة تتفر في جحرها نهاراً.

غلابية الغرب الجيرالدية (القدام) سكتوبيس قشدي تتساقط ليلاً فقط، وهي تتساقط برقوشا، ضلبي في أقدامها الخلفي لحفر الجحور.

حاة الواحة نمشدة شناع خطري يتعد عدة كيلومترات.

سطح الأرض صحراء شتبي بالماء.

الواحات

في شدة أماكن من الصحراء تنسب الماء عبر الأرض فيكون متقطعة رقة، حيث يمكن نمو النباتات، تدعى واحة. فالواحات مراکز حيوية للحيوانات والوقا التي تلب الصحراء. ومعقد مياه الواحة هو الصخرة الشتبي بالماء على مقربة من سطح الأرض. وهذه المياه قد تكون تساقطت مطراً على بعد عدة كيلومترات، ثم تنسبت إلى الواحة عبر الصخور تحت الصحراء. لكن الواحات قد لا تكون طويلة، فقد تجف مياهها أو تطيرها كذا الزمان. وعلى الناس والحيوانات، جيت، الانتقال إلى مكان آخر.

واحة في أستراليا



السُّهُوبُ الرُّجِيَّةُ الطَّبِيعِيَّةُ

المناطق الفقيرة التربة والشديدة جفاف المناخ يقتصر النماء النباتي فيها على الأعشاب وبعض الجبّات والشجر، وتُدعى سهوياً معيبة.

وتؤلف الأعشاب بإدابات الكثير من السلاسل العذائية؛ وهي،
بخلاف الشجر، تحتمل قضم العاشبات لأنها تنمو من القاعدة لا من

الاطراف. وكلما قُصِمَتْ يَشَعْبُ نَمَواها
وَيَتَزَايِدُ. كَذَلِكَ فَإِنَّ الْأَعْشَابَ سُرْعَانَ مَا

تُسَعِّدُ حَيَوَاتَهَا وَاتِّشَارَهَا بَعْدَ الْحَرَاتِ
الكَثِيرَةِ الْخُذُوتِ فِي هَذَا النِّظَامِ

البيئي، وتضطر حيوانات
السُهوب في مواسم الجفاف

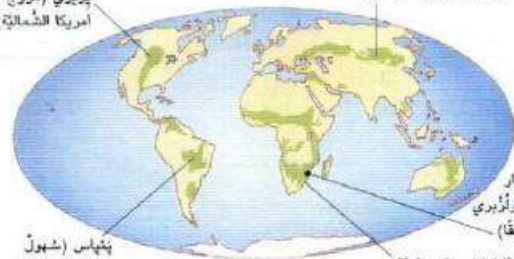
أو البرد إلى الإرتحال
مَسَاقَاتٍ طَوِيلَةٍ فِي ظَلَمٍ

وَالْقَلَامُ
الْمَاءُ
الزَّرَادُ (جِرَالُ)

كايلاويارداليس) تَقْعَدِي
باوراق الشجر حشَى غُلُو ٦
امتار عن سطح الارض.

پیریری (مروج)
امریکا الشمالية)

اسٹیٹس (المشہور الروسیہ)



شورج الشهوب المرحمة الرئيسية في العالم

طَعَامٌ لِلْجَمِيعِ

الشهوب الغشبية في المناطق المدارية يشرق إفريقية تدعى الشثانا. وفيها يعيش أكثر من ٤٠ نوعاً من الرُبابات البتونة تنقسم الغذاء. ويتوافر عادة ما يكفي من الرعي لهذه الحيوانات - إذ أن مختلف الأنواع تقتني بمختلف أجزاء الأعشاب والحببات والشجر. فشمم الزرد، مثلاً، تأكل رؤوس السوق الغشبية ونباتات التاكي أو أسافلها وغزلان طومسون تأكل أسافلها. وتركز طيلاء النفق الصغيرة على الحببات الخفيفة؛ في حين تقتني الزرافة بأوراق وعسلج الشجر العالية.

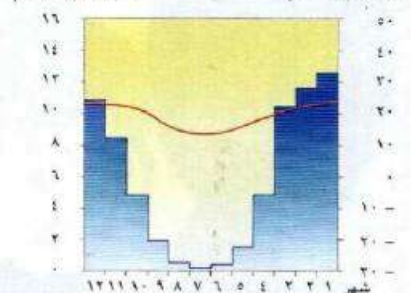
الْمَائِلُ الْمُوَ تَأْكُلُ أَوَاسِطَ الْعُشْبِ
الْمُورِقَةِ. وَهِيَ تَعْتَمِدُ فِي
حَوَالِي ٩٥ بِالْمِثَّةِ
مِنْ غَدَائِهَا عَلَى
الْأَعْشَابِ.

تَغْذِي غِزْلًا طَوْشُونَ (جَارِلًا
طَوْشُونِي) بِغُرُوعِ الْفُشْبِ
الْحَرِيَّةِ وَالْبُزُورِ الْغَنِيِّ
بِالْهُرُوتِ عَلِ
تُسَمَّى سَطْحِ
الْأَرْضِ

بلقاء الدَّقْدَقِ الصَّغِيرَةِ تُقْضَى
أوراقُ الشَّجَرَاتِ الطَّرِيَّةِ،
بِخَاصَّةٍ فُرُوعُ الشَّجَرِ الطَّرِيَّةِ.

خَمَرُ الزَّرْدِ تُغْفِي بَرُوسَ
الْأَشْجَابِ الْقَاسِيَةِ الْحَشِيَّةِ،
وَتُشْبِهُ الرُّبَى فِي مَلَبِ الْجُدُورِ.

المُعَدَّل الشهري للدرجات الحرارة وكمية المطر في هارار، زبابوي (روديسيا سابقاً)
 درجة الحرارة - °س كمية المطر - بالم



المناخ

الشُّهُوبُ المَدَارِيَّةُ دافئة على مدار السنة، لكنَّ فصل الصيف جافٌ طويل. أما شُهُوبُ المناطق المُعْتَدِلَةِ فيشتاؤها باردٌ جدًا مع ثوبات ضئيلة قاسية، وصيفها حارٌ جاف، ويُمَيَّنُ السَّحَابُ أعلاه مُناخَ مدينة في الشُّهُوبِ المَدَارِيَّةِ.

الضَّوَارِي

أعداد كبيرة من العايات في الشفا
الافريقية تقع قرانر لاصناف مختلفة من
الصودي. وينزل كل هار الى قرانه
المشقة تبعاً لاسو في الصيد. فلهو
يستعمل مائة الغزلان شرعاً تبلغ
1000م/سا لقرانر قصيرة. والمو لا
تبلغ هذه السرعة. لذا فإنها تحاول الالتراب
من الفريسة ما أمكن. وهي قوية وتقتطع
جسامان. فيمكنها قتل حيوانات كبار
كثمل الثو. والصغار أيضاً تصطاد
جسامان. لكن أكبر ما تقتطع لا يتجاوز
عادة حمار الزاد.



لا طوشوني



سینٹو نیگیس
(س)



چو یا توس



جَعَاظُ الزَّوَدِ
(الْخُؤُسُ بُورِيَّيْنِي)

اسد (پانڈرا لئو)

 ضمیمہ (من موعہ شایینا)

الشهوب العشبية الآسيوية

تمتدّ الشهوب العشبية (الشنّيبس) عبر أواسط آسيا - من أوروبا إلى الصين. وفي الماضي كانت تحوّث هذه الشهوب قطعاناً كبيرة من الحيوانات الرّاعية، كاليزون (يزون يوناشس) وقبلي الشّيعا (شّيعا زّيتاريكا)، تقصّب أعشابها فتشكّل نماذجاً الشّجيرة، وتُدوس بُروفا فتقرّها في الأرض. الشّيبس وتُشكّل كما تُحسب بُرّتها برؤيتها وقصّلاتها. لكلّ الطّيء والقوّار والاسيّزراع قُصّت على مُعظم هذه الحيوانات. وتجدر بالذّكر أنّ بقاء الشّيعا أجده في الكائنات بفضل تدابير الحماية المُطبّقة حالياً.



الماء. أرضاً يتأقّفونيا (توليكوتس) يتأقّفونيا تعيش جماعات قد يبلغ عددها 10 في الشجر الواحد. وهي تستطیع القرب من الشجر بقرّان حريّة، تُقارن واحدتها إثنين، بلشّري رجلتها المفلّتين الطويلتين.

تقع الكايبات (كافيا إيريا) تحت ضخّور أو في شجور حقرتها حيوانات أخرى. وهي قوّارش بُرّية من نوع جُذّير الهند.



شجيرات الشيباس في أمريكا الجنوبية

الشجيرات

في شهوب (التياس) بأمريكا الجنوبية، تعيش أعداداً ضخمة من البُيونات الصغيرة تحت الأرض في أماكن من خطر الحرائق والظّواري. وهذه الشجيرات تُسمّى في مَرَج طبقات التربة فلا تُشكّل.

المعادن على السطح، ممّا يُعني التربة بالشّجيرات ويُعزّز نموّ الأعشاب والنباتات الأخرى. وفي شهوب البريري بأمريكا الشماليّة، تعيش السناجب الأرضيّة (من نوع سايبويس) المعروفة بـكلاب الروح في جماعات ضخمة فيتمنّ مُستوطنة كاملة تُشكّل شبكة النّجور. وهي تُشكّل بالرّعي الخفيف، كابل المنطقة حول النّجور يُشكّل تحركات الأعداء نحوها مُكتشفة للروية.



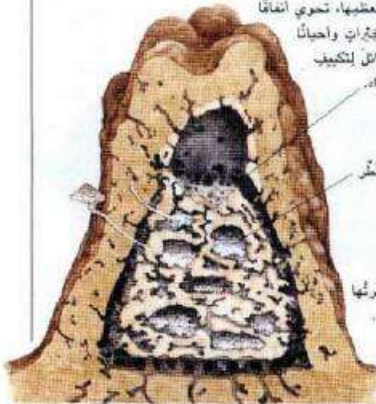
أخطار تهديد الشهوب العشبية

تُخصّض الطّيء عدّة الحيوانات الرّاعية ومُتّسباتها، في الشهوب العشبية، إلى حدّ بعيد، حتى في مناطق الخطر لا يزال الناس يصطادون مُحمّسة بدون ترخيص، ونتيجة لذلك فقد قُتل خلال الثلاثين سنة الماضية ما لا يقلّ عن 85 بالمئة من الكركدّات في العالم. ويقوم خطر الصيد في كينيا وبنما، بتعقّب الصيادين المُخالفين، ويُفقدون أحياناً حيوانات اصطيدت بصورة غير قانونيّة.

دورة المُعلّيات

يُتلدّي الكثير من الحيوانات والنباتات والمُفطر، في الشهوب العشبية، بالنباتات أو الحيوانات النّبتة أو برّوت الحيوانات. فيُصبح بعض هذه المُعلّيات جزءاً من أجسام الحالات وتُصير بقشعها في آخر الأمر إلى أعصاب التربة. وهكذا فإنّه لا يَصحّ شيء، بل تدور المُعلّيات في حلقة مُتواصلة.

أعشاب الأرض (الشّل الأبيض)، في شعثها، تحوي أنفاقاً وخفّرات وأحياناً وسائل لتكثيف الهواء.



الأرض (الشّل الأبيض)

الأرض من عوامل الانحلال الأساسيّة في الشهوب العشبية. فهي تأكل المواد المُنيّة أو تقطّعها إلى داخل أعشابها الرّجّية الطليّة لاستخدامها دُمّاً (خليفة) تُسمّد للقطر التي تُشكّلها تُغلّظ بها، وقد يُعلو المُشّ الرّجّية لبعض أنواع الأرض 2,5م وتُستوثق قرابة 20 مليون أرضة.

تحفر المُسكاشك (لاجوشوشس مكسيمس) شبكات ضخمة من الأنفاق بارخلفها الأماميّة القويّة، وتستطيع غلق المُخّرين أثناء الخطر ليعمل التراب من الشّجور فيها. وهي تُشرّع ليلاً فتأكل الأعشاب والنباتات الأخرى.

جورج وجوي آدمسون

غول قيم العشبيّة البريطاني جورج آدمسون (1906-1989)، وزوجته جوي (1910-1980) على حماية الحياة البريّة والعناية بها في كينيا، بإفريقيّة. وكانت الزوجة تهتمّ بالأسود بصورة خاصّة. وقد اشتهرت بتربية البوّة إلّسا كجزوّة ثمّ أعادتها إلى الحياة البريّة. وقد أخرجت قُصّة إلّسا فيلمًا سينمائيًا عام 1960 بعنوان "وُلدت حُرّة". وللاسف، قُتل جورج وجوي آدمسون غيلةً في كينيا.



لزيد من المعلومات انظر
السناخ ص 244
التغذية ص 242
الهضم ص 240
السلاسل والشبكات الغذائية ص 277
الهجرة والإنبات ص 381

الغابات المطيرة الاستوائية

الأنظمة البيئية في الغابات المطيرة المدارية تضم أكثر من نصف أنواع الحيوانات والنباتات في العالم، رغم أن ما تغطيه هذه الأنظمة يقل عن ١٠٪ من مساحة اليابسة. تنمو هذه الغابات في المناطق القريبة من خط الاستواء في أمريكا الجنوبية وإفريقية وآسيا وأستراليا. وهي تزخر بالحياة لتوافر الظروف الملائمة لازدهار الكائنات الحية - من رطوبة ودفء وضوء شمس ساطع من فوقها. أشجار هذه الجراج تنمو بسرعة، وتبلغ ارتفاعات عالية في تناقصها للحصول على أكبر كمية ممكنة من نور الشمس.



الغابات المطيرة المدارية الرئيسية في العالم
تغطي فوق ١٠٪ من مساحة اليابسة تقريباً في
العالم، تغطي فوق ١٠٪ من مساحة اليابسة تقريباً في
العالم، تغطي فوق ١٠٪ من مساحة اليابسة تقريباً في



رعاية الغابات

تلوهم هذه العائلة في الغابات المطيرة البرازيلية
بشع السلال من مواد طبيعية. لقد علق
سكان الغابات آلاف السنين في ونام مع
البينة، يزرعون نريشاً من الزروع في مساحات
صغيرة يبدونها بعد بضع سنوات تاركين الثروة
إتزاناً ونستعيد خصوصتها. وبذلك يحصلون
على الفائدة القصوى من الشغل.

الدائم الكسالى (برايموس درايدنكليس) تأنق
وتنتقل وثناؤه شغلها، رأساً على عقب، بأعصان
الشجر مستخدمةً مخالبها الطويلة الشفافة.

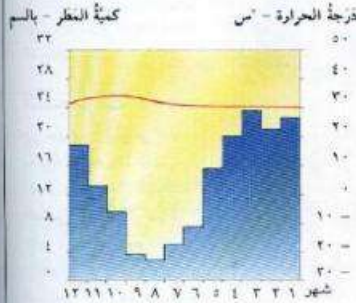
الطبقات الأحيائية

الأحياء البرية في الغابات المطيرة الأمازونية
تعيش على مستويات متباينة. فمعظمها تعيش
على تقريباً من ذرى الشجر - في الخلق، حيث
توافر كميات ضوء الشمس والدفء والغذاء.
ويتضاءل تنوع الحياة البرية في الطبقات
الأدنى الأعم والأبرد، تحت الظلة. أما
الحيوانات الكبرى فتعيش على أرض الغابة.

تداع خشب الشل الغليظة (من
الغابة في طوابير من حوالي
٢٠٠٠ سنة، تلتها عن
الطعام ليرقاتها.



الجوتي (من نوع ناسي إركتا)



المعدل الشهري لدرجات الحرارة وكمية المطر في ماناوس، بالبرازيل

الشاخ

الغابات المطيرة دافئة على مدار السنة،
وتتراوح درجات الحرارة فيها بين حوالي
٢٠ و ٢٨ °س. ومناخها هو الأكثر رطوبة
بين مختلف الأنظمة البيئية، إذ تهطل فيها
الأمطار كل يوم تقريباً، ويبلغ معدل
الهطول السنوي فيها ٤ أمتار.

خفافيش الشجر عائد الانتشار،
إن تشتت وضع بيوضها في
بؤيكات الماء المتجمعة في الشجر.



في الطبقة السفلية،
تنمو النباتات
الغائرة والمسلقة حول
الشجر والجلبات.



نظام بيئي صغير

البروميليا نباتات تنبت تعيش على
أعصان الشجر وتجمع الماء فيها
بؤيكات تولد نظاماً بيئياً صغيراً يتركز
فيه الورك المتعفن وورق الحيوانات
غذاء للبكتيريا والحشرات التي تغزو
بذورها غذاء للحيوانات الصغيرة.

تشتدق الفطريات
العيش على
أرضية الغابة
لأنها لا تحتاج الضوء
لإنتاج غذائها.

التنقل في الغابة

حيوانات الغابات المطيرة مُهيأة بميزات خاصة تُعِينها على التنقل بين الشجر. فالطيور ذات أجنحة عريضة قصيرة تُسَكِّنُها من الانعطاف والدوران بين الأغصان. وبعض الحيوانات مُجهَّزة ببذلات جلدية تُسَبِّطُ كالأجنحة فتُسَكِّنُها من الارتلاق شراعاً من عُصنٍ لآخر. وتُستخدِمُ السُعادين أقدامها للتسلق، وبعضها يقبض الأغصان أيضاً بذييله المُهيأة للقبض كأنه يد إضافي.



طائر الفردوس

يعيش طائر الفردوس الرَاجياني (بِرَادِيرِيَا رَاجِيَانَا) في الغابات المطيرة في بابوا (غينيا الجديدة). وهو ذو جناحين قصيرين للطيولان بين الشجر. وقدس قوتين للقبض الأغصان. وباستقامة الذكر، كالشَّصن هنا، النعالي من عُصنٍ، مثقلاً رأساً على عقب، لاجتذاب الإناث بريشه الزاهي الألوان.

السَّلَاف (الأورانغوتان)

يتنقَّل السَّلَاف (بُونُو بِيَسَايُوس) بسرعة كبيرة بين الشجر بفضل ذراعيه الطويلتين وأصابعه القوية. وهو يعيش في الغابات المطيرة في بورنيو وسومطرة. وللفظة «أورانغوتان» كلمة ماليزية تعني «إنسان الغابات».



الوَزْعة الطيَّارة

تعيش الوَزْعة الطيَّارة (تِيكُورُون كَهَلِي) في الغابات المطيرة الماليزية. وبفضل القَبَّات الجندبة على ظهره جانبي جسمها وقبها وأرجلها يُمكنها الارتلاق شراعاً من شجرة إلى أخرى. كما إن هذه القَبَّات تُؤمِّنها وهي جالمة على لحاء الشجر. والوَزْعة مُزوَّدة بمخالب حادة وحويو عُرْشَتِيَّة في أقدامها تُساعدُها على الالتصاق بسُجُود الشجر الرُّقْلَة.



أخطار تُهدِّد الغابات المطيرة

لقد دُمِّرَ أَكْثَرُ من نصف الغابات المطيرة في العالم مُنذُ العام ١٩٤٥، وأدَّى ذلك إلى انقراض مئات الأنواع من الحيوانات والنباتات. ويُقَدَّرُ الخِزَانَةُ مُعَدَّلُ هذه التدمير حالياً بوساحة مُلعب لكرة القدم كُلِّ ثَانِيَةٍ! والأخطار الرئيسية التي تُهدِّد هذه الغابات حالياً مُصَدِّرُها قاطعو الأشجار لِلْخَشَبِ، ومُحْدِثُ الحراج لِلزَّراعة وإنشاء المزارع أو لِزِيَارَةِ المواشي أو لِلتَّغْيِيبِ عن المُقَطَّع والنَّعَادِن.

لزيد من المعلومات انظر

- الصحاح ص ٢٤٤
- التحليل الضوئي ص ٣٤٠
- يقام الثقل في الشات ص ٣٤١
- دوريات في الفلاف الجيني ص ٣٧٢
- الملون والشوبه ص ٣٨٠
- الحياة البرية في خطر ص ٣٩٨

الدُّورَات في

الغابات المطيرة

الماء والأكسجين والمعادن والمُعْدِيَّات تُسَرُّ عِزَّ الشجر. ويستنب الذَّفء والرطوبة، أساساً، في الغابات المطيرة المُغَادِيَّة، يُعَادُّ تَدْوِيرُ المُعْدِيَّات من التربة بسرعة إلى المُلَّة بواسطة الشجر. وهذا يعني أن التربة تبقى فقيرة لا تُعْصَلُ لِلزَّراعة.

يُؤَخِّدُ الأكسجين أثناء التنفس ويُقَطِّعُ أثناء التخليق الضوئي. كما تُقَطِّعُ ثاني أكسيد الكربون أثناء التنفس ويُؤَخِّدُ أثناء التخليق الضوئي.

تُسَقِّطُ الأوراق والحيوانات الميتة إلى الأرض.

التكثيرة والمُتَوَّر في التربة تُكَلِّفُ الموتة الميتة، فيمُتَلِّفُ الشجر المُتَغَيَّات منها، عِزَّ جذوره، ويستخدِمُها لِتِلْشُور.



دراسة الغابات المطيرة

تعتبر آلات من الأنواع الحيوانية والسائبة في الغابات المطيرة ولا تعرف القلماة عليها شيئاً. لكنَّ البيئيين مُتَكُونون على دراستها حالياً، مُستخدِمِينَ مُعَدَّات التَّسَلُّق الجندبة ليصلوا إلى قُوى المُلْكَلِي فيها. كما يُقَوِّمون بِشَقِّ مَمَرَّاتٍ دائمة بين الشجر.



رئات كوكب الأرض

تُوصَفُ الغابات المطيرة أحياناً بأنَّها رئات كوكب الأرض. فالبساتح الشاسعة منها، هذه الغابة في ماليزيا، تأخذ من الهواء كَمِّيَّات ضخمة من ثاني أكسيد الكربون وتُعيد إليه كَمِّيَّات كبيرة من الأكسجين والماء أثناء التخليق الضوئي، ممَّا يُؤَكِّزُ في شَاح الأرض يكابِلُها.

غابات المنطقة المعتدلة



غصن الصنوبر
(لوشيا كيرفريوس)
يتمتع من قشع الكوا
الصنوبر بينقايه
إلوكو البرود
بداجلها.



المطر الحامض يؤذي
سلكاً على الصنوبريات
فيسقط أوراقها الأبرية.

الغابات الصنوبرية

تُحلب تواجد الصنوبريات في المناخ البارد، والأشجار لا تستطيع
سقط الماء من الثرى المتجمدة في الشتاء، لكن أوراقها الأبرية
أقل فقداً للماء من الأوراق السطحية العريضة، لذا تظل
الصنوبريات دائمة الخضرة على مدار السنة. كما إن الشكل
المخروطي، للكثير من الصنوبريات، يجعل الثلج يزلق عن
أغصانها، ويحميها خطر القطع تحت ثقل الثلج التراكم.

أخطار تهدد الغابات

لقد أجهت غابات عديدة في المنطقة المعتدلة
لأنشاء المزارع والبيوت. وكثيراً ما تُستوردة
الصنوبريات من بلدان مختلفة لتحل محل الغابات
العريضة الأوراق، لأن الصنوبريات أسرع نمواً
وتجودها المستقيمة أسهل للنشر الواح خشبية.
لكن الأحياء البرية في الغالب لا تستطيع العيش
على الأشجار الجديدة.



قوارع
صنوبريات من
جيس باليسا
(الرائحة)
والأرض
(الأبرية) في
سكتينا

الشناجب الرمادية
(سيتورس)
كارولينسيوس)
تأثر البلوط طعماً للشتاء،
وهي بطيعة الحال، تُضيق بقصتها
فتتسبب وتنتج أشجاراً جديدة.

تعيش الخريش، الم أربع
وأربعين، (ليفوبوس)
فورميكالس) في الأماكن
الرطبة، بين الورق مثلاً،
وتصطاد العناكب والديدان
وخمير الفئان ليلاً.



غصن البلوط (الشنديان) شجيرة
وتأثير الغصن (الندريوس)
كولاري) يوضع بيوضها على
براعم الشنديان في الربيع. فتتطور
البيرقات داخل الغصنات إلى زغاب تاتل
طريقها إلى خارج الغصن في الخريف.

منظومة بيئة سنديانية

شجرة الشنديان من غريشات الورق، تؤلف
منظومة بيئة متكاملة. فهي تُخلق غذاءها
بنفسها، وتغذي أوراقها وأزهارها وثمارها
ولحائها وخشبها طعاماً للحشرات والطيور
والثدييات الصغيرة. وهذه الكائنات تُقدو
بدورها طعاماً للحيوانات الأكبر. وفي نهاية
المطاف تموت الحيوانات جميعها وتتحلل
موادها تعود إلى التربة، وتشتتها الشجرة
تجدد كمغذيات وتستخدنها في عملية النمو.
وتتغير المنظومة البيئية مع الفصول فتتبدل فروعها
مورقة في الربيع وتُسقط أوراقها في
الخريف. أما في الشتاء، فتتجعد الشجرة
وتسبب الحيوانات أو تقلل نشاطها أو نهاجر.



نمط الخشب
الأرقط الكبير
(بشرومكوس ميبير)
يغشش في تجاويف الشجر
ناقراً جذوعها البالية بحثاً عن
خشرات يأكلها.



أوعية الإثمار
(خاضعة الرقار) في
الغصن العسني
(أرميلاديا مليا) تثبت على
أروامات الشجر وعلى
الأشجار الميتة في الخريف.



يعيش جمادى القبان
(بوسيليو سكاير) في
الامكان المظلمة الرطبة
تحت الورق والجحارة
والماء، والنموت،
ويقتني بالورق المتعفن
والماء والغصن.

لمزيد من المعلومات انظر

- الشتاء من ٢٤٤
- الصنوبريات من ٣١٧
- الشتات الزهرية من ٣١٨
- نظام الثلج في الشت من ٣٤١
- دورات في الغلاف الجوي من ٣٧٢
- الهجرة والإسبات من ٣٨١

الحواضر والمدن

مع تنامي سُكَّانِ المَعْمُورَةِ إلى ما يُقَارِبُ السَّتَّةِ مِلياراتٍ تَسَمُّوْهُ، تَتَزَايَدُ
المِسَاحَاتُ الَّتِي تُشْغَلُهَا الحَوَاضِرُ وَالْمَدُنُ لِاسْتِيعَابِهِمْ. وَتُضْطَرُّ
مُعْظَمُ الأَحْيَاءِ البَرِّيَّةِ الأَصْلِيَّةِ فِي تِلْكَ المَنَاطِقِ إِلَى هَجْرٍ
مَوَاطِنِهَا. لَكِنَّ بَعْضَ الحَيَوَانَاتِ وَالنباتاتِ تَنْجَحُ فِي التَّعَاشُّ
مَعَ الأَوَاضَاعِ الجَدِيدَةِ - مُسْتَفِيدَةً مِنْ مُنَاحِ المَدُنِ الأَدْفَا (عَدَّةُ
دَرَجَاتٍ مِنْ جَوْ الرِّيفِ) والأَقْلُ تَعَرُّضًا لِعَاصِفِ الرِّيحِ.
كَمَا تَعْدُو قُضَلَاتُ البَشَرِ وَنُفَايَاتُ مَطَابِخِهِمْ مَصْدَرَ غِذَاءٍ
وَفَرًّا لِكَثِيرٍ مِنَ الحَيَوَانَاتِ الأَصْلِيَّةِ.



الخُطَّائِيُّ الشَّامِخُ
(بَيْشْتَرَلْس) يَبْتَهِجُ فِي
زَوَايَا عَلِيَّةِ السُّطُوفِ.



لُعُشَتِيُّ الخُطَّائِيَّةِ
(وَلَيْكُونُ أَوْرِيكَا)
تُخْتِمْ سُلُوفَ
السُّطُوفِ.



الْأُيْلَاتُ (عِدِيرَا)
هَلِكُسُ يَنْسَقُ
الْجِدَارَ مُتَعَلِّقًا
بِالْحِجَارَةِ أَوْ
الطُّوبِ.



الطَّعَامُ المَقْرُونُ
خَارِجًا عَلَى مَوَاقِفِ
النَّظَرِ يُسَاعِدُ الطُّيُورَ
وَالشَّجَاجِيَّةَ فِي
الْعَيْشِ خِلَالَ الشِّتَاءِ.



العَنَاقِيْدُ تُشْجِي شِبَاكَهَا
السُّعْطِيَّةَ لِاقْتِنَاسِ لِمَا لَهَا
مِنْ الخَطَرَاتِ.



الْعَلَبُ الأَخْضَرُ
الْمُتَبَّحُ الأَحْمَرُ الذَّكِيُّ
(قَلْبَسُ قَلْبَسٍ) تَكْتَفِي جَيِّدًا
لِلْعَيْشِ فِي المَدُنِ. فَهُوَ
سُنْبُ القُوَّةِ يَأْكُلُ كُلَّ شَيْءٍ
قَرِيبًا وَكَثِيرًا مَا يَهْزِرُ
صَوَاتِهِ النُّفَاطَاتِ يَنْتَشِرُ
لِضَلَابِ طَعَامِ البَشَرِ.

قَدْ يُجْعَلُ قُبُورُ مِنَ الحَدِيدِ
مِلَادًا طَبِيعِيًّا لِلحَيَاةِ البَرِّيَّةِ -
تَمُوتُ فِيهِ أَعْشَابُ طَوِيلَةٌ
وَحَشَائِشُ. وَتَتَرَاكَمُ فِيهِ
كُومَاتُ الذَّمْنِ وَالْجُدُوغِ
الْمُتَعَلِّقَةُ بِمَا يُؤَمِّرُ لِلتَّكَلُّفَاتِ
البَرِّيَّةِ الغِذَاءِ وَالْمَآوَى.



تُخْذِلُ النُّحْلُ
عُذَارَةَ فِي
تَجْوِيفِ جِدَارِي
أَوْ فِي أَصْبِيصِ
إِزْهَارٍ قَدِيمٍ.



تُخْتَبِرُ العِلَاجِيَّةُ
الْمُشْتَعَلَّةُ (بُورَغُو بُورَغُو)
تَمَتُّتِ الجِجَارَةَ نَهَارًا.
وَتَخْزُجُ لَيْلًا لِتَسْتَدِيرَ المَدِينِ
وَالْقَوَاقِعِ وَخَمِيْعَ القُتَّانِ.

الأوبوسومات

تُخْتَلِفُ أَنْوَاعُ
الحَيَوَانَاتِ الَّتِي
تَعِيشُ فِي المَدُنِ
بِاخْتِلَافِ المَوَاقِعِ
الجُغْرَافِيَّةِ وَالْقُرُوفِ
السَّاحِلِيَّةِ.



فَالْأُوبُوسُومُ الفَرَجُونِيُّ الذَّلِيلُ (تَرِيكُوسُورَسُ
فَلْبِكُولَا) قَدْ تَكَثَّفَ جَيِّدًا لِعَيْشِ المَدُنِ فِي
أُسْتْرَالِيَا. فَهُوَ فِي الحَيَاةِ البَرِّيَّةِ يَأْوِي عَادَةً إِلَى
السُّجُورِ وَالْكَهَوفِ وَتَجَاوِيفِ الشَّجَرِ، لَكِنَّهُ
فِي المَدُنِ تَعَلَّمَ أَنْ يَجِدَ لَهُ وَثَقًا فِي سُقُوفِ
الْمَبَانِي. وَتَعِيشُ جَالِيَاتٌ مِنَ الأُوبُوسُومَاتِ
فِي المَدَائِنِ العَامَّةِ، وَهِيَ تَخْزُجُ أحيانًا بِحَبِّ
تَعْدُو أَلِفَةً تَتَنَاوَلُ الطَّعَامَ مِنْ أَيْدِي النَّاسِ.

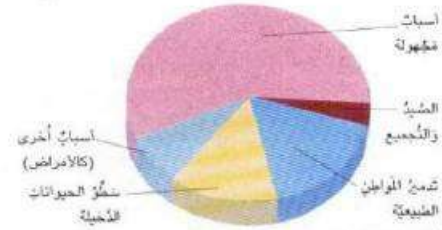
المزيد من المعلومات أنظر

- السُّنَاحُ ص ٢٤٤
- البَشَرُ وَكُلُّهُمْ ص ٣٧٤
- الْقُضَلَاتُ وَإِعَادَةُ تَدْوِيرِهَا ص ٣٧٦
- الْعُشْرُ وَالْعَاشِيشُ ص ٣٧٩
- خُفَّائِقُ وَمَعْلُومَاتُ ص ٤٢٤

الحياة البرية في خطر

مئات الملايين من أنواع النباتات والحيوانات التي ظهرت منذ بدء الحياة على الأرض قد انقرضت؛ والبعض منها قد اندثر نتيجة لعمليات التطور والعوامل الطبيعية. لكن الإنسان، في الـ ٣٠٠ سنة الأخيرة، سرّع عملية الانقراض أكثر من ١٠٠٠ مرة بتدمير المواطن الطبيعية وتلويث البيئة وصيد مختلف الأنواع وتجميعها. ومن العسير احتساب سرعة انقراض الأنواع هذه بدقة حاليًا، لكن بعض الخبراء يُقدِّرونها بحوالي ١٠٠ نوع يوميًا - أي نوعًا كُلُّ رُبْع ساعة. ويُقدِّرون

أنَّ ما يُقارب المليون نوع مُهدَّد بالانقراض خلال الـ ٢٠ سنة القادمة ما لم تُتخذ الآن إجراءات حاسمة لتفادي ذلك.



أسباب الانقراض

الأسباب الحقيقية لانقراض الكثير من أنواع الحيوان لا تزال مجهولة، لكنَّ المُحَقِّقَ النبات الدائري أعلاه، يُبيِّن أنَّ تدمير المواطن الطبيعية والحيوانات المتجولة الدخيلة هما سببان رئيسيان لذلك. كذلك فإنَّ الصيد وتجميع الهواء نُسْوَلاً لا يُقْضَى عن احتياط العديد من الحيوانات.

المناطق الرطبة التي لم تعمل فيها يد الإنسان، كانت غابات والشجيرات، هي المواطن الطبيعية غنية للحياة البرية، بما في ذلك للطيور والأسماك والمفوض.



أسباب تدمير المناطق الرطبة تشمل: التلوث، والتغير المناخي، والزراعة، والمباني والمصانع، والتلوث وتغيير المسطحات المائية، والوقود والمعادن، وقطع الأشجار للخشب.

أبو منجلق قزوين (بودوسينس روبر)



يُوجد ٣٤ نوعًا من الطيور في خطر من الانقراض في الولايات المتحدة الأمريكية: ٩ أنواع في ألاسكا، ٨ أنواع في أريزونا، ٣ أنواع في كاليفورنيا، ١ نوع في كولورادو، ١ نوع في كونيتيكت، ١ نوع في إلينوي، ١ نوع في إنديانا، ١ نوع في أيوا، ١ نوع في ميزوري، ١ نوع في مونتانا، ١ نوع في نبراسكا، ١ نوع في نيفادا، ١ نوع في نيو هامبشاير، ١ نوع في نيو جيرسي، ١ نوع في نيو مكسيكو، ١ نوع في نيويورك، ١ نوع في نورث كارولاينا، ١ نوع في نورث داكوتا، ١ نوع في أوكلاهوما، ١ نوع في أوريغون، ١ نوع في بنسلفانيا، ١ نوع في رود آيلاند، ١ نوع في ساوث كارولاينا، ١ نوع في ساوث داكوتا، ١ نوع في تينيسي، ١ نوع في تكساس، ١ نوع في يوتا، ١ نوع في فيرجينيا، ١ نوع في واشنطن، ١ نوع في ويسكونسن، ١ نوع في وايومنغ، ١ نوع في واشنطن العاصمة، ١ نوع في كولومبيا.

تدمير المناطق الرطبة

المناطق الرطبة هي إحدى الأنظمة البيئية الأكثر تعرُّضًا للتدمير في العالم، وقد تمَّ تدمير أكثر من نصفها بالفعل. لقد زال بعضها بأسباب طبيعية كارتفاع مستوى سطح البحر أو التفتت أو العواصف الهوجاء، لكنَّ الكثير منها دُمِّر بفعل الإنسان. إنَّ تفتت هذه المناطق يُعزِّل التجمُّع بالحيوانات والنباتات مُمكنًا - فتصبح أكثر أمانًا للعيش الناس في الجوار. لكنَّ ذلك يترك الحياة البرية دونما مكان تلجأ إليه.

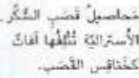
البُندا النادر

يعيش البُندا الضخم (البُندوبوندا) في غابات الخيزران في الجنوب الغربي من الصين، لكنَّ معظم حراج الخيزران قد أُجْتُثَّت وحُلَّت محلُّها بالزراعة وحقول الأرز. ويُعتَقَد أنَّ عدد البُندبات الضخمة الباقية هو بين ٣٠٠ و ٥٠٠ فقط - تعيش في غابات صغيرة من الخيزران مُفصَّل بينها أراضي زراعية.

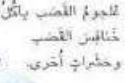
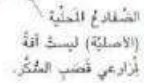
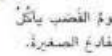


نباتات في خطر

يُقدَّرُ الخبراء أنَّ قرابة رُبْع الأنواع النباتية في العالم مُهدَّد بالانقراض نتيجة لتدمير مواطنها الطبيعية، أو تسويقها. نباتات الشَّيْب القشبي (أرجيروالترم كايوس) هذا في هاواي، مُهدَّد بالانقراض لإدخال الناحر التي تأكله، ولا فإل هواء تجميع النباتات على إقتاله.



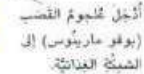
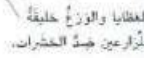
الفنران يضييعونها أفة للفرار عن،
لكنها لم تكن الغرائس المقصودة
عندما جلبت علاجهم القمص إلى
كويبراند.



(بِسْمِ اللَّهِ الرَّحْمَنِ الرَّحِيمِ)
تَاكُلُ فُضَيْبُ الشُّكْرِ.

تَلْجُومُ الْقَضَبِ يَأْكُلُ الْفُتْرَانُ
وَالْقَوَارِضُ الصَّغِيرَةُ الْأُخْرَى.

وَمُ الْقَصَبِ يَآكُلُ
فِي غُلْظَانِهَا أُخْرَى.



جورج شالر

البحوث التي أجراها
عالم الحيوان الأمريكي
الدكتور جورج شالر
(١٩٣٣ -)، ساعدت
العلماء في استنباط أساليب
لحماية البيئة. فقد درس



استجلاب الأنواع

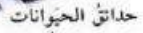
في العام ١٩٣٥، أدخل نوع من العلاجات
لأمريكية إلى منطقة كوينزلند في أستراليا -
تعدّو طبيعى للخصائص المأثورة للفصيص المشجر.
بكر العلاجات لم تكتب بقصص الخصائص بل
احت تأكل كتابات عديدة أخرى. ولاعدام
لشخصيات الطبيعى للعلاج، فقد كانت
أعداد ضخمة عانت لتعمر الحياة البرية
لأسبابه الأصلية.

لا يُوجِبُ غَدَّةُ كَافٍ مِنْ
مُتَعَرِّضَاتٍ غَلَاظِمِ الْقَضَبِ
لِلْعَدَمِ مِنْ تَكْثُرِهَا - فَلَا
يَقْبَضُهَا إِذَا الْجَبَالُ مِنْ
الطَّرِيقِ أَوْ الْحَيَّاتِ
أَحْيَانًا



الفُقْمَةُ الرَّاهِبَةُ

الْفَقْعَاتُ الرَّاهِيَةُ (من نوع موناكس) هي بعض
أندُ الفَقْعَاتِ في العالم، فالشَّجَرُ منها يقل عن
٥٠٠ في البحر الأبيض المتوسط و١٥٠٠ في
هاواي، وقد انقرض ما كان يعيش منها في
البحر الكاويي. إن ثلوث البحر، والطين،
والعراكب السريعة، والطائرات قد أخلقت واحة
الفَقْعَاتِ وأحلت بنظام نوالها.



دَابَّ النَّاسُ مِنْهُ الْهَدْمَ عَلَى اصْطِدَادِ الْحَيَوَانَاتِ الْبَرِّيَّةِ وَغَرَضِهَا فِي حِفَاظِ وَمَنْعِهَا. الْكَثِيرُ مِنْ هَذِهِ الْحَيَوَانَاتِ كَانَ نَادِرًا، وَقَدْ عُدَّ بِتَنَافُسِ الْحَدَاقِ عَلَى اقْتِنَالِهِ مَهْدَقًا بِالْأَفْرَاسِ. وَتَقَرُّ عَظُمُ حَدَاقِ الْحَيَوَانِ الْيَوْمَ بِاسْتِلاَءِ حَيَوَانَاتِهَا، كَمَا يَقُومُ بَعْضُهَا بِاسْتِلاَءِ حَيَوَانَاتِ بَرِّيَّةٍ نَادِرَةٍ - كَالْغَنَاءِ الْعَرَبِيِّ وَالنَّسَاسِ الذَّمِينِ وَالذَّبِيحِ الْأَحْمَرِ - لِمَنْ إِعَادَتُهَا لِتُسَرَّحَ فِي مَوَاطِنِهَا الْبَرِّيَّةِ.



تِجَارَةُ الْجُلُود

الكثير من الحيوانات البرية لا تزال تُصنّف، وغالباً بصورة غير قانونية، مقلّبات لغيرها أو قروبها أو أُنسابها: فيضّل الناس تزاوجاً لزيادة معاينة جمود السموريات الكبيرة، كالفهود والثعالب، فيضّل الشكل البشري أعلا، فيجمل المصادرات العالمية من الجمود. وقد تناقصت هذه الكائنات كثيراً في المجتمعات، لكن كثيراً من هذه السموريات لا تزال تواجه خطر الانقراض.



لمزيد من المعلومات انظر

٣٧٢	قوراث في العلاف الحيوي	ص
	النشر وكونكهم	٣٧٤
٣٧٦	القضائيات وإعادة تدويرها	
٣٧٧	الشلابيات والشبكات العالائية	
	المنافذ الرطبة	ص ٣٨٩
	الحفاظ على البيئة الطبيعية	ص ٤٠٠
	حقائق ومعلومات	ص ٤٢٤

الحفاظ على البيئة الطبيعية



جسان برونولسي (إيبروس فيرس) - استؤلف في الأسر وأعيد إلى الحياة البرية.



فراشة الخنفساء البرتغالية الزرقاء (مليكينا ثانيا) - درست المختبرات الخاصة وأعيدت إلى الحياة البرية.



فصاعة البقر الجنوبي (إيباريس لوترا) - محظوظ صيده وقصص في تجمعات الحياة البرية.



إوردة هاواي (برالنا ساندفيشيس) استؤلف في الأسر، ثم أعيدت للحياة البرية.



الكوالا (فاسكولازكس) شيدت محظوظ صيده وخصص في تجمعات الحياة البرية.



الذئب الأحمر (كانيس روفوس) - استؤلف في حدائق الحيوان وأعيد إلى الحياة البرية.



الحوت الرمادي (إسكربتيس) - شيدت محظوظ.



الببوز الأوربي (بيزون) شيدت محظوظ في التجمعات الطبيعية بولندا.



الدب القطبي (ثالازكس مارينوس) - شيدت محظوظ في حدائق الحيوان وأعيد إلى الحياة البرية.



تجمعات الحياة البرية

كانت حديقة بلوشتون القريبة في الولايات المتحدة أول حديقة قومية في العالم. وهناك اليوم في مختلف أنحاء العالم مناطق وبقية أمثلة كتجمعات للحياة البرية. فالنباتات والحيوانات في هذه المناطق محمية قدر الإمكان من القضاة الأدميين وهواة الجمع، كما تحظر على المستثمرين وشركات التطوير تشييد المباني فيها. إن بعض هذه التجمعات شاسع يشمل آلاف الكيلومترات المربعة، وبعضها الآخر لا يتجاوز خزانة صغيرة أو قطعة أرض تم نقلها بعدد التطور الحضري.

زاد إعادة التدوير



إجماع القمة لشؤون البيئة

في العام ١٩٩٢، انعقد في ريو دي جانيرو، البرازيل، مؤتمر حول البيئة، تشكل فيه حكومات معظم دول العالم. ونداءات التدوير وسائل إنقاذ قوتها. وقد نصت في ريو دي جانيرو «مشجرة حياة» أوصفت عليها أوراقاً كتبت عليها ما وعد الناس بتقلبه، وما يعتقدون أن على الحكومات القيام به.

كيف يمكنك المساعدة

كل فرد منا يستطيع الإسهام في الحفاظ على البيئة والحياة البرية. فانت مثلا تستطيع جمع الورق والمطبوعات الفارغة لإعادة تدويرها. فذلك يساعد في خفض عدد الأشجار المقطوعة، والحد من حرق النفايات تحت العواطف الطبيعية النادرة. كذلك، يمكنك التوقف عن شراء الأشياء المصنوعة من حيوانات أو نباتات نادرة، واجتناب السيوف ومواد التغليف التي لا يمكن إعادة تدويرها.



لمزيد من المعلومات انظر

- الغلاف الجوي ص ٣٧٠
- قوارص في الغلاف الجوي ص ٣٧٢
- النشء وكوتهم ص ٣٧٤
- الفضلات وإعادة تدويرها ص ٣٧٦
- الحياة البرية في خطر ص ٣٩٨
- خفايا ومعلومات ص ٤٢٤



البنار (بانثرا تيجريس) - محظوظ صيده وحكمي في تجمعات.



الزنبق الفرجاني (التيوبيلندي) (بيرونيا كلسيمور) - حكمي في تجمعات مجرورة.



الزنبق الفرجاني (التيوبيلندي) (بيرونيا كلسيمور) - حكمي في تجمعات مجرورة.

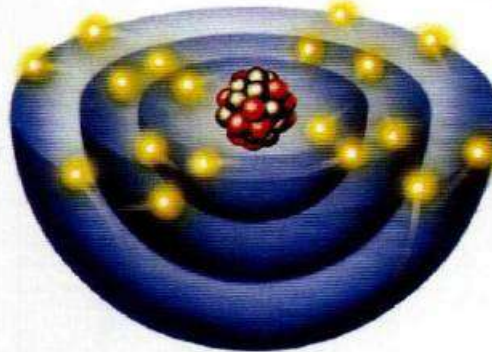


الزنبق الفرجاني (التيوبيلندي) (بيرونيا كلسيمور) - حكمي في تجمعات مجرورة.

حَقَائِقُ وَمَعْلُومَات

يُحَوِّي هَذَا الْقِسْمُ مُخْطَطَاتٍ وَخَرَائِظَ وَجَدَاوِلَ حَافِلَةً بِالْمَعْلُومَاتِ وَالْإِحْصَائِيَّاتِ الْعِلْمِيَّةِ الْمُهَيَّمَةِ. وَمَوَادُّ هَذَا الْقِسْمِ مُرَتَّبَةٌ أَلِفْبَائِيًّا فِي هَذَا الْفَهْرِيسِ الْمُوَجَّزِ لِتَسْهِيلِ الرَّجُوعِ إِلَيْهَا - عَلَمًا أَنَّ الْفَهْرِيسَ الْعَامَّ ص ٤٣٤ جَامِعٌ شَابِلٌ لِمَخْتَلِفِ مَوَادِّ الْمَوْسُوعَةِ.

الصفحة	الموضوع	الصفحة	الموضوع
٤٠٨	- القُوَّة وَ ~ (مُعَادِلَاتُ الْعِلَاقَةِ بَيْنَهُمَا)	٤٠٥	أَجْزَاءُ مُخْتَرِعَةٍ (أَوْ مُخْتَرِعَةٍ)
٤٠٩	- التَّوَارِدَةُ الطَّاقِيَّةُ الْمُخْتَرِعَةُ	٤١٦	الْأَرْصَادُ الْخَوِيَّةُ - أَحْوَالُ خَوِيَّةٍ نُصَوِي
٤١٦	الطَّقْسُ (مَعْلُومَاتُ عَامَّة)	٤١٧	- مَرَاكِبُ زَائِدَةُ الطَّقْسِ الرَّسْمِيَّةُ
٤١٧	التَّكْنِيكُ الْكَهْرَبَقْلَسِيكُ	٤١٧	- مُنَاجَاةُ الشَّيْءِ الْعَالَمِيَّةُ الْكُفْرِيَّةُ
٤٠٣، ٤٠٢	الْعَاصِرُ - الْحَدُودُ الدَّوْرِيَّةُ لَ ~	٤١٦	- السُّلْطَنَةُ الْعَالَمِيَّةُ لَ ~
	الْعَازِ - إِخْبَارَاتُ تَعْرِيفٍ ~ أَيْ (الْهَيْدْرُوجِينُ)	٤١٤	الْأَرْضُ - تَرْكِيبُ ~
٤٠٤	الْأَكْسِجِينُ وَثَانِي أَكْسِيدُ الْكَرْبُونِ	٤١٤	- حَقَائِقُ جَيُولُوجِيَّة
٤٠٤	- تَجَمُّعُ ~	٤١٣	الْإِسْتِغْلَابُ - مُعْدَلَاتُ ~
٤٠٤	- قَوَائِمُ ~ أَيْ		الْأَتَكْنَاتُ وَالْأَتَكْنَاتُ (الْهَيْدْرُوجِينُ وَالْأَتَكْنَاتُ)
٤١٨	الْقَضَاءُ - مَعْلُومَاتُ مُتَكَلِّفَةٍ	٤٠٦	الْمُسْتَعْمَلَةُ وَغَيْرُ الْمُسْتَعْمَلَةِ
٤١٣	الْقِيَّاسَاتُ	٤٢٥	إِقْرَاضُ الْأَنْوَاعِ - مُعْدَلَاتُ وَالْأَنْوَاعِ الْمُسْتَعْمَلَةُ بِه
٤٠٨	القُوَّةُ وَالطَّاقَةُ	٤١٣	الْإِتْكَاسُ - مُعَامِلُ ~
	الْقِيَّاسُ - وَجَدَاتُ ~ (فِي الْمَقَامَيْنِ الْخَبَرِيِّ)	٤٠٦	الْإِتْسَانُ - إِسْتِخْدَامَاتُ ~
٤٠٩	وَالْإِمْرَاطُورِيَّةُ وَتَحْوِيلَاتُهَا	٤١٣	الْإِتْسَانُ (الْمُتَكَلِّفَةُ: الْإِسْتِغْلَابُ)
٤٢٠	الْكَلَامَاتُ النَّحْوِيَّةُ - تَصْنِيفُهَا	٤٠٨	بَلْشُولُ - حَقِيقَةُ ~
٤١٣	- دَرَجَةُ حَرَارَةِ أَجْسَادِهَا	٤٢٥، ٤٢٤	الْبَيْتَاتُ
٤١٣	- مَعْنَى الْأَعْيَادِ وَقَرَارَاتُ التَّحَلُّلِ	٤١٣	الْبَرْدُ - مَعْنَى ~ (الْأَلَاةُ مَوْسِيقِيَّة)
٤٠٦	كَرْبُونَاتُ الصُّورِيَّةِ	٤١١	الْبَرْزُخُ الشَّائِي - نِظَامُ ~
	الْكَرْبُونَةُ وَالْمِغْنَطِيسِيَّةُ - وَجَدَاتُهَا الدَّوْرِيَّةُ وَرُؤُوسُهَا	٤١٢	الْبَرْزُخُ الْفَوْتُوغْرَافِي
٤١٠	وَمُعَادِلَاتُهَا	٤٠٥	الْبَرْزُخُ الْفَوْتُوغْرَافِي - حَقِيقَةُ ~
٤١١	- الرُّؤُوسُ الْكَهْرَبِيَّةُ وَالْإِلِكْتْرُونِيَّةُ	٤١٤	الْبَرْزُخُ
٤١٠	- السُّلْطَنَاتُ الْكَهْرَبِيَّةُ	٤١٤	جَدَاوِلُ الْأَوْرِيَّةِ الْجَيُولُوجِيَّةِ
٤١٨	الْكُوكُوبَاتُ الْبَارِدَةُ	٤٠٣، ٤٠٢	الْجَدَاوِلُ الدَّوْرِيَّةُ لِلْعَاصِرِ
٤١٩	الْكُوكُوبَاتُ (الصُّورَةُ الْعَلَكِيَّةُ)	٤٢١	الْجَوَانِبُ (الْمَقَامِيَّةُ وَالْمَقَامِيَّةُ)
٤٠٤	الْكُوكُوبَاتُ - الشُّوَابُ وَ ~ (الْكَبِيَّةَاتُ)	٤٢٥	- هَجَرَةُ ~
٤٠٣	الْمَعَادِلُ - الْخَبَرَاتُ ~ (بِالْإِتْسَانِ)	٤١٤	خَطُوطُ الْعَوَالِمِ وَالْعَرَضِ
	- الْمَوَادُّ الْأَوَّلِيَّةُ: تَوَارِدَاتُهَا فِي الْعَالَمِ.	٤٠٨	دَرَجَةُ الْحَرَارَةِ - مَقَامِيَّةُ ~ (الْتَرْمُومِتْرَاتُ)
٤٠٧	إِسْتِخْدَامَاتُهَا وَمُسْتَعْمَلَاتُهَا الرَّسْمِيَّةُ	٤١٨	الرُّؤُوسُ (الْكَلَامُ الْفَرْقِيَّةُ) الْكُفْرِيَّةُ
٤١٠	الْمُقَامِيَّةُ الْكَهْرَبِيَّةُ	٤١٧	رُؤُوسُ خَرَائِظِ الطَّقْسِ وَفَرَاغَاتُهَا
٤٠٨	مِقْيَاسُ - مَقَامِيَّةُ دَرَجَاتِ الْحَرَارَةِ	٤٠٤	السُّوَابُ وَالْمَرَاوِقُ (الْكَبِيَّةَاتُ)
٤١٥	- ~ مُؤَهَّرٌ لِلْمَعْلُومَةِ	٤١٨	السُّلْطَنُ
٤١١	مُؤَرَّسٌ - شَرْعٌ ~	٤١٥	السُّلْطَنُ - ~ الشَّامَةِ
٤٢٠	النَّبَاتَاتُ (الْمَرْجَرَةُ وَالْأَزْهَرِيَّةُ)	٤١٥	- دَوْرَةُ ~
٤١٨	(الْحَيَوَانُ الْأَلْبَنِيُّ نُصَوِيًّا)	٤١٥	الْمَعْلُومَةُ - مِقْيَاسُ مُؤَهَّرٌ لَ ~
٤٢٤	النَّشْرُ الشَّائِي الْعَالَمِي	٤١٣	النَّشْرُ وَالْمَعْلُومَةُ (الْحَكْمُوكَةُ مُوجِبَةً)
٤٢٥	هَجَرَةُ الْحَيَوَانَاتِ - تَسَالُفَاتُهَا وَمَنَاجَاةُهَا	٤١٣	- السُّلْطَنَةُ الْفَوْتُوغْرَافِيَّةُ (لَ ~ وَ ~)
		٤٠٨	الطَّاقَةُ - الْإِسْتِغْلَابُ الطَّاقِي (الرُّؤُوسُ الْفَرْقِيَّةُ)



المادة

الجدول الدوري للعناصر

العناصر المشعة. وحيث تغيب المعطيات للمعصر، فهو قصير العمر جدًا والكثافات التي تحسرت منه ضئيلة جدًا يتعذر تحديد خواصه. انظر ص ٢٢، ٢٤، ٣١، ٣٢.

لقد رُتبت العناصر الكيمائية في هذا الجدول ترتيبًا تصاعديًا تبعًا لأعدادها الذرية، كما هي الحال في الجدول الدوري التقليدي. والكثافة الذرية النسبية المُستعمدة للمعصر هي للتقدير الأكثر شيوعًا، أو التقدير الأكثر استقرارًا في حال

العدد الذري	المعصر	الرمز	الكثافة الذرية النسبية	نقطة الانصهار °س	نقطة الغليان °س	التكافؤ	تاريخ الاكتشاف	الوصف الطبيعي
١	الهيدروجين	H	١	٢٥٩-	٢٥٢-	١	١٧٦٦	غاز عديم اللون
٢	الهيليوم	He	٤	٢٧٢-	٢٦٩-	٢	١٨٦٨/٩٨	غاز عديم اللون
٣	الليثيوم	Li	٧	١٧٩	١٣١٧	١	١٨١٧	فلز أبيض فضي
٤	البريليوم	Be	٩	١٣٨٢	٢٤٨٧	٢	١٧٩٨	فلز رمادي
٥	البورون	B	١١	٢٢٠٠	٢٥٥٠	٣	١٨٠٨	مستحضر بني داكن
٦	الكربون	C	١٢			٤		
٧	النيتروجين	N	١٤			٣		
٨	الأكسجين	O	١٦			٢		
٩	الفلور	F	١٩			١		
١٠	النيون	Ne	٢٠			٠		
١١	الصوديوم	Na	٢٣	٩٨	٨٩٠	١	١٨٠٧	فلز أبيض فضي
١٢	المغنسيوم	Mg	٢٤	٩٨	٩١٠	٢	١٨٠٨	فلز أبيض فضي
١٣	الألومنيوم	Al	٢٧	٩٦٠	٢٤٦٧	٣	١٨٢٥	فلز فضي
١٤	السيليكون	Si	٢٨	١١٢٠	٢٢٥٥	٤	١٨٢٥	جامد رمادي داكن
١٥	الفوسفور	P	٣١			٣		
١٦	الكبريت	S	٣٢			٢		
١٧	الهالوجين	Cl	٣٥			١		
١٨	الأرجون	Ar	٤٠			٠		
١٩	البوتاسيوم	K	٣٩	٦٤	١٠٥٤	١	١٨٠٧	فلز أبيض فضي
٢٠	الكالسيوم	Ca	٤٠	٨٤٨	١٤٨٧	٢	١٨٠٨	فلز أبيض فضي
٢١	السكرندسيوم	Sc	٤٥	١٥٤١	٢٨٢١	٣	١٨٧٩	فلز فضي
٢٢	التيتانيوم	Ti	٤٨	١٦٧٧	٢٢٧٧	٤	١٨٧٥	فلز فضي
٢٣	الفاناديوم	V	٥١	١٩١٧	٢٣٧٧	٥	١٨٠١	فلز رمادي فضي
٢٤	الكروم	Cr	٥٢	١٩٠٢	٢٦٤٢	٣	١٨٧٩	فلز فضي
٢٥	المنغنيز	Mn	٥٥	١٣٤٤	٢٠٤١	٢	١٨٧٤	فلز أبيض فضي
٢٦	الحديد	Fe	٥٦	١٥٣٩	٢٨٨٧	٢	قديم	فلز أبيض فضي
٢٧	الكوبالت	Co	٥٩	١٤٩٥	٢٨٧٧	٣	١٨٢٥	فلز أبيض فضي
٢٨	النيكل	Ni	٥٨	١٤٥٢	٢٨٢٧	٢	١٧٥١	فلز أبيض فضي
٢٩	النحاس	Cu	٦٣	١٠٨٢	٢٥٨٢	٢	قديم	فلز قرمزي
٣٠	الزئبق	Hg	٢٠٠	٤٢٠	٩٠٧	٢	١٧٤٦	فلز أبيض مزرق
٣١	الغاليوم	Ga	٦٩	٣٠	٢٤٠٢	٣	١٨٧٥	فلز رمادي
٣٢	الجرمانيوم	Ge	٧٢	٩٣٧	٢٤٥٥	٤	١٨٨٦	فلز أبيض رمادي
٣٣	الزرنيخ	As	٧٥	٨١٧	٦١٢	٣	٢٤٠	جامد رمادي فولاذي
٣٤	السيلينيوم	Se	٨٠	٦١٧	٦٨٥	٤	١٨١٧	جامد رمادي
٣٥	البروم	Br	٧٩	٧	٥٩	٢	١٨٢٦	سائل بني سميك
٣٦	الكريبتون	Kr	٨٤	١٥٧	١٥٧	٠	١٨٩٨	غاز عديم اللون
٣٧	البروميد	Rb	٨٥	٣٩	٦٨٨	١	١٨٦١	فلز أبيض فضي
٣٨	السترنتيوم	Sr	٨٨	٣٧٩	١٣٨١	٢	١٨٠٨	فلز أبيض فضي
٣٩	اليوروبيوم	Eu	٨٩	١٥٢٢	٢٢٣٨	٢	١٧٩٤	فلز رمادي فولاذي
٤٠	الغادولينيوم	Gd	٩٠	١٥٢٧	٢٢٧٧	٣	١٧٨٩	فلز رمادي فولاذي
٤١	التيربيوم	Tb	٩٣	١٣٦٧	٢٤١٢	٣	١٨٠١	فلز رمادي
٤٢	الدوبينيوم	Dy	٩٨	٢٢٦٠	٢٥٦٠	٣	١٧٧٨	فلز فضي
٤٣	الهولميوم	Hm	٩٧	٢٢٧٧	٢٨٧٧	٣	١٨٧٩	فلز رمادي فضي
٤٤	اليريثريوم	Er	١٠٢	٢٣٦٧	٢٩٠٠	٣	١٨٤٤	فلز أبيض مزرق
٤٥	الثوريوم	Th	١٠٣	١٩٦٦	٢٣٧٧	٤	١٨٠٣	فلز أبيض مزرق
٤٦	البرولاثيوم	Pm	١٠٦	١٥٥٢	٢٩٠٧	٤	١٨٠٣	فلز أبيض فضي
٤٧	السمتريوم	Sm	١٠٧	٢٢٦٠	٢٩١٢	٣	قديم	فلز أبيض فضي
٤٨	اللانثانوم	La	١٣٨	٢٣٩	٢٧٧	٣	١٨١٧	فلز أبيض مزرق
٤٩	الاسمديوم	Ce	١٤٠	٢٣٩	٢٧٧	٣	١٨٦٣	فلز فضي شروق
٥٠	البراسميوم	Pr	١٤١	٢٣٩	٢٧٧	٣	قديم	فلز أبيض فضي
٥١	النيوبيوم	Nb	٩٣	٢٣٩	٢٧٧	٣	قديم	فلز فضي
٥٢	الموليبدينوم	Mo	٩٥	٢٣٩	٢٧٧	٣	١٧٨٢	جامد رمادي فضي
٥٣	التنجستن	W	١٨٣	١١٥٥	١٨٤١	٤	١٨٦١	جامد أسود أرجواني
٥٤	الرينيوم	Re	١٨٦	١١٥٥	١٨٤١	٤	١٨٦٨	فلز عديم اللون

حقائق ومعلومات . المادة

الوصف الطبيعي	تاريخ الاكتشاف	التكاثر	نقطة الغليان س	نقطة الانصهار س	النسبة الذرية	الزمن	العناصر	العدد الذري
فلز أبيض فضي	١٨٦٠	١	٦٧١	٢٩	١٣٣	سيز	البيريليوم	٤٥
فلز أبيض فضي	١٨٠٥	٢	١٦٤٠	٧٣٥	١٣٨	باز	الباريوم	٥٦
فلزي	١٨٣٩	٣	٣١٥٧	٩٣١	١٣٩	لان	اللانثانوم	٥٧
جامد زجاجي داكن	١٨٠٢	٤,٣	٣١٢٦	٧٩٩	١٤٠	سي	السترونشيوم	٥٨
فلز زجاجي فولاني	١٨٨٥	٣	٣٥١٢	٩٣١	١٤١	بي	البراسيوديميوم	٥٩
فلز أبيض مسطّر	١٨٨٥	٣	٣٠٦٨	١٠٣١	١٤٢	سم	السمريوم	٦٠
فلزي	١٩٤٧	٣	٣٧٠٠	١١٦٨	١٤٣	بيم	البيروميوم	٦١
فلز زجاجي فاتح	١٨٧٩	٣,٢	١٧٩١	١٠٧٧	١٥٢	سميم	الساماريوم	٦٢
فلز زجاجي فولاني	١٨٩٦	٣,٢	١٥٩٧	٨٢٢	١٥٣	يوب	اليوروبيوم	٦٣
فلز أبيض فضي	١٨٨٠	٣	٣٣٦٦	١٣١٣	١٥٨	جند	الجانولانيوم	٦٤
فلز فضي	١٨٤٣	٣	٣١٢٣	٩٣٥٦	١٥٩	تات	التريثيوم	٦٥
فلزي	١٨٨٦	٣	٣٥٦٢	١٤١٢	١٦٤	سبب	الديسبروسيوم	٦٦
فلز فضي	١٨٧٨	٣	٣٦٩٤	١٤٧٤	١٦٥	هول	الهولميوم	٦٧
فلز فضي زجاجي	١٨٤٣	٣	٣٨٦٢	١٥٣١	١٦٨	ير	الإربيوم	٦٨
فلزي	١٨٧٩	٣,٢	١٩٤٧	١٥٤٤	١٦٩	تم	التولميوم	٦٩
فلز فضي	١٨٧٨	٣,٢	١٩٤٤	١٥٤٤	١٧٥	تر	اللانثانوم	٧٠
فلزي	١٩٠٧	٣	٣٣٩٥	١٦٦٣	١٧٥	لو	اللوثرشيوم	٧١
فلز زجاجي فولاني	١٩٢٢	٤	٤٦٠٢	٣٢٢٧	١٨٠	هف	الهافنيوم	٧٢
فلز فضي	١٨٠٢	٥,٢	٥٥٢٧	٣٩٩٦	١٨١	تا	التانتالوم	٧٣
فلز زجاجي	١٧٨٣	٦,٥,٤,٢	٤٦٦٠	٣٤٢٠	١٨٥	تن	التنجستن	٧٤
فلز زجاجي يقيظ	١٩٢٤	٧,٤,١	٥٦٢٧	٣٦٨٠	١٨٧	تم	التولميوم	٧٥
فلز أبيض زجاجي	١٨٠٤	٨,٦,٤,٢,٢	٤٩٩٧	٣٧٠٠	١٨٩	مز	الزركونيوم	٧٦
فلز أبيض فضي	١٨٠٤	١,٣	٤١٢٠	٣٤٢٠	١٩٣	يد	اليريديوم	٧٧
فلز أبيض مزرق	١٧٣٥	١,٢	٣٨٣٧	١٧٧٢	١٩٥	ميت	الموليبدينوم	٧٨
فلز أصفر لامع	قديم	٢,١	٢٠٨٠	١٠٦٤	١٩٧	ن	الذهب	٧٩
مسالك فلزي فضي	قديم	٢,١	٣٥٧	٣٩٠	٤٠٢	بلي	البلاتين	٨٠
فلز زجاجي مزرق	١٨٦١	٢,١	١٤٥٧	٣٠٠٢	٤٠٥	ش	الشاليوم	٨١
فلز أبيض فولاني	قديم	٤,٢	١٧٤٤	٣٣٨	٤٠٨	حسا	الزركاس	٨٢
فلز فضي شفاف	١٤٥٠	٥,٣	١٥٦٠	٣٧١	٤٠٩	مز	الزركونيوم	٨٣
فلزي	١٨٩٨	٤,٣,٢	١٩٦٢	٣٥٤	٤٠٩	من	النيولونيوم	٨٤
فلزي	١٩٤٠	٧,٥,٣,١	٢٧٠٠	٣٠٠٠	٤١٠	نبت	النيبتونيوم	٨٥
فلز عديم اللون	١٩٠٠	-	٦٢٠٠	٧١٠٠	٤٢٢	فر	الفرانسيوم	٨٦
فلزي	١٩٣٩	-	١٧٧٧	٢٧٠٠	٤٢٣	فر	الفرانسيوم	٨٧
فلز فضي	١٨٩٨	٢	١٧٣٧	٧٠٠٠	٤٢٦	فر	الفرانسيوم	٨٨
فلزي	١٨٩٩	٣	٢٢٠٠	١٠٥٠٠	٤٢٧	ككت	الكالسيوم	٨٩
فلز زجاجي	١٨٣٨	٤	٤٧٨٧	١٧٥٠٠	٤٣٢	ت	التورنيوم	٩٠
فلز فضي	١٩١٧	٤,٢	٤٠٢٧	١٥٩٧	٤٣٦	بكت	البروتكتينيوم	٩١
فلز أبيض مزرق	١٧٨٦	٦,٥,٤,٢,٣	٣٨١٨	١١٢٢	٤٣٨	يو	اليورانيوم	٩٢
فلز فضي	١٩٤٠	٦,٥,٤,٢,٢	٤١٠٠	١٢٧٠	٤٣٧	تو	التوتونيوم	٩٣
فلز فضي	١٩٤٠	٦,٥,٤,٢,٢	٣٣٣٠	٦٤٠٠	٤٤٤	بل	البليوتونيوم	٩٤
فلز أبيض فضي	١٩٤٤	٦,٥,٤,٢,٢	٣٦٠٧	٩٩٤	٤٤٢	مز	الامريشيوم	٩٥
فلز فضي	١٩٤٤	٤,٢,٢	٣٦٠٠	١٣٤٠	٤٤٧	ككم	الكوريوم	٩٦
فلز فضي	١٩٤٩	٤,٢,٢	٧٦٠٠	١٠٥٠٠	٤٤٧	يك	النيكلينيوم	٩٧
فلز فضي	١٩٥٠	٤,٢,٢	١٤٧٠٠	٩٠٠٠	٤٥١	كف	الكاليفورنيوم	٩٨
فلز فضي	١٩٥٢	٣,٢	٩٩٦٠	٨٦٠٠	٤٥٤	عب	الايستينيوم	٩٩
فلزي	١٩٥٣	٣,٢	-	-	٤٥٧	فيم	الفيرميوم	١٠٠
فلزي	١٩٥٥	٣,٢	-	-	٤٥٨	مب	الميندليفيوم	١٠١
فلزي	١٩٥٨	٣,٢	-	-	٤٥٥	نو	النيوبليوم	١٠٢
فلزي	١٩٦١	-	-	-	٤٥٦	لو	اللوثرشيوم	١٠٣
فلزي	١٩٦١	-	-	-	٤٦٠	اتك	الأكينيوم	١٠٤
فلزي	١٩٦١	-	-	-	٤٦٢	التي	التينينيوم	١٠٥
فلزي	١٩٦٤	-	-	-	٤٦٣	اتك	الأكينيوم	١٠٦
فلزي	١٩٦٦	-	-	-	٤٦٧	انس	النيبينيوم	١٠٧
فلزي	١٩٨٤	-	-	-	٤٦٥	الو	اللوثرشيوم	١٠٨
فلزي	١٩٨٢	-	-	-	٤٦٦	الفي	الفيرميوم	١٠٩

إصباحلّ المادّة

تُصنّح العناصر المشعّة بمعدّلاتٍ سرّعيّةٍ مُختلفة. وتُعبّث العناصر المُختلفة أنواعًا مُختلفة من الإشعاع عند اصّباحلّها تُشملّ جسيمات ألفا وجسيمات بيتا وأشعّة جاما. ويُدعى الزمن اللازم لإصباحلّ نصف الكميّة الأصليّة للعنصر عُمر النّصف.

اليورانيوم ٢٣٨ ١٥٠٠ مليون سنة	البليوتونيوم ٢٣٩ ٢٤٤٠٠ سنة	الكوريوم ٢٤٤ ٥٧٠٠ سنة	اليورانيوم ٢٣٥ ١٦٠٠ سنة	البراديوم ٢٢٦ ٢٨ سنة	السترانشيوم ٩٠ ٢٨ سنة	البيروجين ٢٣٥ ١٢,٣ سنة
الكوبالت ٦٠ ٥,٢ سنة	الفسفور ٣٢ ١٤,٣ يوم	اليود ١٣١ ٨,١ يوم	الرادون ٢٢٢ ٤ أيام	الزركاس ٢٢٢ ٢٧ دقيقة	النيبينيوم ٩٠ ٢٢ ثانية	

التفاعلات

قانون جريام (إجرامام) في انتشار الغازات
 سرعة انتشار الغاز تتناسب عكسياً مع كثافته بثبوت الضغط ودرجة الحرارة. أي إن الغاز الأعم كثافة أقل سرعة انتشار. وهكذا فإن الغازات الخفيفة الجزيئات تنتشر بسرعة أكبر من الغازات الثقيلة الجزيئات.

قانون بويل
 ضغط الغاز يتناسب عكسياً مع حجمه في حال ثبوت درجة الحرارة (أي يقل الحجم بازدياد الضغط) $P \times V = C$ ث.

قانون الشغلط
 شغلط الغاز يتناسب طردياً مع درجة الحرارة المطلقة، بثبوت الحجم (أي تزداد ضغط الغاز بازدياد درجة الحرارة) $P \propto T$ ث.

قانون شارل
 حجم الغاز يتناسب طردياً مع درجة الحرارة المطلقة، في حال ثبوت الضغط (أي يمتد الغاز بازدياد درجة الحرارة) $V \propto T$ ث.

قانون أفوجادرو
 الحجم المتساوية من الغازات تحوي نفس العدد من الجزيئات في حال تساوي درجة حرارتها وضغطها.

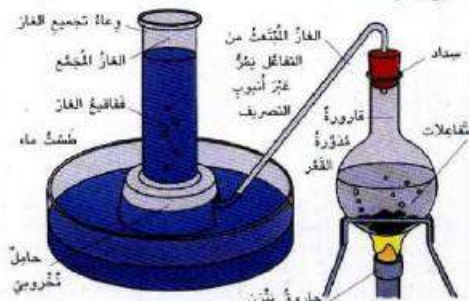
قانون جاي لوشاك
 عندما تتفاعل غازات في درجة حرارة وضغط ثابتين، فإن نسبة أحجام التفاعلات والنسب هي نسبة عددية بسيطة صحيحة.

قانون جاي لوشاك
 ٢ ك ١ أ (ع) + ٢ ك ١ ب (ع) = ٢ ك ١ ج (ع) سم ٤٠٠ سم ٢٠٠ سم ٤٠٠ سم

قانون الغاز المثالي
 قانون الغاز المثالي يجمع قانوني بويل وشارل وقانون الشغلط في معادلة واحدة. وتُعطى كثافة هذه القوانين على وجه أسهل على الغازات ذات الجزيئات الصغيرة الفسيحة التبادل - وهي الغازات التي تتقال فيها أجزائها شغلط شكل الغاز المثالي. (ثابت الغاز "R" هو نفسه لكل الغازات).

التركيبة ينتهي بـ	الوصف	أمثلة
- يد	يحتوي فقط العنصرين المذكورين في الاسم.	كبريتيد الحديد (ج ك ب)
- يت	يحتوي الأكسجين بالإضافة إلى العنصرين المذكورين في الاسم.	كبريتيت الحديد (ج ك ب أ)
- ات	يحتوي أكسجيناً أكثر مما هو شتواجب - يت بالإضافة إلى العنصرين المذكورين في الاسم.	كبريتات الحديد (ج ك ب أ)
السابقة (أو البائدة)	عدد المرات في البائدة	أمثلة
أول	١	أول أكسيد الكربون (ك أ)
ثاني	٢	أكسيد ثنائي النيتروجين (أكسيد النيتروز) ب، ثاني أكسيد النيتروجين (ن أ)
ثالث	٣	ثالث كلوريد البورون (ب كل)

تجميع الغازات
 من السهل تجميع الغاز الناتج عن تفاعلي كيميائي، لكن الجهاز المثبت يسهل ذلك.



المفاعلات في تحصيل ثاني أكسيد الكربون، مثلاً، يمكن أن تكون تحاة الرخام (كربونات الكالسيوم) وحامض الهيدروكلوريك المخفف.

اختيارات تعرف الغازات

ثاني أكسيد الكربون
 إذا أمزجت قطرات غاز في ماء الجير الصافي (محلول هيدروكسيد الكالسيوم)، وازيدت، فتنفخ الغاز شعللة (تتغير) ماء الجير، هذا يثبت أن الغاز هو ثاني أكسيد الكربون.

الهيدروجين
 إذا أمزجت شعللة مشعللة من علة صغيرة من غاز ما (مشمرة) في علة صغيرة من غاز ما فاشعلت الشعللة شعللة، هذا يثبت أن الغاز هو غاز الهيدروجين.

الأكسجين
 إذا أخذت شعللة تنفوخة من غاز ما فاشعلت الشعللة شعللة، هذا يثبت أن الغاز هو غاز الأكسجين.

سلسلة التفاعلية

السلسلة التالية تقارن بين تفاعلية (وفاعلية) الفلزّات المختلفة. فالفلزّات في أعلى السلسلة هي الأكثر تفاعلية، والأقل تفاعلية هي في أسفلها.

الفلز	التفاعل عند الإحماء في الهواء	التفاعل مع الماء	التفاعل مع حامض مخفف
K البوتاسيوم «بوه»	احتراق شديد ينتج الأكسيد.	تفاعل مع الماء المارء لإنتاج غاز الهيدروجين وحلول هيدروكسيد قلوي. تقل شدة التفاعل من فوق إلى أسفل السلسلة.	تفاعل عنيف ينتج غاز الهيدروجين وحلولاً قلوية.
Na الصوديوم «صه»	احتراق يقل شدته نحو أسفل السلسلة.	لا تفاعل مع الماء البارد. تفاعل مع البخار ينتج غاز الهيدروجين وأكسيد الفلز. وتقل شدة التفاعل نحو أسفل السلسلة.	تفاعل ينتج غاز الهيدروجين وحلولاً قلوية. وتقل شدة التفاعل نحو أسفل السلسلة.
Ca الكالسيوم «كا»	لا تفاعل	لا تفاعل	لا تفاعل
Mg المغنسيوم «مغ»	لا تفاعل	لا تفاعل	لا تفاعل
Al الألومنيوم «لم»	لا تفاعل	لا تفاعل	لا تفاعل
Zn الزنك «زح»	لا تفاعل	لا تفاعل	لا تفاعل
Fe الحديد «ح»	لا تفاعل	لا تفاعل	لا تفاعل
Pb الرصاص «صا»	لا تفاعل	لا تفاعل	لا تفاعل
Cu النحاس «نح»	لا تفاعل	لا تفاعل	لا تفاعل
Ag الفضة «ف»	لا تفاعل	لا تفاعل	لا تفاعل
Au الذهب «ذه»	لا تفاعل	لا تفاعل	لا تفاعل

قدرة فلزية على الإحماء.

تفاعلية فلزية

أجهزة مختبرية (أو مخبرية)

هذه بعض أكثر الأجهزة استخداماً في المختبرات.

قائمة: شبكة القاطعة الألياف فوق الحامل.

فتح الفضل: يوصل سائلين لا مزوجين. فالسائل الأكثر كثافة يستقر في القعر، ويمكن استفراده أولاً.

حامل: يثبت الحامل في الأجهزة في مكانها.

قارورة مستطحة القعر: تستخدم في تفاعلات السوائل عندما لا يكون هناك حاجة للتسخين.

أنبوب إغلاء: أنبوب من الزجاج الشبكي الصائبة للحرارة، يستخدم في الإحماء الشديد للجوامد والسوائل.

قطعة تبريد: تستخدم لإحماء المحاليل المراد تسخينها بنظف ليعزل التبريد.

أنبوب إغلاء: يستخدم في التفاعلات الكيميائية البسيطة، وقد لا يكون ملائماً للإحماء الشديد.

قارورة خنجرية: تستخدم في تحضير محلول دقيق التركيز جداً، والشعاع ينتج من مزج المحاليل جيّداً.

مخبار قياسي مدرج: يستخدم في القياس التقريبي لحجم السائل.

سحاحة: تستخدم في إضافة محلول إلى آخر، كما تستعمل كمية المحلول المستخدمة بدقة.

قارورة مخروطية: تستخدم في إجراء التفاعلات، وهي، بخلاف الدورق، يمكن مدّها بيداً.

قطارة: تستخدم في إضافة كميات قليلة، غير بالغة الدقة، من محلول إلى آخر.

المواد

استعمالات الإيثين

يُستَخدَمُ الإيثين جِلالَ عملياتِ تكريرِ النَفْطِ أو الزَّيْتِ الخام، بِطَرِيقَةِ التَّكْسيرِ. وتُجرى هذه العملية في وَحَدَاتٍ كيميائيةٍ ضَخْمةٍ، حيثُ تعملُ الحرارةُ على تَفسِيفِ مَزْجٍ مِنَ الهيدروكربوناتِ مُعرِّفٍ بالنفْثا. وتُستَخدَمُ المُنتَجاتُ الثانويةَّةُ مُلْغاً أو كموادٍ أوليةٍ مُهمَّةٍ في عملياتٍ كيميائيةٍ أُخرى. وتُستَخدَمُ الإيثين مُستَقِلاً لإِصْباحِ النَّمارِ صناعياً، لَكِنْ عَندَما يتفاعلُ مع الكيمياء، كما أَدَّاء، فإنَّه يُنتِجُ موادَّ جَديدةً لها مَنَاسِبُ الاستعمالاتِ في المَجالَّاتِ الصناعِيةِ.

بوليثين (مَكْتَوَرُ الإيثين)

يُستَخدَمُ في التغليفِ والتوضييعِ (كأغشية الدائرية، الأَسْبَكة والأكياس والفُتَّانِيَّة) والأدواتِ المُؤقتة (كأَكْلا، والدُّوارِق والأواني المُطبخية) وغيرها (كالبُاصير والتَكْوِيلِ والمُعالِمة والألباس والأغلام الفوتوغرافية).

إيثانول

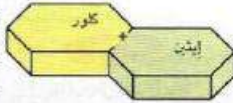
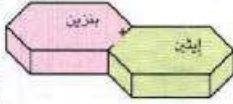
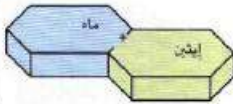
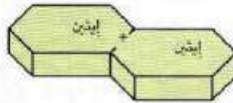
يُستَخدَمُ في تَحْضيرِ سَائلِ الحلاوة والخُطُورِ وشُحُوناتِ التَجميلِ والتَكْوِيلِ المُشْبِلِ ومُزَيَّناتِ السَّهالِ والزائِجَاتِ وأنواعِ الصابونِ والأَسْبَاجِ وغيرها (كالمُطَبَّخِ - كَشَفَرَاتِ التَينِجِ، والأَسْبَاجِ).

بولينترين

يُستَخدَمُ في صُنعِ بلاطِ الشُّقُوفِ وغوازلِ الجُدُرانِ المُقرَّنة والمُتَسلِّساتِ والأَكوابِ وموادِّ التغليفِ (كما في أوعية النَيرِ) والمُتَكوِّنِ للَمَلايسِ والشُجَاجِ وأوتارِ خُصَاصِ النَفسِ وشِباكِ صُيدِ السُحُفِ وغيرها (كقِوَالِجِ السَيلِاتِ والمُزَاجاتِ المُشْبِلَةِ والأقراصِ الحاسوبية والألَعْبِ).

كلوريد البوليثلين

يُستَخدَمُ كسائِةٍ عازِلةٍ وكعُظْمِيَّةٍ واقِيةٍ (لِوِاسِطِ لَغازِ الماءِ وخِراطِيمِ الماءِ والتَكْوِيلِ العازِلةِ وَتَركِيباتِ الشُّقُوفِ وأُلمُرِ النوافذِ وبِلاطِ الأرضياتِ) وكذلك لِصُنعِ ورقِ الجُدُرانِ والمُستَأنِزِ والمُستَعمِلِ والمَلايسِ الواقِيةِ والحِجاباتِ اليَدويَّةِ والألَعْبِ والأشْهُواناتِ وشِرايطِ التَسمِيجِ، والكيمياءاتِ (كالمُزَاجاتِ المُطَبَّخةِ والمُزَاجاتِ المُشْبِلَةِ وغيرها).



كَرْبُوناتِ الصُودِيومِ

كَرْبُوناتِ الصُودِيومِ Na_2CO_3 (ص + ك أ +) مُركَّبٌ كيميائيٌّ صناعيٌّ مُهمٌّ يُحْضَرُ مِنَ حَجَرِ الجيرِ ويُلحَ الطعام. ويُستَخدَمُ أساساً في صُنعِ الرُّجَاجِ بالإِجماعِ مع حَجَرِ الجيرِ والرُّمُلِ. والرُّجَاجُ رَهِيدٌ تَكاليفِ الإنتاجِ لَأَنَّ مَوادَّةَ الأَوَّلِيَّةِ مُتوافِرةٌ بِكَثْرَةٍ.

يُستَخدَمُ رَمَلُ الصُّودِ (كَرْبُوناتِ الصُودِيومِ اللامانِيَّة) بِصُورَةٍ رَاسِيةٍ في صُنعِ الرُّجَاجِ والكيمياءاتِ والمُطَبَّخاتِ. وتُستَخدَمُ كيميائيٌّ أَقلُّ مِنه في صُنعِ مَوادِّ أُخرى.

رُجَاجُ
٪٥٠

كيمياءاتِ
٪٢٥

مُطَبَّخاتِ
٪١٥

مَوادِّ أُخرى
٪١٠

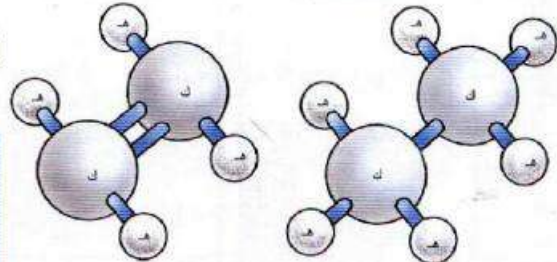


الألكانات والألكينات

الألكانات والألكينات مُركَّبَاتُ كيميائيةٌ هِذْرُوكربونيةٌ تتألفُ من عُضْرَيْنِ فقط هما الهيدروجين والكربون. ومع أَنَّ ذَرَّاتِ هَذهِ العُضْرَيْنِ مُرتَّبةٌ بِالنَّسَقِ نَفسِه في كِلا نَوْعِيِ المُركَّبَاتِ، فَإِنَّ التَّرابِيقَ بَينَ ذَرَّاتِ الكَربونِ أَحاديَّةٌ في الألكانات ولُثانيَّةٌ في الألكينات. وهذا المُعرِّفُ يَعني أَنَّ الألكينات تَتفاعلُ مع المَوادِّ الأُخرى أَكثَرَ مِنَ الألكانات (أَنظُرُ استعمالاتِ الإيثين إلى اليَسَّارِ). وتُستَخدَمُ الألكانات كزُفُودٍ بِصُورَةٍ رَاسِيةٍ. وتُبايِنُ خِصائِصُ الألكانات والألكينات تَبَعاً لعدَدِ ذَرَّاتِ الكَربونِ الَّتِي تَحتويها.

الألكانات

عدد ذرات الكربون في السلسلة	اسم المركب	الحالة الطبيعية على ٢٢° س	الشفرة الجزيئية
١	الميثان	غاز	CH_4
٢	الإيثان	غاز	C_2H_6
٣	البروبان	غاز	C_3H_8
٤	البيوتان	غاز	C_4H_{10}
٥	البنزين	سائل	C_5H_{12}
٦	الهكسان	سائل	C_6H_{14}
٧	الهيبتان	سائل	C_7H_{16}
٨	الأوكتان	سائل	C_8H_{18}
٩	النونان	سائل	C_9H_{20}
١٠	الديكان	سائل	$\text{C}_{10}\text{H}_{22}$



الإيثين أَكثَرُ مُتوافِراً بِحَوى رابطة ثنائيَّةٍ بَينَ ذَرَّتَيْ الكَربونِ.

الإيثان مُشَبَّهٌ عَنِ أَكْثَرِ بَحوى رابطة أحاديَّةٍ بَينَ ذَرَّتَيْ الكَربونِ.

الألكينات

عدد ذرات الكربون في السلسلة	اسم المركب	الحالة الطبيعية على ٢٢° س	الشفرة الجزيئية
٢	الإيثين	غاز	C_2H_4
٣	البروبين	غاز	C_3H_6
٤	البيوتين	غاز	C_4H_8
٥	البنترين	سائل	C_5H_{10}
٦	الهكسين	سائل	C_6H_{12}
٧	الهيبتين	سائل	C_7H_{14}
٨	الأوكتين	سائل	C_8H_{16}
٩	النونين	سائل	C_9H_{18}
١٠	الديكين	سائل	$\text{C}_{10}\text{H}_{20}$

توزع المواد الأولية في العالم



المتّيجون الرئيسيون للمواد الأولية

المادة	المتّيجون الرئيسيون	المتّيجون العالمي
البوكسيت (أكسيد الألومنيوم)	أستراليا ٢٧.٤ مليون طن إندونيسيا ١٦.٥ مليون طن	١٠.٦٤ مليون طن
الفحم الحجري	الصين ١٠.٥٤ مليون طن الولايات المتحدة ٨٨٦ مليون طن	٦.٨٨٢ مليون طن
النحاس	تشيلي ١.٦ مليون طن الولايات المتحدة ١.٥ مليون طن	٩.٢ مليون طن
الغاز الطبيعي	كندا ٧٩٦.٠٠٠ مليون م ^٣ الولايات المتحدة ٤٨٨.٧٤٩ مليون م ^٣	٢٦٠.٠٠٠ مليون م ^٣
خام الحديد	كندا ٢.٤١ مليون طن الصين ١.٦٥ مليون طن	٩.٨٤ مليون طن
كازين (نقل)	كندا ٢.٤١ مليون طن الجمهورية الكورية ١.٣ مليون طن	٢٣.٩ مليون طن
النفط	كندا ٢.٤١ مليون طن الولايات المتحدة ٢.٣٢ مليون طن المملكة العربية السعودية ٢.٤٧ مليون طن	٢.٩٨٧ مليون طن
مخّط الطعام	الولايات المتحدة ٣.٥٠٥ مليون طن الصين ٢.٨٣٣ مليون طن	١.٨٩ مليون طن
الكبريت	الولايات المتحدة ١.١٦ مليون طن الصين ٧.٤ مليون طن	٦.٠٣ مليون طن
الخشب	الولايات المتحدة ١.١-٩ مليون م ^٣ كندا ٨٦٢ مليون م ^٣	٧٧٤.٧ مليون م ^٣

• اتحاد الجمهوريات
الشوفاينية الاشتراكية سابقاً

استخدامات المواد الأولية

المواد الأولية	الاستخدامات
البوكسيت (أكسيد الألومنيوم)	أهم مصدر للألومنيوم - الذي يُستخدم في صناعة الطائرات ووسائل النقل والسيارات والشاحنات والآلات المنزلية.
الفحم الحجري	يُنتج الفحم الحجري بكميات رئيسية من الكبريت، ويُستخدم وقوداً لتوليد الكهرباء.
النحاس	يُستخدم النحاس في صنع الأسلاك والكوابل المُوصلة للكهرباء، وفي تصنيع سبائك من الشبكات كالنحاس الأصفر.
الغاز الطبيعي	يُستخدم الغاز الطبيعي في صنع الأمونيا، وفي المنازل يُستخدم وقوداً للتدفئة والتبريد.
خام الحديد	يُستخدم الحديد في تصنيع قطع شحركات السيارات والمعدات، وفي صنع الفولاذ والفولاذ أقوى من الحديد وأحد المواد الرئيسة في بناء الجسور والمباني الشاهقة.
كازين (نقل)	يُستخدم الكازين في صنع الطوب والإسمنت لبناء المنازل والخزانات لتخزين المياه.
النفط	يُستخدم النفط وقوداً لشحركات الطائرات والسيارات والمصانع، وفي صنع اللدائن.
مخّط الطعام	يُستخدم المخّط غالباً للأطعمة، وفي صنع فستق كسيد الصوديوم (المطبوخة الكاوية) وكربونات الصوديوم.
الكبريت	يُستخدم الكبريت في تصنيع حامض الكبريتيك، الذي يُستخدم في تصنيع اللدائن والمخلفات واللدائن والألياف.
الخشب	يُستخدم الخشب في بناء المنازل وصنع الجدران (ج. جانت) والأبواب والأثاث، وهو أيضاً المادة الأولية لصنع الورق.

القَوَى والطاقة

سليوس	فهرنهايت	كلفن
١٠٠	٢١٢	٣٧٣
٩٠	١٩٤	٣٦٣
٨٠	١٧٦	٣٥٣
٧٠	١٥٨	٣٢٢
٦٠	١٤٠	٢٢٢
٥٠	١٢٢	٢٢٣
٤٠	١٠٤	٣١٣
٣٠	٨٦	٢٠٣
٢٠	٦٨	٢٩٣
١٠	٥٠	٢٨٣
٠	٣٢	٢٧٣
-١٠	١٤	٢٦٣
-٢٠	-٤	٢٥٣

مقاييس درجات الحرارة (الترمومترات)

تقاس درجات الحرارة بالترمومتر (ميزان الحرارة) الذي يقيس درجة حُمُو أو برودة الأجسام أو الأشخاص. وتُقَلَّمَا ارتفعت قراءة المقياس كأن حُمُو الجسم أكثر. إذا كانت درجة حرارة جسم ما دون درجة الصفر على مقياس سليوس (وهي نقطة تجمد الماء) فنقرأ كَرَقَم سَلْيِي.

درجة حرارة مركز الشمس ١٤ مليون °س

يقلي الماء على درجة ١٠٠ °س (في ضغط عياري)

درجة الحرارة القصوى التي يتحملها جسم الإنسان العاري ٧٤ °س

درجة حرارة جسم الإنسان العادي ٣٧ °س

درجة الحرارة الدنيا التي يتحملها جسم الإنسان العاري ١٠ °س

درجة تجمد الماء صفر (٠) °س

مُعَادَلَات القَوَى والطاقة

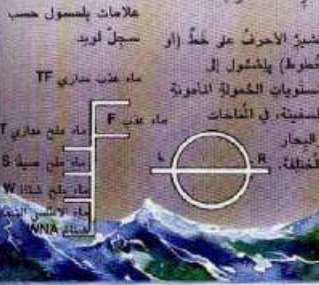
تُستخدَم المُعَادَلَات التالية عادةً في الفيزياء. إن بعض الوحدات المُستخدَمة في حساب هذه المُعَادَلَات واردٌ في جداولٍ وحدات القياس البصري والإمبراطوري في الصفحة المُقابِلة.

المسافة المقطوعة (م)	الزمن (ث)	فَعْدَلُ السَّرعَةِ (م/ث)
الكتلة (كغ) × التسارع (م/ث ^٢)		القُوَّة (كغ م/ث ^٢ أو ن)
تَغْيَرُ السَّرعَةِ (م/ث)	الزمن (ث)	التَّسَارُع (م/ث ^٢)
الكتلة (كغ) × السَّرعَةِ (م/ث)		كَمِيَّةُ التَّحَرُّك (كغ م/ث)
القُوَّة (ن) × الزمن (ث)		الدَّفْع (ن ث)
القُوَّة (ن) × المسافة المقطوعة (م)		الشَّغْل (ن م أو جول)
الشَّغْل المبذول (ن م) أو تَغْيَرُ الطاقة (جول)	الزمن (ث)	مَعْدَلُ القُوَّة (جول/ث أو واط)
الشَّغْلُ الناتج (ن م) × ١٠٠٪	الشَّغْلُ المبذول (ن م)	الكَمِيفِيَّة (%)
القُوَّة (ن) / المساحة (م ^٢)		التَّضَلُّع (ن/م ^٢)
الكتلة (كغ) / الحجم (م ^٣)		الكثافة (كغ/م ^٣)

مفتاح الرموز: جول - كغ - كيلوغرام، م - متر، ث - ثوانٍ، ن - نيوتن، ث - ثانية، واط - واط.

خَطُّ يَلْمُسُول

تَلْمُسُ السَّيَرِ لَأَن مَعْدَلُ كَمِيفِيَّتِهَا أَقَلُّ مِنْ كَمِيفِيَّةِ الماء. ويُطلَقُ عادةً على جانب هَيْكَلِ السَّيَرِ علامة تدعى خَطُّ يَلْمُسُولِ يَبِينُ الكَمِيفِيَّةَ المأمُورَةَ المُقْصُودَى. فَإِنَّ عَظَمَتِ السَّيَرِ إِلَى مَا قُوَّةَ تَكُونُ مَعْرِفَةُ الكَمِيفِيَّةِ.



الولايات المتحدة
٣٤ مليون

الاستهلاك اليومي
للشخص بالكيلوجول

الملكة المتحدة
١٧,٥ مليون

أستراليا
١٦,٥ مليون



مَعْدَلُ الاستهلاكِ الطاقِي اليومي لِلْفَرْدِ

يَبِينُ المِخْطَلَطُ التالي مَدَى اختلاف استهلاك الشخص للطاقة يوميًا من بَلَدٍ إِلَى آخَرٍ. الأَرْقَامُ المُعطَاةُ تَشْمَلُ مُخْتَلِفَ مَصَادِرِ الطاقة - كَالطَّعَامِ والكهرباء والغاز والبتروال - بِمُخْتَلِفِ مَنَظَرَاتِهِ.



وَحْدَاتُ الْقِيَاسِ (فِي النِّظَامَيْنِ الْمِثْرِيِّ وَالْإِمْبَرَاطُورِيِّ)

وَحْدَاتُ الْقِيَاسِ

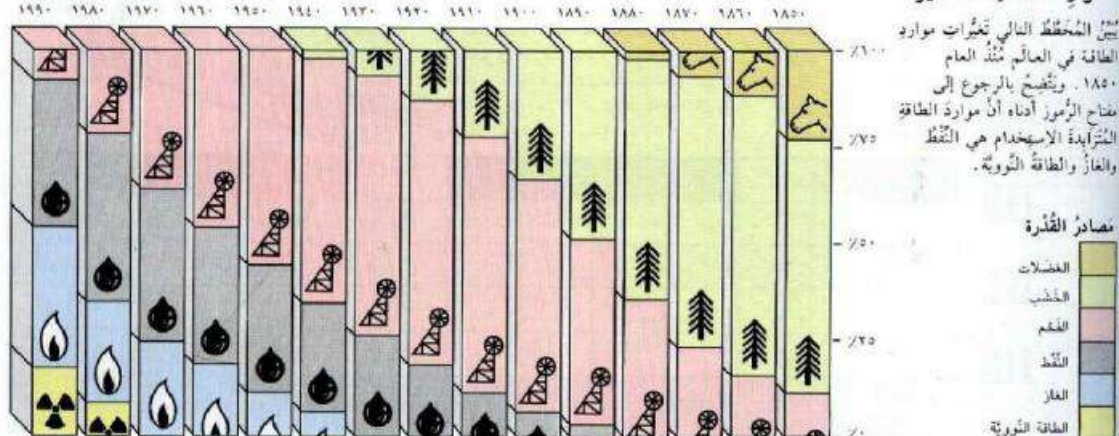
وَحْدَاتُ الْبَرْتَرَةِ	وَحْدَاتُ الْإِمْبَرَاطُورِيَّةِ	مَا يُعَادِلُهَا
الطول	الطول	ما يُعَادِلُهَا
سنتيمتر (سم)	قدم	١٢ إنشاً أو بوصة (إنش)
متر (م)	ياردة (يا)	٣ أقدام
كيلومتر (كم)	ميل	١٧٦٠ ياردة
المساحة	المساحة	
سنتيمتر مربع (سم ^٢)	قدم مربع (قدم ^٢)	١٤٤ إنشاً مربعاً (إنش ^٢)
متر مربع (م ^٢)	ياردة مربعة (يا ^٢)	٩ أقدام مربعة
هكتار	فدان	٤٨٤٠ ياردة مربعة
كيلومتر مربع	ميل مربع	٦٤٠ هكتاراً
الحجم	الحجم	
سنتيمتر مكعب (سم ^٣)	بائنت	٢٤.٦٨ إنش مكعب (إنش ^٣)
لتر (ل)	كوالتر	٤ كوالترات
متر مكعب (م ^٣)	غالون	
الكثافة	الكثافة	
كيلوغرام (كغ)	بوند	١٦ أونصة
طن (طن)	طن	٢٢٤٠ باوند

التحويل من وَحْدَاتِ إِمْبَرَاطُورِيَّةٍ إِلَى مِثْرِيَّةٍ

التحويل من وَحْدَاتِ مِثْرِيَّةٍ إِلَى إِمْبَرَاطُورِيَّةٍ

إِثْرَبُ فِي	إِلَى	لِلتَّحْوِيلِ مِنْ	إِثْرَبُ فِي	إِلَى	لِلتَّحْوِيلِ مِنْ
٢.٥٤	سنتيمترات	الطول	٠.٣٩	إنشات	سنتيمترات
٠.٣٠	أمتار	أقدام	٢.٢٨	أقدام	أمتار
١.٦٦	كيلومترات	أميال	٠.٦٢	أميال	كيلومترات
٦.٤٥	سنتيمترات مربعة	المساحة	٠.١٦	إنشات مربعة	سنتيمترات مربعة
٠.٠٩	أمتار مربعة	أقدام مربعة	١٠.٧٦	أقدام مربعة	أمتار مربعة
٠.٤٠	هكتارات	فدادين	٢.٤٧	فدادين	هكتارات
٢.٥٩	كيلومترات مربعة	أميال مربعة	٠.٣٩	أميال مربعة	كيلومترات مربعة
١٦.٣٩	سنتيمترات مكعبة	الحجم	٠.٠٦١	إنشات مكعبة	سنتيمترات مكعبة
٠.٥٧	لترات	بائنتات (إمبراطورية)	١.٣٦	بائنتات (إمبراطورية)	لترات
٢.٥٥	لترات	غالونات (إمبراطورية)	٠.٢٢	غالونات (إمبراطورية)	لترات
٢٨.٣٥	غرامات	أونصات	٠.٠٤	أونصات	غرامات
٠.٤٥	كيلوغرامات	باوندات	٢.٢٠	باوندات	كيلوغرامات
١.٠٢	أطنان	أطنان (إمبراطورية)	٠.٩٨	أطنان (إمبراطورية)	أطنان

الْمَوَارِدُ الطَّاقِيَّةُ الْمُتَعَبِّرَةُ



نظام الوحدات الدولية مبسطة من الوحدات المتفق عليها دوليًا للاستخدام في الأغراض العلمية. والنضاعث المستخدمة مع بعض الوحدات الكهربائية في هذا النظام صغرًا أو كبرًا، تشمل: بيكو 10^{-12} ، ميكرو 10^{-6} ،

المُعَادَلَاتُ الْمُشْتَبِهَةُ أَتَانَهُ لَا تَعْنِي شَيْئًا يَحُدُّ
ذَاتَهَا ؛ لَكِنَّ قُلًّا مِنْهَا مُمَكِّنُكَ مِنَ الْحُصُولِ عَلَى
ثَلَاثِ مُعَادَلَاتٍ - كُلِّ وَاحِدَةٍ مِنْهَا تُمَكِّنُكَ مِنْ
إِحْصَاءِ إِحْدَى الْكَمِّيَّاتِ الثَّلَاثِ إِذَا كَانَتْ
أَشْتَبَاهُ مِنْهَا مَعْرُوفَتَيْنِ . وَلِلْحُصُولِ عَلَى الْجَوَابِ
الصَّحِيحِ يَجِبُ التَّمْيِيزُ عَنْ جَمِيعِ الْكَمِّيَّاتِ
يُؤَخَّرُ عَنْ نِظَامِ الْقِيَاسِ تَقْسِيمَهُ (نِظَامُ
الْوَحْدَاتِ الدُّوَلِيَّةِ)

$$\gamma = \frac{1}{\alpha \beta}$$

$$\frac{1}{u} = \epsilon' \cdot \frac{1}{\epsilon} = \epsilon' \epsilon^{-1} = 1$$

$v = \frac{\text{السرعة الكهربائية}}{\text{شدة التيار} \times \text{الزمن}}$
$v = \frac{\text{القابلية}}{\text{شدة التيار} \times \text{القوة}}$
$v = \frac{\text{القدرة (التي بدو في المقاومة)}}{\text{القابلية} \times \text{شدة التيار}}$
$v = \frac{\text{المقاومة}}{\text{القدرة} \times \text{الزمن}}$
$v = \frac{\text{السرعة الموجية}}{\text{التردد} \times \text{الطول الموجي}}$

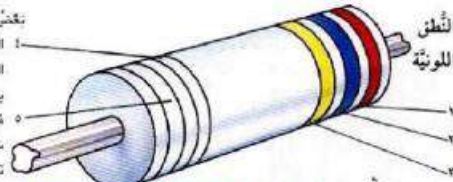
القطر الثلاثة الأولى هي أجزاء من القشرة البرنية المشببة (أضواء). والحرارة الأولان يشيران العنقيرين الأولين من قيم مقاومة المقادير بالأمم. أما الحر الثالث فيبين الكمية التي يجب مضاعفة العنقيرين الأولين بها. (أي، عدد الأصناف المشابة بقدر هذه الأعداد).

الوقت (في ٧.٥ كيلو Ω)	الوقت (في ٧.٥ كيلو Ω)
٦٥٠ أومًا	٦٥٠ أومًا
٧٠ أومًا	٧٠ أومًا
٧٥ أومًا	٧٥ أومًا

الكمية	الرمز	الوحدة	الاختصار	التوضيح
قوة التيار	ف	فولط	ف	تتبع البطارية أو المولد فبطارية وتيتم تيارًا كهربائيًا في الدارة. فرق الجهد الذي مقدارًا فُلت يدفع تيارًا مقداره امبير عبر مقاومة مقداره أوم
شدة التيار	ت	امبير	أ	التيار هو تدفق من الجسيمات المشحونة (من الإلكترونات عادة). هنريان $10^{-6} \times 10^{-9}$ إلكترون في الثانية يساوي امبيرًا واحدًا.
مقاومة	م	أوم	أوم (Ω)	مقاومة الموصل هي مقدار حسده لتمرير التيار. وهذه المقاومة تتسبب تحول بعض الطاقة الكهربائية إلى طاقة حرارية.
طاقة	طا	جول	جول	يتسببك جول من الطاقة الكهربائية في الثانية عندما يشرى تيارًا مقداره امبير عبر مقاومة مقداره أوم.
قدرة	قد	واط	واط	القدرة هي معدل الشغل المبذول أو الطاقة المستهلكة. إن القدرة واط واحد يساوي شغلًا جوليًا واحد في الثانية.
كمية الشحنة الكهربائية	كـ	كولوم	كل	الكولوم وحدة قياس كمية الشحنة الكهربائية. وهو يساوي الشحنة المنقولة بواسطة تيار مقداره امبير في ثانية.

تُستخدم المقامات للتحكم في سريان التيار في الدارة؛ ويُقاس المقاومة بالأوم (Ω). وتظهر قيمة المقاومة عادة بالأوم (Ω) - مبنية بثلاثة نطاق ملونة هي جزء من شفرة لونية خاصة.

بعض المقادير تحتوي السوائل الرابع والخامس
 السوائل المسوحة يُبين مدى قرب مقاومة المقادير من
 القيمة المرفوعة عليه. مثال ذلك، شامون 100 ± 2
 يعني أن شامونه تتراوح بين 98 و 102 .
 شامول درجة الحرارة بأحد من القيمتين 100 درجة
 سيستقيم (± 0.5) (س). هذا السامول يُبين مقدار
 تغير المقاومة بتغير درجة الحرارة.

[illegible]

شفرة مورس

يمكن إرسال الرسائل بشفرة مورس المُشفّر عليها دوليًا والمؤلفة من نقط وشُرط تمثل الحروف والأرقام وبمفاتيح أخرى.

a	• —	m	— —	y	• — — —
b	• — — —	n	— •	z	• — — •
c	• — — •	o	— — —	1	• — — —
d	• — —	p	• — — —	2	• — — —
e	• —	q	• — — •	3	• — — —
f	• — • —	r	• — —	4	• — — —
g	• — — —	s	• —	5	• — — —
h	• — — —	t	— —	6	• — — —
i	• —	u	• — — —	7	• — — —
j	• — — —	v	• — — —	8	• — — —
k	• — —	w	• — — —	9	• — — —
l	• — —	x	• — — —	0	• — — —

نظام الترميز الثنائي

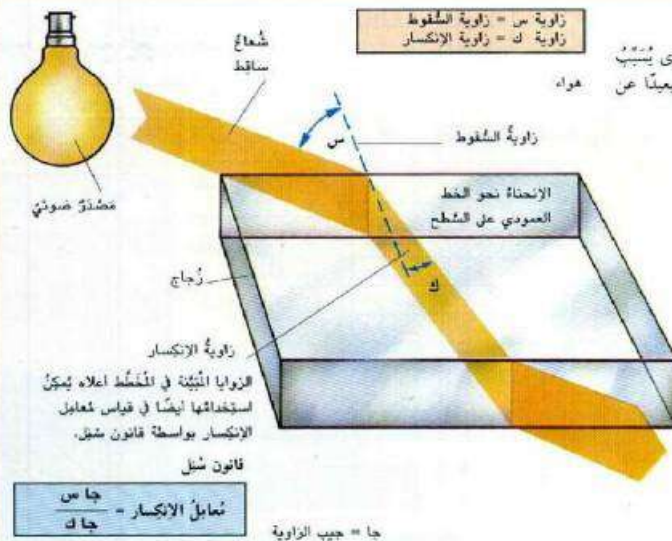
تستخدم الحاسبات الإلكترونية نظام الترميز الثنائي للأعداد، بالأحاد والأصفار فقط 0 و 1، بخلاف النظام العشري، الذي يحوي عشرة أرقام، من صفر (0) إلى تسعة (9). في النظام العشري، تمثل الأعداد الطويلة (من اليمين إلى اليسار) الأحاد، العشرات، المئات، الألوف، وهكذا ذواتك. أمّا في النظام الثنائي، فتمثل الأعداد الطويلة الأحاد، الأثنائات، الأربعات، الثمانيات، وهكذا ذواتك.

الأعداد العشرية				الأعداد الثنائية	
8	4	2	1	10	1
0	0	0	0	0	0
0	0	0	1	1	1
0	0	1	0	2	2
0	0	1	1	3	3
0	1	0	0	4	4
0	1	0	1	5	5
0	1	1	0	6	6
0	1	1	1	7	7
1	0	0	0	8	8
1	0	0	1	9	9
1	0	1	0	1	0
1	0	1	1	1	1
1	1	0	0	1	2
1	1	0	1	1	3
1	1	1	0	1	4
1	1	1	1	1	5

الرموز الكهربائية والإلكترونية

الرموز المستخدمة عادة لبعض مقومات الدارات الكهربائية والإلكترونية مبيّنة أدناه. أحياناً تستخدم رموز بديلة لكثير من هذه المقومات، بخاصة في الكتب المنشورة في بلدان مختلفة.

مقاوم	فولت	أمبير
مكثف	مقاوم متغير	مقاوم متغير
جهاز	دايود ضوء	ثلاثي (ثلاثي)
محث	ميكروفون	مكبر
بطارية	شعول	صهيرة
مفتاح (مفتاح)	قطبية موجبة	قطبية سالبة
خطوط المجال الكهربائي (سالبة)	خطوط المجال الكهربائي (موجبة)	هوائي
ترانسفورماتور	ترانسفورماتور	خطوط المجال المغناطيسي
بوابة «و»	بوابة «أو» (دائرة «أو»)	عاكس الطور (بوابة «لا»)
سلكان موصولان	سلكان غير موصولين	دارة كهربائية متصلة



معامل الانكسار

إن تغيّر سرعة الضوء عند انتقاله مائلًا من مادة شفافة إلى أخرى يتغيّر في اتجاهه. وكلّما ازداد هذا التغيّر يزداد انحناء الضوء بعيدًا عن اتجاهه الأصلي.

معامل (أو دليل) الانكسار هو النسبة بين سرعة الضوء في الفراغ وسرعته في مادة شفافة أخرى.

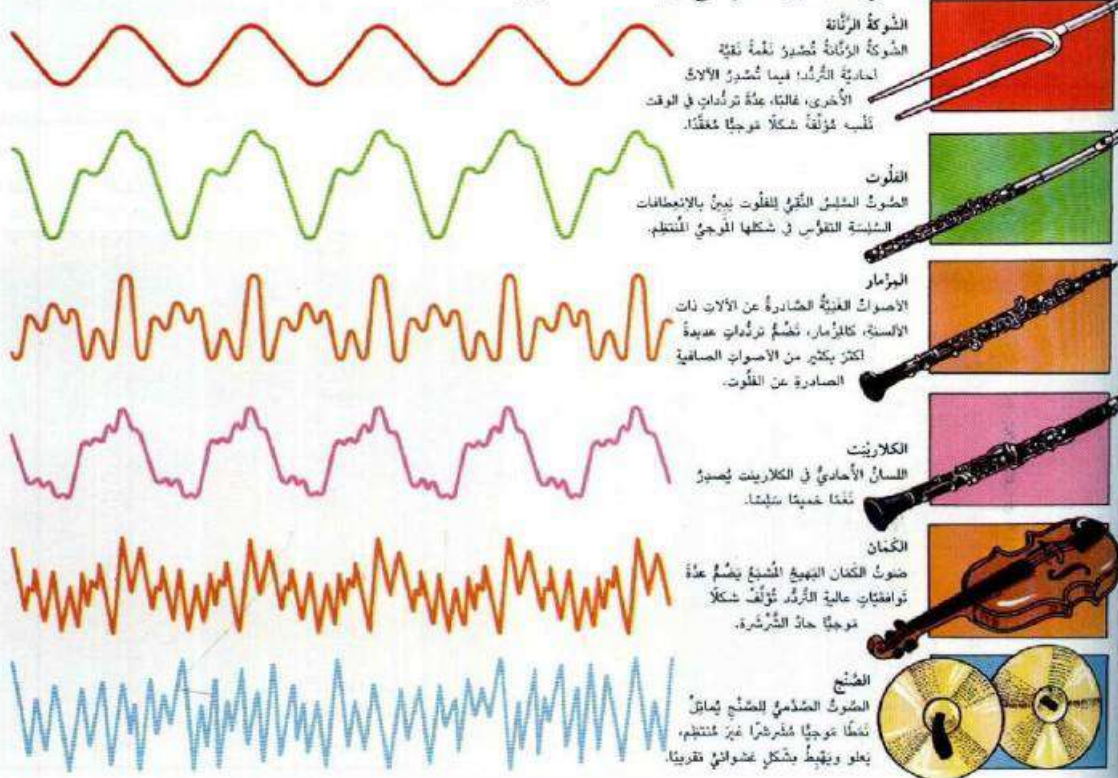
$$\text{معامل الانكسار} = \frac{\text{سرعة الضوء في الفراغ}}{\text{سرعة الضوء في تلك المادة}}$$

معامل انكسار الماء (١.٣٣) هو أقل من معامل انكسار الزجاج (١.٥). وهذا يعني أن الضوء يتحدّث أكثر، وبالتالي يكون انحناءه أكثر، عند مروره في الزجاج منه عند مروره في الماء.

المادة	معامل الانكسار	سرعة الضوء (م/ث)
الهواء	١.٠	٣٠٠٠٠٠٠٠٠
الماء	١.٣٣	٢٢٥٠٠٠٠٠٠
الهرشباتس	١.٥	٢٠٠٠٠٠٠٠٠
الزجاج	١.٥	٢٠٠٠٠٠٠٠٠
الألماس	٢.٤	١٢٠٠٠٠٠٠٠

مدى التردّد لآلات موسيقى

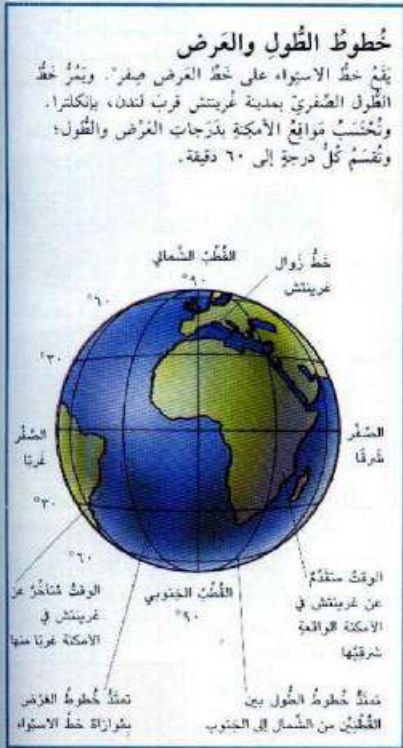
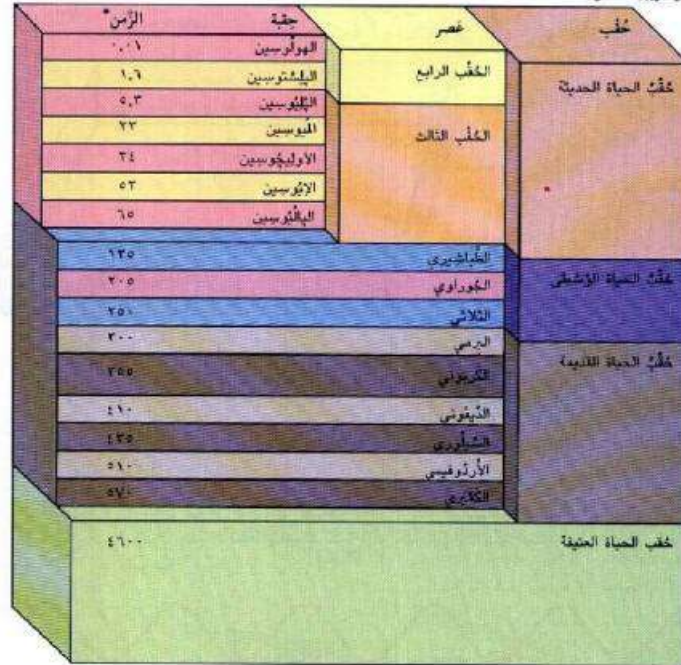
تصدر كل الآلات صوتًا يجعل شيء يذبذب أو يهتز فيها. هذه الاهتزازات تنتج، في الهواء، الأمواج الصوتية التي تنتقل إلى أذناننا مُحدثةً تغيّرات سريعة في ضغط الهواء مُتساوّة مع ذبذبة الآلة.



الأرض

جدول الأزمنة الجيولوجية

هذا الجدول يوضح تاريخ الأرض الذي يُختص بدراسة العصور التي تكونت فيها طبقات الصخور الرسوبية المتنوعة.

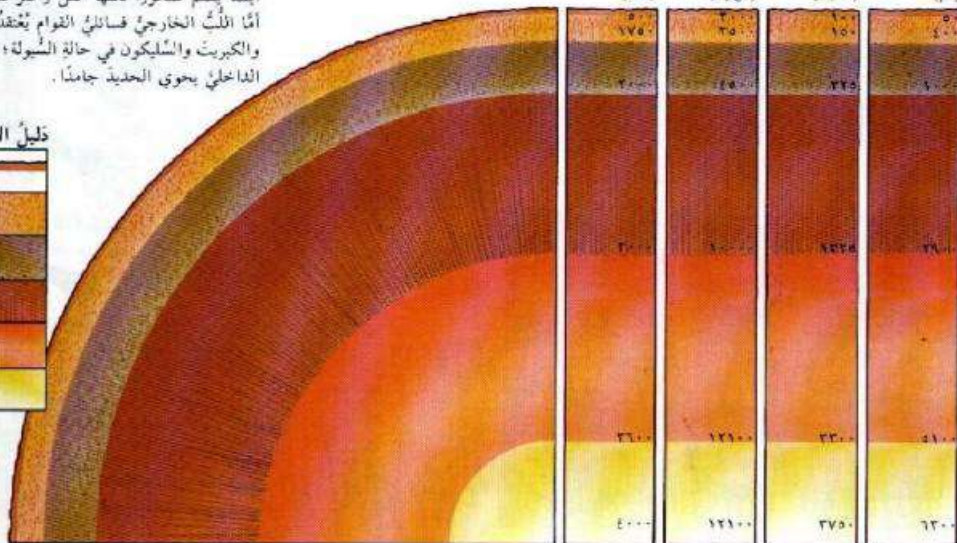


بنية الأرض

تتسلسل بنية الأرض أربع طبقات، الطبقة الخارجية، أو القشرة، تتألف من أنماط صخرية مختلفة كالبازلت والگرانيت. والدثار أيضاً يتسلسل صخوراً لكنها أفل وأكثراً قمامة من صخور القشرة. أما اللب الخارجي فساكني القوام يُعتقد أنه يحوي الحديد والكبريت والسليكون في حالة السائلة، في حين يُرجح أن اللب الداخلي يحوي الحديد جامداً.

دليل الألوان

القشرة	
الدثار العلوي	
منطقة تدوير	
الدثار	
اللب الخارجي	
اللب	



* الزمن بتلايين السنين قبل العصر الحاضر.

مِقْيَاسُ «مَوْهَز» لِلصَّلَاةِ

يتكوّن عالم المعادِين الألماني، فريدريخ مومز، جدّولاً مبعاريّاً لقياس الصلادة بالمقارنة مع صلادة عشرة معادِين مختارة. تزداد صلادة المعدِن بازدياد رقم صلادته - أي إنّ كلّ معدِن يُخضعُ الصلادَة ذات الأرقام الأقلّ من رقم صلادته.



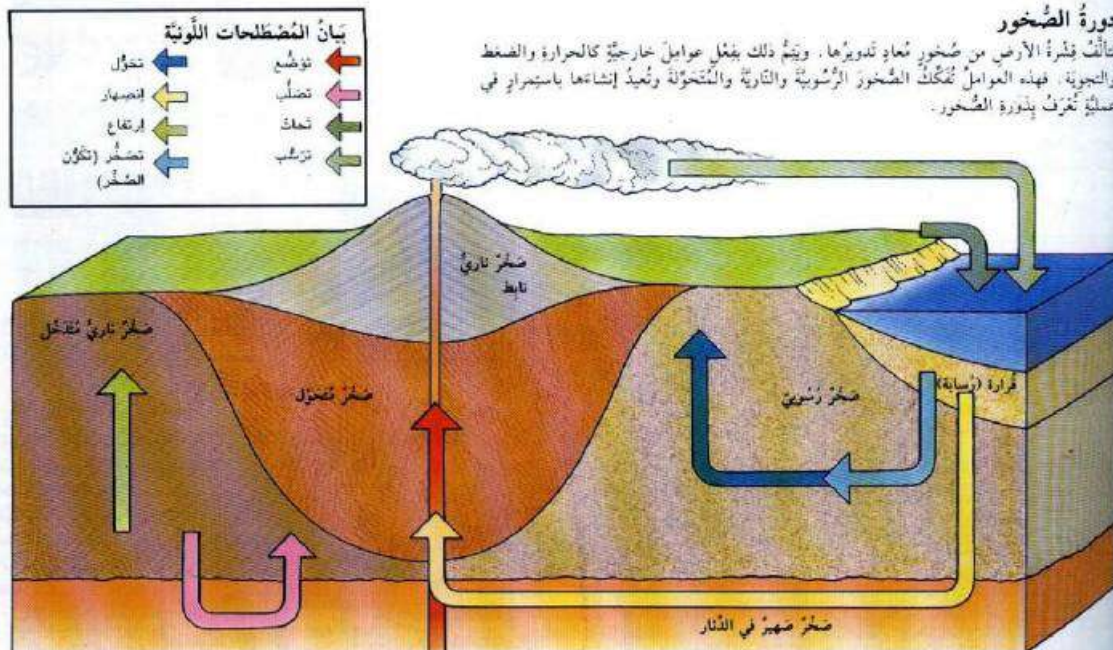
الصُّخُورُ الشَّائِعَةُ

الظُحُورُ التي تُولَدُ الأرض إِمَّا ناريةً (بِرُكائِهِ) أو رُشوبيةً أو مُقْحَوةً. تَنَشَأُ
الظُحُورُ النَّارِيَّةُ من تَصَلُّبِ الطَّعْدَةِ (الصَّخْرِ المُتَصَهَّرِ). وَتَسْتَحِلُّ الظُّحُورُ
الرُّشُوبِيَّةُ من كُثَاثِ الصَّخْرِ وَالزَّمَلِ وَالزَّيْتَنِ المُتَلَمَّحَةِ بِضَغْطِ الطَّبَقَاتِ
فَوْقِهَا. وَتَكُونُ الظُّحُورُ المُقْحَوةُ بِتَغَيُّرِ الصَّخْرِ الْعَبْدِيِّ لِضَرْبِ بَنَائِيهِ
الْحَرَارَةِ وَالضَّغْطِ. وَفِي مَا يَلِي عَشْرَهُ أَهْلَةٌ شَاعِعَةٌ مِنْ كُلِّ نَوْعٍ:

ثاوي	زُويي	مُتخول
ثاويت	حجر جري	أردواز
اسوامي	دولوميت	فيليت
چالرو	حجر زمني	شمت
دولزيت	كولچوميرات (زصيص)	نايس
بازلت	بازلتيا (بريشة)	هورنفلس (صخر قريته)
لندريت	زسابة البخر (الباوريت)	زهام
سجني (السيد)	حجر بلزني	كوازقريت (عزويت)
ديوزيت	حجر طيني	ميجمانيت
صخر بوريري (شافقي)	فلل (طرق صفي شخبر)	امفيبوليت (الحائرات)
زئوليت	صلصال	تاكتيت

دورة الصُّخُور

تأثرت فترة الأرض من صخور مُعاد تدويرها، ويتم ذلك بفعل عوامل خارجية كالحرارة والضغط والتجوية. هذه العوامل تُكَثِّفُ الصخور الرسوبية والتَّارِيَّةَ والمُتَحَوِّلَةَ وتُعِيدُ إنشائها باستمرارٍ في عملية تُعرف بِدَوْرَةِ الصُّخُورِ.



الطقس

مُنظمة الأرصاد العالمية

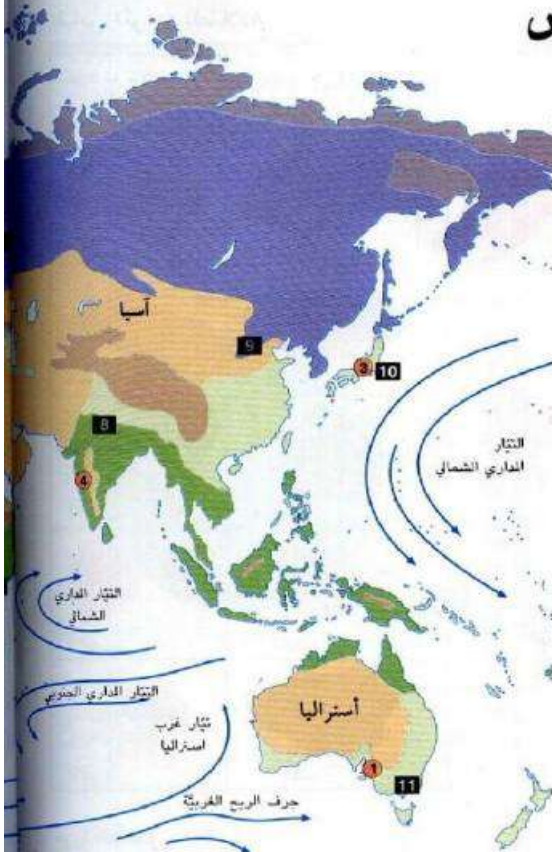
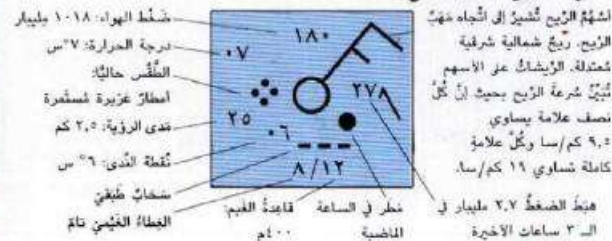
تألفت مُنظمة الأرصاد العالمية من شبكة تُضمُّ قرابة ١٠,٠٠٠ محطة أرصاد جوية دائمة في سائر أنحاء العالم. وتتوالى التقارير من هذه المحطات بتقوُّب كل ثلاث ساعات (تُدعى ساعات الرُّصد الآن) إلى ثلاثة عشر مركزاً رئيسياً لرُصد الطقس تُظهرُ على خريطة العالم الشَّبيكة جانباً. وتقوم هذه المراكز بتحويل المعلومات التي تصلها عن الطقس باستمرارٍ إلى جميع بلدان العالم لِتُعدَّ نشراتها وتنبؤاتها الجوية.

أحوال جوية قصوى

يُبين الجدول التالي الأحوال الجوية القصوى المُسجلة حول العالم. الطُّرُوف القصوى هي في بعض الأماكن جزء من النمط المُعتاد في تلك الأصقاع. وفي أماكن أخرى تلتقط ظروفاً، كالتفيضات أو الجفاف، الشَّطَّ المُعتاد.

























	تساقط الثلج الأعظم (في ١٢ شهراً) ٣١ ١٠٢ سم، من ١٩٧٧/٢/١٩ إلى ١٩٧٣/٢/١٨. وذلك في بنزيس، جبل رينير، في ولاية واشنطن، بالولايات المتحدة.
	كمثال المطر الأعظم (في ٢٤ ساعة) ١٨٧٠ مم، من ٢/١٥ إلى ٢/١٦ ١٩٥٢/٢/١٦. في سيلاس، رينكون، بالمحيط الهندي.
	فترة الجفاف القصوى (كمثال المطر السنوي) صفر في صحراء ألتكاف قرب كالامبا، بالبولو. استمرَّ الجفاف ١٠٠ سنة حتى عام ١٩٧٢.
	أعلى سرعة رياح سطحية ٣٧١ كم/ساعة، على جبل واشنطن (ارتفاعه ١٩١٦ م) في نيويورك، بالولايات المتحدة بتاريخ ١٢/٤/١٩٣٤.
	شع الشمس الأقصى ٩٧٪ (الأكثر من ٤٣٠٠ ساعة) في الصحراء، الشرق.
	شع الشمس الأدنى صفر، في القطب الشمالي، حيث يستمرُّ ليلٌ شتاء ١٨٢ يومًا.
	أعلى درجة حرارة في الظل ٥٨°س، في الغريزة (ارتفاعها ١١٦ م)، ليبيا في ١٤/٩/١٩٢٢.
	لنكن الأشد حرارة (الكمثال السنوي) ٣٨.٤°س في دُور، النجدة.
	لنكن الأكثر برودة (الكمثال القياسي الأبرد) -٨٩°س في محطة بلاتو، في القارة القطبية الجنوبية.
	الأيام المظيرة الأكثر (في السنة) حش ٣٥٠ يومًا في الشتاء، في جبل واي إيلاب (ارتفاعه ١٥٦٩ م) في كولومبيا، هاواي.
	لنكن الأعصف رياحا تبلغ سرعة العواصف ٣٢٠ كم/ساعة، في خليج الكوكشوت، سانجول جورج الخامس، القارة القطبية الجنوبية.

قراءة خرائط الطقس



رُموز خرائط الطقس

يُستخدم الأرصاديون قائمة من الرُموز لبيان الطقس وسرعة الرياح، والرُموز المُبيَّنة أدناه مُعمَّدة عالمياً، فمن رُصبت على خرائط الطقس فإنها تُوفِّر معلومات أساسية تُستخدم في إعداد نشرات وتنبؤات الأحوال الجوية. ويُستخدم مُلبس نشرات الأحوال الجوية التَّفْزِيْوية نُسُخاً مُبسَّطة من هذه الرُموز.

			شالورة (هضاب خفيف)
			مطر
			ثلج
			وايل ثلج
			جبهة باردة
			جبهة دافئة
			رياح من العاصفة إلى العاصفة
			هاديء

ألمع النجوم

يُثَامِسُ لِمَعَانِ النِّجْمِ بِالقَدْرِ المُحَدَّدِ لَهُ. وَكُلَّمَا انْخَفَضَ القَدْرُ كَانَ النِّجْمُ المَعِ، بِحِثِّ إِنَّ لِمَعَانِ
نِجْمٍ مِنْ قَدْرِ مَعَيْنٍ يَزِيدُ مَرَّتَيْنِ وَنِصْفًا عَلَى لِمَعَانِ نِجْمٍ مِنْ القَدْرِ الَّذِي يَلِيهِ كَمَا يَبْدُوَانِ مِنْ
الأَرْضِ. أَمَّا القَدْرُ المُنْقَلَقُ فَهُوَ كَمِيَّةُ الضَّوءِ الَّتِي يَتَوَعَّهَا النِّجْمُ فَعَلًا.

الاسم	الظاهر	الفقر	المقد
الشَّعْرَى البَيْضَاءُ	١,٤٦ -	١,٤٦ +	٨,٦٥
شَهْلِيل	- ٠,٧٢	- ٤,٦	١٢٠٠
خَضَار	- ٠,٩	+ ٤,١	٤,٢٨
السَّمَاءُ الزَّامِع	- ٠,٦	- ٠,٢	٢٦
النُّجُومُ الْوَاقِع	+ ٠,٠٤	+ ٠,٩	٢٦
الْعَنُقُوق	+ ٠,٠٨	- ٠,٥	٢٢
رَجُلُ السَّجَّار	+ ٠,١	- ٧,٠	٩٠٠
الشَّعْرَى السَّامِيَّة	+ ٠,٢٥	+ ٢,٦	١١,٤
مَنْكَبٌ (أو إِبْط) الْجَوَازِ	+ ٠,٤٩	- ٧,٠ (مَنْكَبٌ)	٣١٠
أَخْرُ الشَّهْرِ	+ ٠,٥١	- ٢,٥	١١٧
الْوَرْن	+ ٠,٦٢	- ٤,٦	٤٩٠
النُّجُومُ الطَّائِر (الطَّرِ)	+ ٠,٧٧	+ ٢,٢	٢٦
الذُّبُرَان (عَيْنُ الثَّوَر)	+ ٠,٨٥	- ٠,٧	٦٩
نَجْمٌ مُعِيم (الصَّليب الجنوبي)	+ ٠,٩٠	- ٢,٧	٣٧٠
قَلْبُ الْعَقْرَب	+ ٠,٩٢	- ٤,٥	٤٢٠
السَّمَاءُ الْأَعَز (السَّنْبَلَة)	+ ٠,٩٦	- ٣,٦	٣٦٠
رَأْسُ الثَّوَامِ الْمَوْجَر	+ ١,١٥	- ١,٠	٣٥
فَمُ الْحوت	+ ١,١٦	+ ١,٩	٢٢
ذَنبُ الْأَسَد (الذَّنْب)	+ ١,٢٥	- ٧,١	١٨٠٠
نَجْمٌ مُعِيم الثَّامِي	+ ١,٢٥	- ٥,١	٤٨٩
قَلْبُ الْأَسَد	+ ١,٣٥	- ٠,٧	٨٥
الْعَنَازِي	+ ١,٥٠	- ٤,٤	٦٨١

الشَّمْسُ

الشمس أتنطع النجوم في سمانا بلا مَنَازِعِ
سَبَبٌ قَرِيبًا مِنَ الْأَرْضِ. وَحَيْثُ إِنَّ ضَوْءَ
الشمسِ يَسْتَعْرِقُ ٨,٣ دَقَاقَ لِيَصِلَ الْبِنَاءُ، فَإِنَّ
الشمسَ الَّتِي نَرَاهَا هِيَ الشَّمْسُ قَبْلَ ٨,٣ دَقَاقٍ.

$$e^{rT} = 1.0 \times 1.99$$

كُنُوزُ السَّمَرِ

٦٠٠

درجة حرارتها السطحية

١٤٤٠ هـ

درجة حرارة ليها

25 1292...

فَقَطَرُهَا

أَعْظَمُ الرَّجْمِ
الْأَسْمَ

الاسم	البلد	الوزن التقريبي بالطن
هونا وشت	جنوب غرب إفريقيا	٦٠
حماة الأينديغو	جريتاند	٣٠٤
بالتوبريتو	المكسيك	٢٧
اقتوسي	نثرانيا	٢٦
أجبالك	غرب جريتاند	٢٠١
أرفشي	جمهورية شعوليا الشعبية	٢٠
لشوبادروس	المكسيك	١٤
ويلا ميت	الولايات المتحدة	١٤
كاسو دى سيبلو	الأرجنتين	١٣
نثرادلا	أستراليا	١٢

الكواكب السيارة

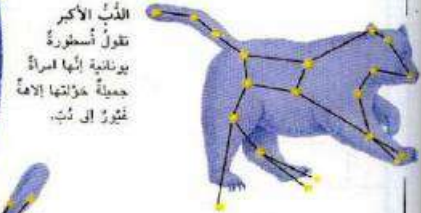
هناك تسع سيارات في النظام الشمسي تقع في مجموعتين تقريباً. المجموعة الأقرب إلى الشمس هي الكواكب الصخرية الأربعة - عطارد والزهرة والأرض واليوريخ. وتضم المجموعة الأبعد العملاقة الغازية وهي المشتري وزحل.

وأورانوس ويتون. أما بلوتو فهو الكوكب التاسع الشاذ، إذ إنه أصغر الكواكب السيارة ويتألف من صخر وجليد.

عطارد	الزهرة	الأرض	المريخ	المشتري	زحل	أورانوس	نبتون	بلوتو
٥٧,٨	١٠٨٢	١٤٩,٦	٢٢٧,٩	٧٧٨,٣	٩١٢٧	٢٨٧٠	٤٤٩٧	٥٩٩٣
بملايين الكيلومترات								
٤٨٧٩	١٢١٠٤	١٢٧٥٦	٦٧٨٦	٦٤٢٩٨٤	١٢٠٥٢٦	٥١٦١٨	٤٩٥٢٨	٢٢٧٤
(بالكيلومترات)								
١٠٠٥٦	٠,٨٢	١	٠,١٠٧	٣١٨	٩٥	١٤,٥	١٧	٠,٠٠٢
الكثافة (الأرض = ١)								
٠,٠٥٦	٠,٨٦	١	٠,١٥	١,٣٢٩	٧٤٤	٦٧	٥٧	٠,٠٠١
التخفيف (الأرض = ١)								
١٨٠ -	٤٨٠ +	٧٠ -	١٢٠ -	١٥٠ -	١٨٠ -	٦١٤ -	٢٢٠ -	٢٣٠ -
درجة حرارة السطح (°س)								
١٢٠ + إلى	٥٥ + إلى	٥٥ + إلى	٢٥ + إلى	٠,٢٨	٠,٩٢٥	٠,٧٩	١,١٢	٠,٠٠٥
جاذبية السطح (الأرض = ١)								
٨٧,٩٧ يومًا	٢٢٤,٧ يومًا	٣٦٥,٢٦ يومًا	٦٨٦,٩٨ يومًا	١١,٨٦ سنة	٢٩,٤٦ سنة	٨٤,٠٦ سنة	١٦٤,٨ سنة	٢٤٨,٥ سنة
زمن الدوران حول الشمس (سنة الكوكب)								
٥٨,٦٥ يومًا	٢٤٣,٠١ يومًا	٣٦٥,٢٦ سنة	٦٨٦,٩٨ سنة	١١,٨٦ سنة	٢٩,٤٦ سنة	٨٤,٠٦ سنة	١٦٤,٨ سنة	٢٤٨,٥ سنة
زمن التسمية الكاملة (يوم الكوكب)								
١٧,٩	٢٥	٢٩,٨	٢٤,١	١٢,١	٩,٦	٦,٨	٥,١	٤,٧
السرعة المدارية (كم/ث)								
-	-	١	٢	١٦	١٨	١٥	٨	١
عدد الأقمار								

الكوكبات

سماء الأرض مرسومة بحوالى ٦٠٠٠ نجم يمكن رؤيتها بالعين المجردة. والنجوم التي تراها تعيش على موقعك على سطح الأرض وعلى ذلك الوقت من السنة. وتبين الخريطةان الشرقتان النجوم التي يمكن رؤيتها من نصفي الكرة الشمالي والجنوبي. ونتيجة لتدوير الأرض تبدو النجوم كأنها تتحرك عبر السماء، لذا ينبغي تدوير هذه الخرائط أيضا. فالنجوم الواقعة في وسط الخريطة، تظهر ترى على مدار السنة، أما تلك الواقعة على الحواف فترى فقط في أوقات معينة من السنة.



الدب الأكبر
تقول أسطورة يونانية إنها امرأة جميلة خالقتها إلهة غيورا إلى دب.



الفرس الأعظم
شبه هذه التكوينية شكل حصان شبح. وفي الأساطير اليونانية، أنها حصلت قفز من بهاء قولت تدعى بدورا بعد ان قتلها بيرسافس.



الجبار
الجبار إحدى الكوكبات التي يمكن رؤيتها بسهولة. وفي الأساطير اليونانية أن الجبار كان صيادا ناجحا، لكنه غرق في البحر.



الكلب الأكبر
هذه التكوينية شئت أحد الكلبين الشوقي فكركلهما على عفتي الجبار. والشعرى اليونانية، المذ نجم في السماء هي إحدى النجوم التي تواف هذه التكوينية.

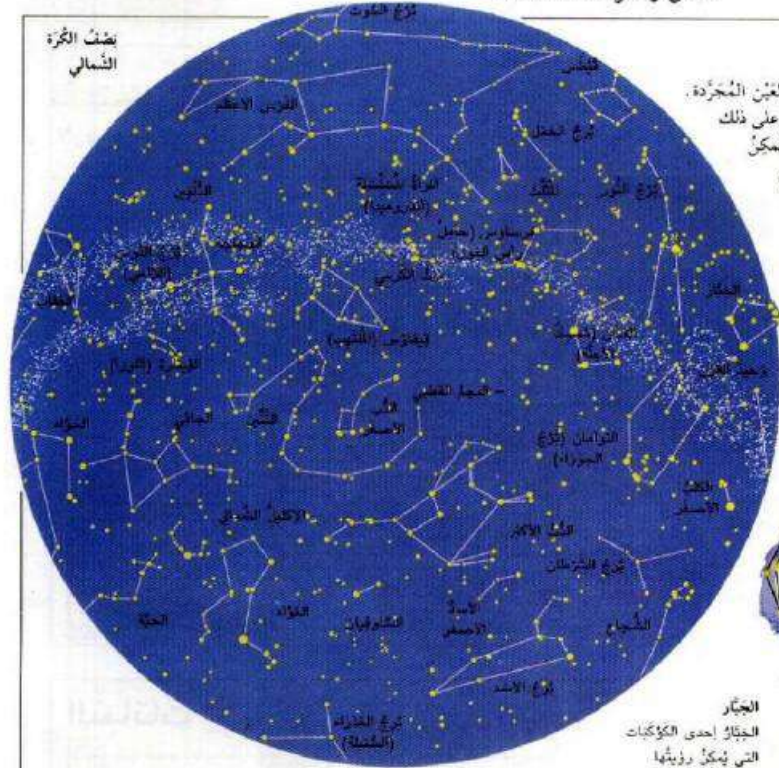


قنطورس
تدور التكوينية لكانت الأسطوري قنطور الذي تشبه الأعر إنسان والأسفل حصان. وهي تشبه الطلمان القريب، اقرب نجم إلى الأرض (عدا الشمس).

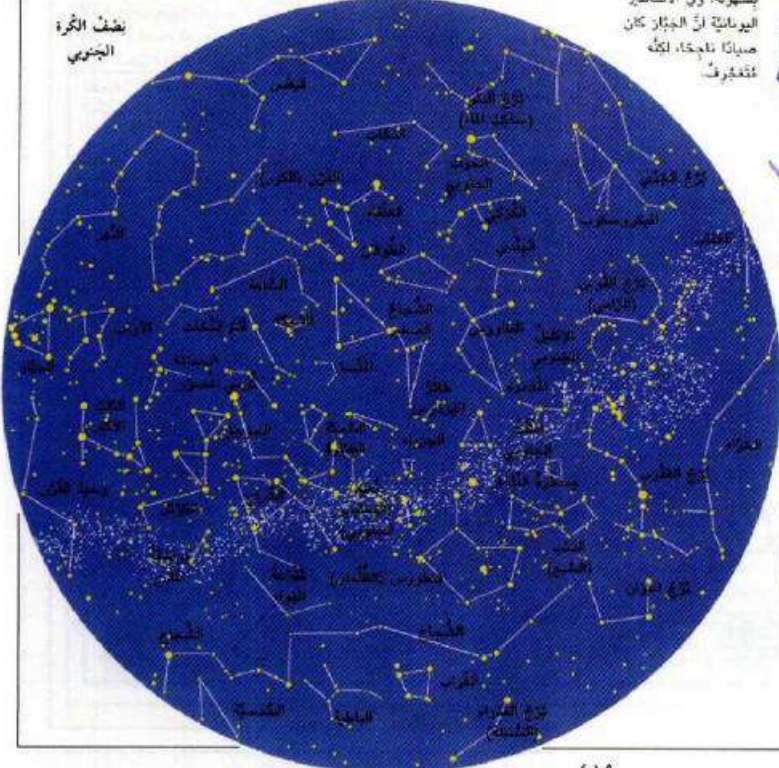


برج العقرب
في الأساطير اليونانية أن العقرب أرسل ليقتل الجبار. والتكوينتان تقعان الآن في طرفين متقابلين من السماء. فعندما ينجب الجبار يطلع العقرب.

نصف الكرة الشمالي



نصف الكرة الجنوبي



الكائناتُ الحَيَّةُ

المُخَفَّلُ مُمَيَّرٌ لَوْنًا بِحَيْثُ يُمَكِّنُكَ مَعْرِفَةُ مُسْتَوَى
التَّصْنِيفِ لِأَيِّ مِنَ الْمَجْمُوعَاتِ الْمُتَبَيِّنَةِ سُرْعَةً.



هذا المَحْطُّ يُبَيِّنُ كَيْفَ يُصَفِّقُ البُيُولُوجِيُون أَشْكَالَ الْحَيَاةِ الْمُخْتَلِفَةِ عَلَى الْأَرْضِ. هُنَاكَ خَمْسُ مَجْمُوعَاتٍ رَئِيسِيَّةٍ تُدْعَى عَوَالِمٌ؛ وَالْعَوَالِمُ مُتَسَمَّةٌ بِذَوْرِهَا إِلَى وَحْدَاتٍ أَصْغَرَ. كُلُّ مُتَعَصِّرٍ فِي الْمَحْطِّ مُمَيَّزٌ بِمَعْلُومَتَيْنِ أَسَاسِيَّتَيْنِ عَنْهُ - أَوَّلَاهُمَا تُحَدِّدُ مَجْمُوعَةَ الْأَحْيَاءِ الَّتِي يُنْتَمِي إِلَيْهَا، وَالثَّانِيَةُ تُبَيِّنُ الْكَائِنَاتِ الْحَيَّةِ الْأُخْرَى الْأَقْرَبَ إِلَيْهِ فِي عَمَلِيَّةِ التَطَوُّرِ.

هذا العالم يشغل أبسط أشكال الحياة على الأرض، وفيه أكثر من 2.000 نوع.



المزقة
٢٠١١

هذا العالم يشمل الأعضاء
الأحادية الخلوية وفيه حوالي
٥٠٠٠٠ نوع يعيش منعزلها في



العَيْنِيَّات
١٠٠٠

تُحَصَّرُهُ التَّيْبَانُكُ وَالْحَيَوَانُكُ.
هَذَاكَ مَا يَزِيدُ عَلَى ١٠٠.٠٠٠



النباتات

يحتوي عالم النبات أكثر من 400.000 نوع من المتعضيات التي
تُخلَقُ بعداًها مُستخدمة ضوء الشمس، بالإضافة إلى بعض
القدرة الحرارية. النباتات لا تقوِّله بذاتها، لكنها تتواصل وتتكاثر

بانتاج الأبواغ أو الزُّرُود، التي تنتشر غالباً بعيداً عن الثَّبَّة الأمِّ بواسطة مُختلفة النباتات البسيطة تتكاثر بالأبواغ، أمَّا النباتات الأكثر أرقابة، كالعضويات نبات والنباتات الزُّهرية، فتتكاثر بالزُّرُور.

والأملاح أو الغذاء. كما تشمل أيضاً بعض النباتات الوعائية التي تنقل هذه المواد في أوعية خاصة. شُعَبُ النباتات اللاوعائية تعيش في الماء، أو في أماكن رطبة؛ أما النباتات الوعائية



السرخسيات
١٢٠٠٠
وعائيه



فصلية رجل
٤٠٠
وعاشية



الكتابية
٥٥٠
وعائيه



الطحالب الحمراء
الشراوية
٢٠٠٠
لا وعاء

الحمازيات والكبديات
الحمازات
٢٥٠٠٠
لا. عانة



وهي كلها وعائية وتُنتج بُرُوزًا، النيماتات الزهرية، كالحدودان، تتألف زهرتها من أجزاء منفصلة شتاتلة الترتيب حول شويق الزهرة، أما الزهرات الأكلز أرتقا، كالقنبرة

أَحَادِيثُ الْفَلَقَةِ	ذَوَاتُ الْفَلَقَيْنِ
مُزَوَّجَاتُ ذَاتِ الْفَلَقَةِ وَاحِدَةٌ وَأَوَّلُهَا شَوَارِبَةُ	مُزَوَّجَاتُ ذَوَاتِ الْفَلَقَيْنِ وَاحِدَةٌ وَأَوَّلُهَا شَوَارِبَةُ

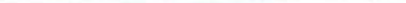
التعريق - وأجزاء الزهرة ثلاثية أو مضاعفات العدد ٣. وفي قاعها ثقب حسي.

السوسن
الأعشاب



السحاب

الأوركيديات ١٧٥٠٠

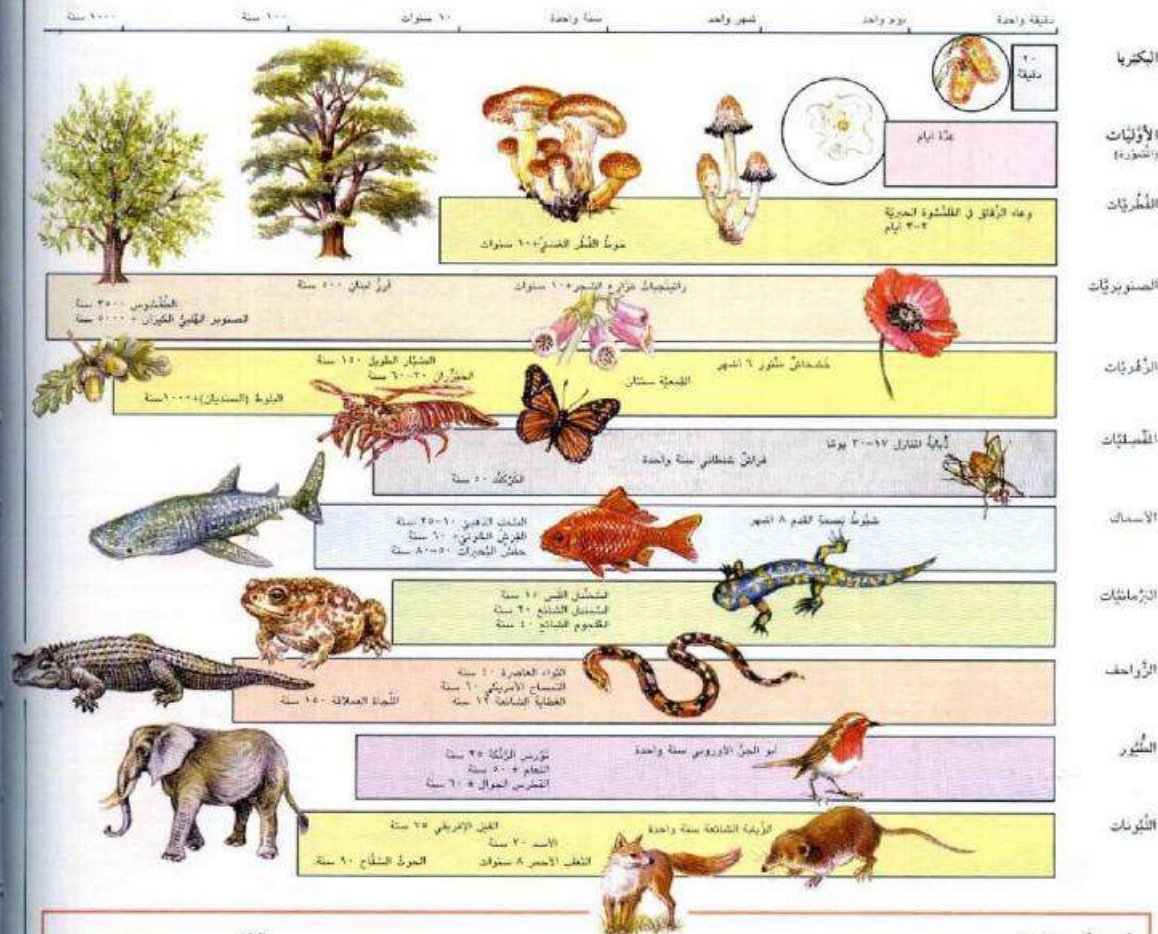


الكائنات الحيّة - كيف تعمل

مدى الأعمار

يرتبط مدى العمر، في معظم الكائنات الحيّة، بعملية التكاثر، فالكائنات التي تعيش طويلاً بعد انتهاء حياتها التأسليّة وفيما يلي

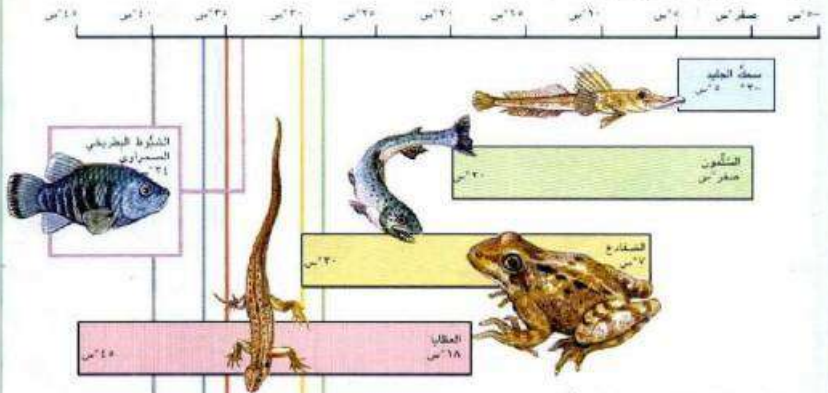
الحيوانات في معظمها لا تعيش طويلاً بعد انتهاء حياتها التأسليّة وفيما يلي



درَجَةُ حرارة الجِسْم

المُضْطَلَّحان «حارُّ الدَّم» و«بارد الدَّم» قد يكونان مُضْطَلَّحَيْن . فالشُّوْطُ الطيرِيَّةُ الصَّحْرَاوِيَّةُ «بارد الدَّم» كسائر الأسماك، لكنَّه يَعيشُ في البيابَع الحارَّة، ودَمُه حارٌّ في الواقع. فَمَا الْخُفَافُ الْمُشْتَكِي شَاءَ «حارُّ الدَّم» لكنَّ درَجَةَ حرارة جِسْمِه أبْزَدُ يَكثرُ.

حَيَوَانَاتٌ خَارِجِيَّةُ الْإِحْرَارِ (باردة الدَّم)



الْقِيَامِيَّات

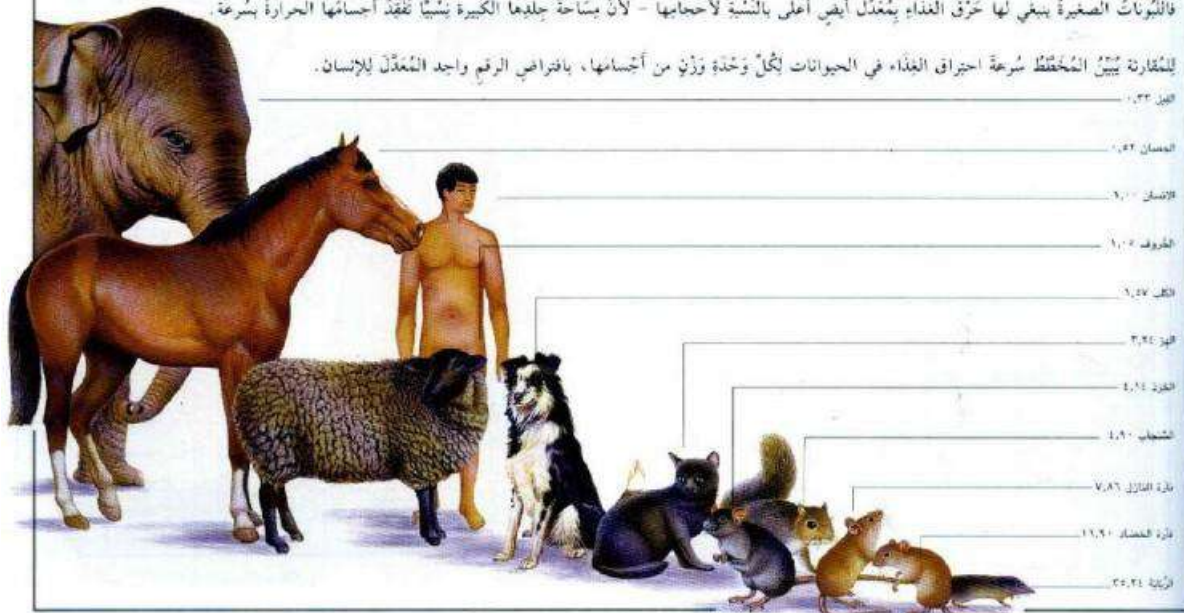
الْقِيَامِيَّاتُ مُتَغَذِّياتٌ أَساسِيَّةٌ بِحَاجَتِهَا الْجِسْمُ بِكَمِيَّاتٍ قَلِيلَةٍ جَدًّا. الْفَانَسَةُ أَذْنَاءُ تُشَيِّحُ احْتِيَاجَاتُ الشَّخْصِ الْبَالِغِ مِنْ الْقِيَامِيَّاتِ يَوْمِيًّا.

قِيَامِيَّاتٌ لِقَوْبٍ فِي الْبَلْعُونِ	قِيَامِيَّاتٌ لِقَوْبٍ فِي الْمَاءِ
١ ملغرام	١ ملغرام
٧.٥ ميكروغرامات	١.٧ ملغرام
١٠ ملغرامات	١.٩ ملغرامات
١٠٠ ميكروغرام	٣.٦ ملغرام
	٢ ميكروغرامات
	٦ ملغرامات
	١٠٠ ميكروغرام
	٢٠٠ ميكروغرام
	٦٠ ملغرامات

مُعَدَّلَاتُ الْأَيْضِ (الاستقلاب)

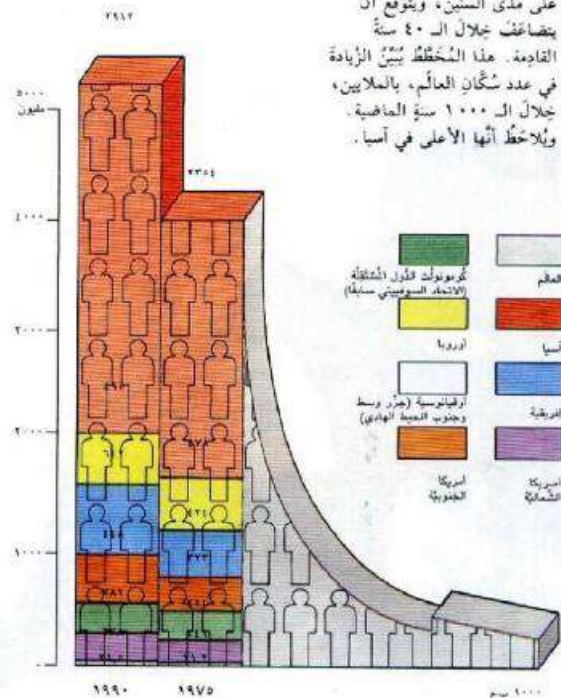
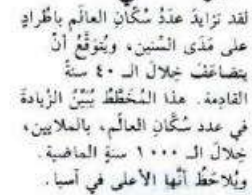
إِنَّ مُعَدَّلَ الاستقلاب لِأَيِّ حَيَوَانٍ هُوَ مُعَدَّلٌ مَا «يُخَرِّقُهُ» مِنَ الْغِذَاءِ لِإِطْلَاقِ الطَّاقَةِ. فَمَا يَلِي مُعَدَّلَاتُ الْأَيْضِ لِمَجْمُوعَةٍ مِنَ الْبَلْوَنَاتِ الْمُخْتَلِفَةِ، بِالْمُقَارَنَةِ مَعَ مُعَدَّلِهِ فِي الْبَشَرِ. فَالْبَلْوَنَاتُ الصَّغِيرَةُ يَنْبَغِي لَهَا حَرَقُ الْغِذَاءِ بِمُعَدَّلٍ أَيْضًا أَعْلَى بِالنِّسْبَةِ لِأَحْجَامِهَا - لِأَنَّ بَسَاحَةً جِلْدِهَا الْكَبِيرَةَ يَسْبِقُ تَفْقِيدُ أَجْسَامِهَا الْحَرَارَةَ بِسُرْعَةٍ.

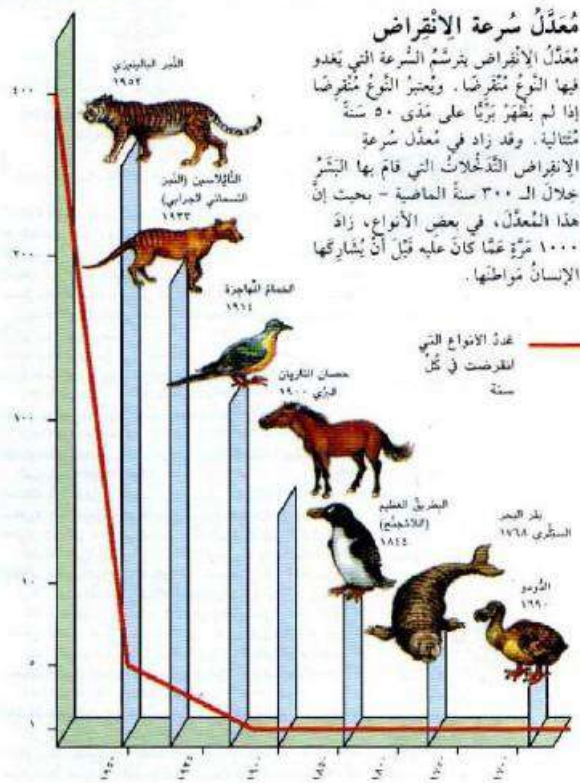
لِلْمُقَارَنَةِ يُشَيِّحُ الْمُخَفِّظُ سُرْعَةَ احْتِرَاقِ الْغِذَاءِ فِي الْحَيَوَانَاتِ لِكُلِّ وَخْدَةٍ وَزَنٍّ مِنْ أَجْسَامِهَا، بِافْتِرَاضِ الرَّقْمِ وَاجِدَ الْمُعَدَّلَ لِلْإِنْسَانِ.





المنظر الحامضي يلحق الضرر بالغابات
وبالحياة البرية. وتُسبب هذا المطر غازات
ثاني أكسيد الكبريت وأكاسيد النيتروجين
الناتجة عن احتراق الوقود المختلفة. هذه
الغازات تذوب في قطرات الماء المعلقة
في الهواء الرطب؛ ثم تساقط مطراً أو ثلجاً
حامضياً يلحق الضرر بالبيئة.





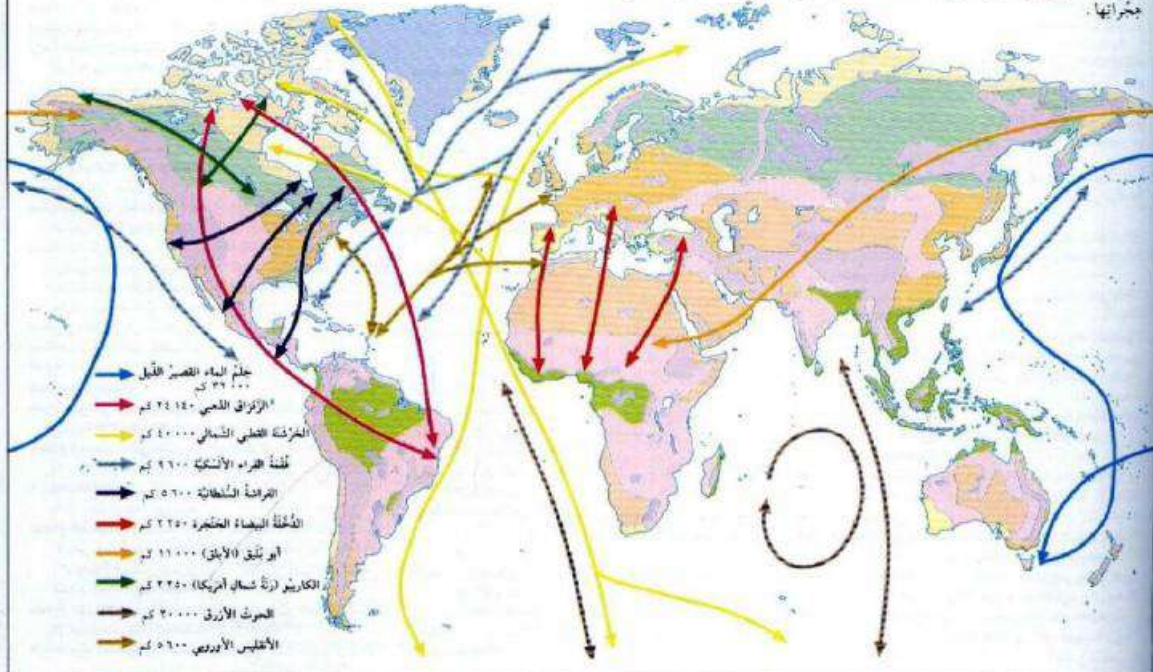
الأنواع المَهْددة بالانقراض

كثير من أنواع الحيوان، كالأنواع الميَّنة أدناه، مهدَّد بالانقراض بسبب تدمير مواطنها الطبيعية والتلوث والضَّيْد ومُنافِسة الأنواع الجليبية من نباتات أخرى.

الحيوان	موطنه	العدد الباقى منه
الجاموس الآسيوي	الهند ونيبال	٢٢٠٠
البوز الأوراسي	بولونيا	حوال ١٠٠٠
الغوريلا الجبلي	رؤساء (أفريقية)	٦٠٠
الفلمة الزائفة المتوسلطة	البخر الأبيض المتوسط	٥٠٠
الثقني النهرى الصينى	الصين	٣٠٠
البندا العملاق	الصين	٣٠٠
الكركي الشفاني	أمريكا الشمالية	٢٠٠
شعشع الطمارين الذهبى	أمريكا الجنوبية	٢٠٠
الخنزير البري القزم	استام (باليهند)	١٠٠
الكركش الجاوى	جاوا (إندونيسيا)	٥٠
بنملا كاكليو	نيوزيلندا	٥٠

مَسَالِكُ الْهَجْرَةِ وَمَدَاهَا

في أوقات مُحدَّدة من السنة، تَتَقَلَّبُ بعض الحيوانات من منطقة إلى أخرى -
ويعرف هذا بالهجرة. وبما يلي مُعدَّل المسافات التي تَقطَعها هذه الحيوانات في
هجرانها.



تيار مستقيم: تيار كهربائي يسري في اتجاه واحد فقط.
(direct current) (قارن: تيار متناوب).

تفاعل (كيمياوي): تَغَيَّرُ بِنَاءُ جُذُوعِ المادَّة الكيميائية أو يُنتِجُ مادةً جديدةً. (reaction)

†

1

†

خابرة لي تطور الحشرات. (metamorphosis)

تَيَّارٌ ثَلَاثٌ: تَيَّارٌ مَوَاقِي قُوَى بَدَوِي حَوْلَ الْأَرْضِ (بِمَوَازِي حُلُوطِ شَاوِي الثَّقَلِ) عَلَى أَرْتِفَاعٍ أَرْتِفَاعِيٍّ ٦ كيلومتراتٍ مِنْ سَطْحِهِ.

(jet stream)

تَيَّافُونٌ: (بِعَصَا شَارِيٍّ فِي التَّحِيَةِ الْهَوَايِيَّةِ) (typhoon)

ث

الثَّابِتُ الشَّمْسِيُّ: كِبَرُ الطَّاقَةِ الْحَرَارِيَّةِ مِنَ الشَّمْسِ السَّاقِطَةِ عَلَى سَاحِلَةٍ خَفِيفَةٍ مِنْ سَطْحِ الْأَرْضِ (مِثْلًا ١٠٦٤ جول/سم² فِي الثَّانِيَةِ - خَارِجُ الْيَوْمِ) (solar constant)

ثَلَاثُ شُعَاعَاتِ الْأَدِينُوسِيَّ: ثَرْدُ كِيمَاوِيٍّ يَخْتَوِيُ الْعَاقِلَةَ فِي خَلَايَا الْبَيَاقَاتِ وَالْجَوَابِيَّاتِ (ATP)

فَانِي شُعَاعَاتِ الْأَدِينُوسِيَّ: ثَرْدُ شَيْءٍ عِنْدَمَا يَحُلُّ ثَلَاثُ شُعَاعَاتِ الْأَدِينُوسِيَّ طَاقَةً (ADP)

فَرَسْتُون: قَوَامُ حَرَارِيٍّ، خَارِجِيٌّ كَهَرَبَائِيٌّ تَحْتَرِّقُ مَقَامُوهُ بِتَغْيِيرِ تَرَجُّجِ الْحَرَارَةِ (thermistor)

فَرْمُوشِير: الْغَلَاظُ الْحَرَارِيَّةُ، الْهَيْسَمُ مِنْ جِلِّ الْأَرْضِ بَيْنَ الْهَيُوسْفِيرِ (الْغَلَاظُ الشَّمْسِيُّ) وَالْإِكْسْفِيرِ (الْغَلَاظُ الْخَارِجِيُّ) (thermosphere)

فُتْرِيَّة: فُتْرِيَّةٌ قَدِيمَةٌ تَقْدِيقٌ فِي وَرْدَةٍ أَوْ سَائِلِ الْبَيَاقَاتِ يَحُلُّ مِنْهَا خِلَافُ الْهَلَاكِ وَالْعَارِضَاتِ (stoma)

فُتْرِيَّةُ السُّود: جَرَمٌ عَالِي الْكثَافَةِ جِثًا فِي الْفَضَاءِ - جَابِثَةٌ مِنَ الشُّعَاعِ بِحَيْثُ يَحْدُثُ أَنْ يَحْمِلَ خَوَالِيَهُ حَتَّى الْوَسْوَءِ - لَقَا يَبْدُو لَسُودَ (black hole)

بَلَقُ، أَنْظُرْ مَوْلَى.

ج

جَاثِيَّةٌ (١): قُوَّةُ الْجَذَابِ بَيْنَ شَيْئَيْنِ (gravity)

(٢): جَابِثَةُ الْأَرْضِ الَّتِي تَحْدُثُ لَهَا بِكُلِّ الْأَجْسَامِ فَتَكْسِبُهَا ثِقَلَةً أَوْ وَرْدَةً (gravity)

جَبِيَّة: مَقْدَرٌ كَثُفٌ قَادِمٌ مِنَ الْهَوَاءِ الْيَارِدِ أَوْ السَّاحِلِ (front)

جَبِيَّةٌ خَضِيضُور: أَحَدُ جَسْمَانِيَّةٍ ذَرَوِيَّةٍ فِي خَلَايَا الْبَيَاقَاتِ الْخَضِرَاءِ لَحْوِي الْبَحْشُورِ (الْكَالُورُوفِيلِي) (chloroplast)

الْجَدُولُ الْهَوَايِي (الْعَنَاصِرُ): جَدُولٌ يَجْمَعُ الْعَنَاصِرَ ثَرَوِيَّةً حَسَبَ أَعْيَادِهَا التَّارِيخِيَّةِ (periodic table)

جُفْرُومُ: نَمَلٌ مَجْرِيٌّ أَسَاثِيٌّ الْخَلْقِ. وَهُوَ وَاحِدُ الْخَرَاثِيمِ أَوِ الْكَبِيرِيَا (bacterium + pl. bacteria)

جُزْن: طَائِفُ الصَّوْتِ، تَوَجُّعُ الصَّوْتِ الْوَسِيلِيَّ (timbre)

جُرْزُ شَمَاوِيٍّ: جَرَمٌ فَلَائِيٌّ، جِسْمٌ شَمِيعٌ فِي الْفَضَاءِ كَالْكَوْمِ أَوْ الْكَوْبِ (celestial body)

جُزْزِي: أَصْغَرُ وَاحِدٍ مِنْ لُغَتِهِ أَوْ فَرْعٌ تَوَاقَعُ شُعَلَتُهُ، وَيَتَلَفُّ الْفَرَزِيَّ مِنْ ثَرَوَاتِهِ عَلَى الْإِقْلِ (molecule)

جُزْزِيَّةُ غَرَامِي: أَنْظُرْ «قَوْم»

جِسْمٌ فَضَائِيٌّ: صَدْرٌ بِرَوْنِيٍّ فِي الدَّمِ بَقِيَ الْجِسْمُ بِفَكَاحَةِ الْأَجْسَامِ الْغَرِيبَةِ كَالْبَكْتِيرِيَا وَالْفَرَسَاتِ (antibody)

جَسِيم: ذَرِيَّةٌ (أَوْ جَسِيمَةٌ خَفِيفَةٌ جِثًا) مِنْ الْمَلَكَةِ (particle)

جَسِيمٌ دُونُ قَلْبِيٍّ: جَسِيمٌ أَسْفَرُ مِنْ الشَّارِ، كَالْهَيُوتُونَ أَوِ الْبَيُوتُونَ (subatomic particle)

جَسِيمٌ رِيْبِي: أَنْظُرْ «رِيْبَاسَةٌ»

جَهْدٌ: قَطْعُ الْجَسَادِ الْأَنْظَرِ لِقَرَارِ خُوبَةٍ (drought)

جَيْفٌ - يَجْفَأُ: يَنْشُدُّ، يَجْلُفُ مَلَأَةً تَمَاقًا بِأَرْجَاءِ الْمَاءِ مِنْهَا (dessicate)

جِلْدُ السُّود: جِلْدٌ حَسَنٌ رَقِيقٌ شَافٍ - بِخَاشِئَةٍ عَلَى سَطْحِ طَرِيقِ (black ice)

جَمَاعَةٌ: مَجْمُوعَةٌ (بَيِّنَةٌ): جَمَاعَةٌ مِنَ الْعَاسِ أَوْ الْحَيَوَانَاتِ يُعَيَّنُ فِي الْوَقْتِ نَفْسِهِ (community)

الْجِلْمَةُ الْفَعْلِيَّةُ: شَيْءٌ مِنَ الْأَنْبَابِ وَالْإِعْمَاءِ الصَّغِيرَةِ تَحْمِلُ سَائِلَ الْكَلْبِ مِنْ خَلَايَا الْجِسْمِ إِلَى جُفْرِ الدَّمِ (lymphatic system)

جَهَارَةٌ: مِقْيَاسُ كَيْدٍ أَوْ أَرْتِفَاعِ الصَّوْتِ (volume)

جَهْدٌ تَوَشُّجِيٌّ: أَنْظُرْ «مُتَشَجِّجٌ»

جَهْدٌ مَجْهُودٌ: قُوَّةٌ تُحْدِلُ أَوْ تُسَلِّطُ لِحَرَكَةٍ تَقَالِي (effort)

جَوٌّ: طَبَقَةُ الْغَازَاتِ الْخَفِيفَةِ بِكَوْكَبِ (atmosphere)

جُول: وَحْدَةُ طَاقَةٍ (= وَاطٌ ثَلَاثِيَّةٌ) (joule)

جَيروسكُوب: يَوْضَعُ دَوَّارَةً دَوَّلَاتٍ تَرْتَجُّ الدَّرَارِ بِأَلَى بِمَوْزَنٍ يُشِيرُ إِلَى الْإِتْجَاهِ نَفْسَهُ مَا دَامَ دَوَّارَاتُ تُسْتَعْمَلُ الْيَوْضَعُ الْهَيُوسْكُوبِيَّةُ فِي وَحَاةِ الشُّقْرِ وَالْمَآلِخَاتِ (gyroscope)

جِينَةٌ: جَرَمٌ مِنَ الْكُورُومُوسُومِ (الْجِينِ) يَتَحَكَّمُ فِي سَيْفِ مَعْيُنٍ مِنْ صِيَابِ الْفَرْدِ (gene)

الْجَيُومُورْفُولُوجِيَّةُ: دَرَاسَةُ شَكْلِ الْأَرْضِ وَتَشَارُفِهَا وَتَقَوُّلِهَا (geomorphology)

ح

حَالَةٌ: أَنْظُرْ «قَرْمُوسٌ»

حَالٌ أَوْ فَتَقَدُّ غَضُوبِيٌّ: تَحْلُوسٌ دَقِيقٌ كَالْمَكْرِيَّةِ لِتَحْكَاتِ الْمَلَكَةِ الشَّيْئَةِ (decomposer)

حَامِضٌ: حَمَضٌ، ثَرَوِيَّةٌ يَحْوِيُ الْهَيُودِجِينَ يَحْلُلُ فِي الْمَاءِ لِتَحْلِيهِ لِيُونَاتِ الْهَيُودِجِينَ (acid)

الْحَامِضُ النَّوَوِيُّ الرَّيْبِي الْمَقْوُوسُ الْأَكْسِيجِينُ: أَنْظُرْ «دِنْ أ»

حَشَّةٌ: حَشَاةٌ، تَأْكُلُ سَطْحَ الْأَرْضِ وَتَحْلُفُ نَتِيجَةً لِإِثَارَاتِ الطَّلَسِ وَالْمَاءِ وَالْخَالِدِ (erosion)

حَشٌّ (طَبِيعِيٌّ): إِتْجَاهُ الشَّلْطِ بِغَلِّ السُّخُورِ لِلْحَدُودَةِ فِي الْجَالِيدِ أَوْ الْمَاءِ (corrosion)

حَشٌّ (كِيمَاوِيٍّ): التَّكَاثُلُ لِشَلْطِ الْمَلَكَةِ كِيمَاوِيَّةً (corrosion)

حَشَّةٌ تَحْرِيقِيَّةٌ: ثَلَوِيَّةٌ تَقَالِي كَهَرَبَائِيٍّ بِخَالِيٍّ مِفْطِيسِيٍّ شَتْرَجٍ (induction)

حَشْمٌ: بِدَارُ الْخَيْثَرِ الَّذِي تَشْتَلُّ لَذَائِجُ أَوْ الْجِسْمِ (volume)

الْحَرَارَةُ الْكَامِيَّةُ: الْمَرَارَةُ الْأَلَزَمَةُ لِتَحْوِيلِ الْجَالِيدِ إِلَى سَائِلٍ أَوْ السَّائِلِ إِلَى هَالٍ مِنْ تَغْيِيرِ فِي مَرَجَةِ الْحَرَارَةِ (latent heat)

الْحَرَكَةُ الْفَرُولُونِيَّةُ: لُغْطَانُ، الْحَرَكَةُ الْعَشَوَاتِيَّةُ لِلْجَسْمَانِيَّةِ الدَّقِيقَةِ فِي سَائِلٍ أَوْ غَايٍ بِسَبَبِ، تَسَادُمِ الْفَرِيقَاتِ بَعْضُهَا مَعَ بَعْضٍ (Brownian movement)

خَلَاةٌ: مَلَكَةٌ كِيمَاوِيَّةٌ تُشَارِقُ الْفَتَقَاتِ الْكِيمَاوِيَّةَ بِوَسَائِلِهَا دُونَ أَنْ يَطْرَأَ عَلَيْهَا تَغْيِيرٌ فِي نَهَايَةِ التَّغَايُرِ - فَمَيٌّ عَابِلٌ مُسَاعِدٌ نَفْذِ (catalyst)

خَفَرَتُهُ: أَنْظُرْ «مُفَرِّقَةٌ»

خَلُولٌ حَيَوِيٌّ: أَنْظُرْ «مُرُودٌ حَيَوِيٌّ»

خَمَّةٌ (ج. خَمَاتُ): أَنْظُرْ «قَرْمُوسٌ»

خُغْرِيٌّ: أَنْظُرْ «قَبْرِيٌّ»

خُغْضُ: أَنْظُرْ «حَامِضٌ»

الْخُغْلُ (الْحَرَارِيَّ): إِتْجَاهُ الْحَرَارَةِ فِي مَتَاعٍ بِوَسَائِلَةِ التَّكَارُثِ فَاعِجِلِ الْمَتَاعِ (convection)

الْخُغْلُ الْأَحْمَرُ: الْمَقْدَارُ (مِثْلًا سَائِلٌ قَضَائِيٌّ) الَّتِي تَحْمِلُهَا الْعَرَاةُ الصَّغِيرَاتُ إِلَى الْفَضَاءِ (payload)

خُغْلٌ عَالَمِيٌّ: شَتْرَجٌ جَزْءُ الْأَرْضِ بِأَلْمَافَةِ ظَاهِرَةِ الدُّنْيَا (global warming)

خُوبِيَّةٌ خُوبِيَّةٌ: كِبَرُ خُوبِيَّةٍ: خَلَّةٌ لَأَسْمَةٍ يَنْظِلُ مِنْهَا خُوبٌ شَتْرَجٌ طَوِيلٌ كَمَا فِي شَقِيقِ الْبَحْرِ (nematocyst)

خُوبِيَّةٌ دَرَوِيَّةٌ: أَحَدُ الْكُوسِيَّاتِ الْهَوَايَةِ الدَّقِيقَةِ الْكَثِيفَةِ الْعَدَدِ فِي الرِّتَةِ (alveolus + pl. alveoli)

خُوبٌ - خُوبٌ: أَنْظُرْ «عَلَانٌ»

خُوبِيَّةٌ: أَنْظُرْ «قَبْرِيَّةٌ»

خُوبَانٌ قَلْبَارِيٌّ: أَنْظُرْ «قَلْبَارِيٌّ»

خُوبَانٌ لَوِي: التَّشَاقُّصُ: أَنْظُرْ «لَوِيٌّ»

خُوبِدُ: أَنْظُرْ «بَعْرَاجٌ»

خُوبِيٌّ: يَنْظُرُ بِبَيْتٍ كَبِيرٍ - مِثْلًا غَاةٌ دَوَّارَةٌ أَوْ مَحْرَاجٌ (biome)

خُوبِيٌّ التَّوَلَّدُ: تَلَكُّبُهُ التَّشَعُّبَاتِ (biogenic)

خُوبِيٌّ مَجْرِيٌّ: أَنْظُرْ «تَحْمَلُشٌ خُغْرِيٌّ»

خ

الْخَاشِئَةُ الشَّعْرِيَّةُ: أَنْظُرْ «شَعْرِيَّةٌ»

خَامٌ: رَقَاةٌ، صَدْرٌ طَبِيعِيٌّ يَحْمِلُ اسْتِغْرَاجَ الْفَرَاقِ بِهِ (ore)

الْخَارِطِيَّاتُ: عِلْمٌ وَشَرَفُ الْخَارِطِ (cartography)

خَارُجٌ: مُخْرَجٌ، الْعِلُومَاتُ الْمُخْتَلَفَةُ مِنَ الْحَاسُوبِ (output)

الْخَارِطِيَّاتُ: أَشْيَاءُ مُصَوَّرَةٌ مِنَ الْخَلْقِ أَوْ الْعَشِيَّةِ وَخُوشِيَّةٍ فِي الْكُونِ (ceramics)

خَسُوفٌ أَوْ خُسُوفَةٌ: خُشُودٌ جَرَمٌ فَلَائِيٌّ بِأَلَى جَرَمٍ آخَرَ (eclipse)

(أَنْظُرْ «خُسُوفُ الشَّمْسِ» وَ «خُسُوفُ الْقَمَرِ»)

خُسُوفُ الْقَمَرِ: خُسُودُ الْقَمَرِ فِي ظِلِّ الْأَرْضِ فَلَا يَرَى (lunar eclipse)

خُشْبِيٌّ: أَنْظُرْ «شَجِيحٌ خُشْبِيٌّ»

خُشْبِيَّةٌ: أَنْظُرْ «لُجْنِيَّةٌ»

خُشْبِيَّةٌ: مَلَكَةٌ كَثِيبٌ الْوَادِ لَوْنًا (تَكْلَهَا بِخِلَافِ الْخُشْبِيِّ لَا لَوْنٌ فِيهَا) (pigment)

خُطُّ الْإِسْتَوَاءِ: خُطٌّ وَحْدِيٌّ حَوْلَ وَسْطِ الْأَرْضِ بَيْنَ الطُّفْنِ الشَّمَالِيِّ وَالْجَنُوبِيِّ عَلَى نِجْمٍ شَمَاسٍ مِنْ تَقْدِيمِ (Equator)

خُطُّ تَسَاوِيِ الْإِزَاقَةِ (أَوْ الْإِزَاقَةِ): خُطٌّ عَلَى خُوبِيَّةٍ يَصِلُ الْمَوَاقِعَ الَّتِي لَهَا سَاوَةٌ (أَوْ تَسَاوَى) فِيهَا زَيْفَةٌ أَوْ شِدَّةٌ هَزَازِيَّةٌ (isocetism)

خُطُّ تَسَاوِيِ الْخُشْبِيَّةِ: أَنْظُرْ «تَشْوِيَّاتٌ»

خُطُّ الطُّولِ: لَوْنِي الطُّولِ، قِبَالُ الْمَسَافَةِ حَوْلَ الْأَرْضِ بِأَلَى الْوَرْدَاتِ (longitude)

خُطُّ الْغُرُوشِ: غُرُوشٌ (جُغْرَافِيٌّ): قِبَالُ الْبَعْدِ عَنْ خُطِّ الْإِسْتَوَاءِ (٩٠°) لِلطُّفْنِ وَجِيفٌ لِحُطِّ الْإِسْتَوَاءِ. خُطُّ الْغُرُوشِ هُوَ خُطُّوْمَةٌ وَهَمَلَةٌ تَرْتَجُّ حَوَالِ الْأَرْضِ شَوَارِيفَ لِحُطِّ الْإِسْتَوَاءِ (latitude)

خُطُّوْمَةُ فَرَاوْنِيَّةُ: خُطُّوْمَةُ سُودَانِ فِي الْغُلْفِ الشَّمْسِيِّ سَبَا

اِسْتِصْاصٌ عَاصِمِيٌّ فِي عَازَاتِ الشَّمْسِ لِأَطْوَالِ تَوَجُّعٍ نَفْثَةٍ مِنَ الْهَوَا (Fraunhofer lines)

خُطُّوْمَةُ أَنْظُرْ «مُرُوجٌ»

خَلِيَّةٌ (١): أَصْغَرُ وَاحِدٍ فِي التَّشَعُّبِ ذَا كِبَرٍ حَيَوِيٍّ قَائِمٌ بِبَنَاتِهِ (cell)

(٢): لَبِيَّةٌ قَطَائِلِيَّةٌ تُشَبِّهُ الْكَبِيرَةَ، التَّشَعُّبَاتُ الْكَبِيرَاتِيَّةُ (cell)

خَلِيَّةٌ بِبَنَاتِهِ الْتَوَاقِعُ: خَلِيَّةٌ لَا لَوْنًا (تَشَبُّهُ) فِيهَا (prokaryotic cell)

خَلِيَّةٌ ثَلَاثِيَّةُ الصُّفَيْفَاتِ: أَنْظُرْ «خَلِيَّةٌ خُفَيْفَاتِيَّةٌ»

خَلِيَّةٌ جَسْمِيَّةٌ: أَنْظُرْ «شَتْرَجِيَّةٌ» (sex cell)

خَلِيَّةٌ خَفِيفَةٌ التَّوَاقِعُ: خَلِيَّةٌ ذَا لَوْنٍ (eukaryotic cell) بِغَايَرِ «خَلِيَّةٌ بِبَنَاتِهِ الْتَوَاقِعُ»

خَلِيَّةٌ خُفَيْفَاتِيَّةٌ: خَلِيَّةٌ ذَاتُ تَجْمُوعِيَّةٍ كَابِلِيَّةٍ مِنَ التَّشَبُّعَاتِ (diploid cell)

خَلِيَّةٌ فَرَاوْنِيَّةُ (الصُّفَيْفَاتِ): خَلِيَّةٌ ذَا مَجْمُوعَةٍ أَهْلِيَّةٍ (فَرَاوْنِيَّةٍ) مِنَ الْكُورُومُوسُومَاتِ (الصُّفَيْفَاتِ) (haploid cell)

خَلِيَّةٌ قَطَائِلِيَّةٌ: أَنْظُرْ «خَلِيَّةٌ (٢)»

خَلِيَّةٌ (فَرِيٍّ): خُوبِيَّةٌ، لَبِيَّةٌ التَّارِيخِيَّةُ تَوَلَّدُ الْكَبِيرَةَ عِنْدَ شَرِيقِ خُوبٍ عَلَيْهَا (كَمَا الْحَامِيَّةُ الَّتِي تَعْمَلُ بِالْقُدْرَةِ الشَّمْسِيَّةِ) (photo cell)

خَلِيَّةٌ قَلْبِيَّةٌ: أَنْظُرْ «لَقَاوِيَّةٌ»

خُفَيْفُونُ: أَنْظُرْ «سَلِيلُونُ»

خُجَوَاءُ: أَنْظُرْ «قَرَاةٌ»

خُوبٌ: خُوبٌ فَطْرِيٌّ: أَحَدُ الْخُوبِيَّاتِ الدَّقِيقَةِ الَّتِي تَوَلَّدُ الْجِسْمَ الرَّيْبِيَّ (mypha)

الْخُوبِيَّةُ: بَلَمُ الْكَبِيرَةِ الْقَدِيمَةِ الَّتِي اسْتَوْدَتْ بِشَكْلِ خَاشِئٍ شَوِيلِ (alchemy)

د

دَار - يَدَوُّ (إِلَى غَايَةٍ): أَنْظُرْ «غَايَةٌ»

دَارَةٌ: دَارَةٌ كَهَرَبَائِيَّةٌ، سَائِلٌ يَحْمِلُ أَنْ يَدَوُّ فِيهِ تَيَّارٌ كَهَرَبَائِيٌّ (circuit)

دَارَةٌ مُتَكَامِلَةٌ أَوْ مُتَعَدِّة: دَارَةٌ كَهَرَبَائِيَّةٌ دَقِيقَةٌ تَتَأَلَّفُ مِنْ طَوَائِفِ لَبِيَّةٍ (integrated circuit)

دَارَتِي (١): مَقْدَرٌ طَوِيلٌ مِنَ التَّغْيِيرَاتِ فِي الْأَمَلِ الْهَيُودِجِيِّ (buffer)

(٢): دَارَةٌ كَهَرَبَائِيَّةٌ تُسْتَعْمَلُ لِوَصْلِ دَارَتَيْنِ بَارَتَيْنِ (buffer)

دَائِرَةُ الْفَرُوجِ: مَنَظَرُ الْفَرُوجِ، التَّوَشُّجُ (أَوْ الْفَرُوجُ) الْإِتْمَاعِيَّةُ الَّتِي تَرَى فِي السَّمَاءِ (Zodiac)

دَائِرَةُ كَهَرَبَائِيَّةٌ: أَنْظُرْ «دَائِرَةٌ»

دَائِيَّةٌ: صَمَاتٌ قَطَائِلِيَّةٌ، لَبِيَّةٌ التَّارِيخِيَّةُ، فِي جِهَانٍ تَسْتَعْمَلُ بِشَرِيقِ الْكَبِيرَةِ، فِي التَّجَاوُزِ وَاحِدٌ لِقَطْعِ (diode)

الدَّقَائِلُ: طَبَقَةٌ تَحْدِيدِيَّةٌ صَدْرِيَّةٌ كَبِيرَةٌ تَحْتَ الْقِدْرَةِ الْأَرْضِيَّةِ (mantle)

الدَّقَلُ: الدَّقَلِيَّةُ أَوْ الطُّغْرَامَاتُ الَّتِي يُعْدَى بِهَا الْحَاسُوبِ (input)

دَرَجَةُ الْحَرَارَةِ: طَبَقَاتُ لِسْمُودَةِ الْهَوَا أَوْ لِيُونَتِهِ السَّيْفِيَّةِ (temperature)

دَرَجَةُ الْغَلِيَانِ: أَنْظُرْ «لَبِيَّةٌ الْغَلِيَانِ»

دَرَجَةُ التَّغْمِ: طَبَقَةُ الصَّوْتِ خَاشِئِيَّةُ الصَّوْتِ الَّتِي تَحْدُثُ عَلَى الْبَيِّنَةِ أَوْ خُفَيْفَتِهَا (pitch)

دُرُودٌ حَيَوِيَّةٌ: صِيْفَةُ لِمَادَةٍ الَّتِي تَحْلُلُ تَحْلُوسٌ عَدِيمَةُ الْأَثَرِ طَبِيعِيٍّ (biodegradable)

دَفْعٌ رَافِعٌ: دَفْعٌ عَلَوِيٌّ، قُوَّةٌ تَدْفِعُ الْمَتَاعَ إِلَى أَعْلَى عِلَى جِسْمٍ تَعْمُودِيٍّ فِي الْكَلْبِ أَوْ جَرِيٍّ (upthrust)

دَفْعٌ تَاقُوِيٌّ: أَنْظُرْ «دَفْعٌ لَقَاةٌ»

دَفْعٌ ثَلَاثِيٌّ: دَفْعٌ لَكَلَّةٍ إِلَى الْأَمَامِ بِإِتْجَاهِ مَتَاعٍ إِلَى الْخَلْفِ (jet propulsion)

دَائِلِيٌّ الْإِتْكَسَارُ: أَنْظُرْ «تَعَامُلٌ الْإِتْكَسَارُ»

دَائِلِي (كِيمَاوِيٍّ): أَنْظُرْ «كَاشِفٌ»

دِنْ أ: الْحَامِضُ النَّوَوِيُّ الرَّيْبِي الْمَقْوُوسُ الْأَكْسِيجِينُ: الْمَلَكَةُ الْكِيمَاوِيَّةُ الَّتِي تَوَلَّدُ الصُّفَيْفَاتِ وَتَرْتَجُّ فِي جَمِيعِ الْخَلَايَا، بِإِسْتَطَاعَةٍ دَا

تَعَاوُفَةٍ تَحْمِلُ لِبَلَمُ الْعِلُومَاتِ الْوَرَاثِيَّةِ (الْجِينَةِ) مِنَ الْوَالِدِ إِلَى الْوَلَدِ (DNA)

دَيْنَامُ (دَيْنَامُ): قُوَّةٌ (كَهَرَبَائِيَّةٌ) قُوَّةٌ يُنْتِجُ تَيَّارًا (كَهَرَبَائِيًّا) (dynamo)

دِينَامِيٌّ: أَنْظُرْ «مُتَلَمِّسٌ»

دَوْرَةُ الْكَبْرِ: دَوْرَةُ الْكَبْرِ (الْوُجُودِ فِي ثَانِيِ الْأَكْسِيدِ الْكَبْرِ) مِنْ الْخَلْقِ إِلَى السَّلَاةِ (إِسْتِغْنَاتِهَا مِنَ الْكُورُومُوسُومَاتِ بِإِتْمَاعِيَّةٍ الصَّوْتِيَّةِ) إِلَى الْحَيَوَانَاتِ (الَّتِي تَأْكُلُ الْبَيَاقَاتِ) ثُمَّ إِلَى الْخَلْقِ (بِإِتْمَاعِيَّةِ) (carbon cycle)

دَوْنِيٌّ جِدَارِ الصَّوْتِ: قُوَّةٌ صَوْتِيَّةٌ، دَوْنِيٌّ إِخْرَاقِيٌّ جِدَارِ الصَّوْتِ مُحَدِّثٌ الْأَوَاقِعَ الصَّوْتِيَّةَ الْمُتَعَدِّةَ مِنْ جَمِيعٍ تَجَاوُزُ شَرِيقَةً شَرِيقَةً (sonic boom)

بجسيم: وحدة قياس جهرارة الصوت (decibel)

ن

نويستات، مقاومة كهربية، تقيس التيار: مقاوم يمكن تغيير مقاومته. (rheostat)

ز

زاوية الانعكاس: الزاوية التي يتكوّن الشعاع المنعكس مع الخط العمودي على السطح العاكس. (angle of reflection)
زاوية السقوط: الزاوية التي يتكوّن شعاع الضوء مع الخط العمودي على السطح الساقط عليه. (angle of incidence)

زاوية القزوة: انحراف زاوية السقوط.
زخم: انحراف كمية التردد.
زخم: انحراف «إسبون».
زخم: انحراف «سبون».
زويجه، ريح نواحية: عود هوائي ذو سرعة يتحرك فوق الجبل أو الماء. (whirlwind)
زوج (ج. زوجن)، شاعر صوري: كلمة صخرية شكلت بالحدّ الزمني على أسفلهما الأقل صلاتاً. («zeug-e-pl. zeugen»)
زويوليت: صخر طبيعي أو صناعي من سيليكات الألوومينوم المتأينة والمعادن القلوية تستخدم كحلاً عازلاً أو كترشح جزيئات في عملية تيسير الماء العسر مثلاً. (zeolite)

س

سامر فضائي: مركبة فضائية غير مأهولة ترسل من الأرض لتتلقى النظم الشمسية. (space probe)
سائل، تابع، قصير: جرم صلب حول كوكب مثقال. هناك نواكب أو السائل طبيعي (كالصخر مثلاً) وسوائل أو أملاح شائعة (كالشعير)
الفضائية التي توضع في مدارات حول الأرض لتتلقى الإشارات الراديوية. (satellite)
ساتلي: انحراف «ميدون».
ساتلي شوي: كوكب شوي: نوع صلب أو قشرة تولد الانشطة الحركية وتنتج الانشطة الحيوية - تتلّج بها بعض الحيوانات لتتجاوز فصل الشتاء. (hibernation)
ساتلي صليبي: نوع صلب أو تولد من الحركة شايء شامش معش الموانئ صليبي - عند اشتداد الحرك والخياف. (activation)
سبيكة: انحراف «أشياء».
سبيكة لحام: انحراف لحام.

ستراتوبوز، الفاصل الطبقي: الحد بين الستراتوسفير (الغلاف الطبقي) والستراتوسفير (الغلاف الطبقي). (stratopause)
الستراتوسفير: الغلاف (الطبقي) الطبقي: القسم من الغلاف الجوي بين الستراتوسفير (الطبقي) والستراتوسفير (الغلاف الطبقي). (stratosphere)
سديم، غيمة سديمية: سحابة من الغاز والغبار في الفضاء. (nebula)

سراب: خداع بصري سببه انحراف الضوء غير طبقات الهواء المتباينة الكثافة. (mirage)
سرعة (انجاذبية): السرعة في اتجاه شعير. (velocity)
سرعة الإزلات: السرعة الدنيا التي يجب أن يبلغها الصاروخ الفضائي للثبات من جاذبية الأرض (11,2 كم/ثانية). (escape velocity)

سطح انحناء واقع: شكل خاص لاجتاج الطائرة - سطحه القلوي أكثر تقوّساً من السطح السفلي، يُمدّد وفقاً لجلال تحركه في الهواء. (aerofoil)

سطح الشمس النّير، فوتوسفير: سطح الشمس المتطور الذي ينتج منه كلّ نورها تقريباً. (photosphere)

سطح هلال: انحراف «هلال».
سطح: سرعة حيوانية، زخم: كمية الضوء المنبعثة من جسم، كشمس مثلاً. (luminosity)

سعة، قوّة سعة الدّينامي أو ارتفاع الموجة - كقوّة صوتية مثلاً. (amplitude)

سعة لثقل: انحراف «كوانتة».
شعر: انحراف «كاليوري».
شعر اللّين: انحراف «كاليوري».

الشكرات: مجموعة من الكربوهيدرات الذّوابية الحلوة الذائقة. (sugars)

سلسلة غذائية: سلسلة من المتعضيات يتغذى واحدتها بالذي يليه. (food chain)

السليكا: ثاني أكسيد السيليكون - قرص أمبر أو عديم اللون يتواجد طبيعيًا بين ألوانه المزر (الكوارتز). (silice)

سيلكون، خليون: كربوهيدرات تتكوّن جدران الخلايا النباتية. (cellulose)

الشماعات: انتقال الصوت داخل قاعة أو جحرقة. (acoustics)
سنة صوتية: مسافة ما يقطعه الضوء في سنة، ومقدارها 9.4 بليون بليون كيلومتر. (light year)

سليخ: صلب الشن وصلته. (oliveus)
الزويبة أيضاً.

سونار: «ملاح» وسونار صوتي، - وسيلة لاكتشاف الأجسام والملاح تحت الماء بإرسال الأمواج الصوتية وعكسها. (sonar)

سويديا، لير: انحراف «إسبون».
سويديا، انحراف: انحراف «إسبون».

سيال، السليخ: السليخ بين القشرة الأرضية الغنية بالسليكا والألمنيوم. (silica)

سيليولوز، انحراف: انحراف «إسبون».

سبون، مركز الأبحاث للثقافة الأوروبية للأبحاث النووية في جنيف. (CERN)

سيزاموتر، مرجحة: لينة تُستعمل للاهتزازات الأرضية، كجيك التاجية من الزلازل. (seismometer)

سيماء: الطبقة السفلى من الغلاف المسخري الغنيّة بالسليكا والألمنيوم. (sima)

ش

شاردة: انحراف «إسبون».

شاردة سائلة: انحراف «إسبون».

شاردة صخرية: انحراف «إسبون».

شبكة غذائية: منسجمة السلاسل الغذائية في نظام بيئي. (food web)

شبه الظل: ظلي (ظل جزئي)، بخاضعة حول ظل القمر (أو الأرض) عند الشفق (أو السوف). (penumbra)

شبه موصل: مادة تقاومها وسطاً بين الموصل والعازل. (semiconductor)

الشبكة الخلوية الباطنة: منسجمة من الأغشية في خلية نخرية. (endoplasmic reticulum)

شعر: انحراف «إسبون».

شعريان: وعاء دموي يحمل الدم من القلب إلى أجزاء أخرى من الجسم.

شعرية، خاصية الشعرية: حركة السائل صعوداً أو نزولاً في أنبوب بفعل التماسك بين جزيئاته وجزيئات الأنبوب. (capillary action)

شعرية: انحراف «إسبون».

شعري، وعاء شعري: وعاء دموي دقيق يحمل الدم من الخلايا (capillary)

شفاف، شفاف: شبه شفاف يسمح بمرور الضوء بالمرور، لكن لا تترك الأشياء خلفه عازلاً. (translucent)

شفاف: يسمح بمرور كلّ الضوء تقريباً بحيث تترك الأشياء خلفه بوضوح. (transparent)

شكل بأصل أو قناتل: أشكال تشابهية للتصوير - مثل الألماس (allotrope)

شهاب: انحراف «إسبون».

شواظ (شمس): كلمة من الغلاف الجوي السفلي من الشمس بعيداً في الفضاء. (prominence)

ص

صاعدة (جغرافية): انحراف «إسبون».

صباغ: انحراف «صباغ».

صبة، قالب صبوبي: صبوبي صخري شقّ حول حيوان أو نبات ثم تجلّت فيه المعادن وتصلبت بعد تجمّده كقوّة أمفورية. (cast)

صبغ، صباغ، صبغة: مادة تلوّن بها ألوان. (dye)

صبغ قرني، صبغ: صبغ يضاف إلى صبغ لثبتي. (mordant dye)

صبغة: انحراف «صباغ».

صبيغ: انحراف «كروموسوم».

صحن تكافؤ المقعر: صحن شقّ صلب يجمع الأمواج الصوتية أو الكهرمغنطيسية ويتركّزها. (parabolic dish)

صخر إنسائي: انحراف «إسبون».

صخر بركاني: انحراف «صخر».

صخر تحوّلي (أو متحوّل): صخر تحوّل في باطن الأرض بفعل الحرارة والضغط الشديدتين. (metamorphic rock)

صخر فاري، صخر بركاني: صخر تتكوّن بجزء من الجبل ويتركّز فيه الجبال يتركّز فيه.

صخور صوبية: صخور تتكوّن بترتيب ثبات من المادة إلى قاع البحر أو البحيرة، أو قوّة طبقات تتجمّع بها في مدى الزمن. (sedimentary rocks)

صدى: الصوت يستمرّ ثانية بانعكاس متوالية عن جسم صلب. (echo)

صدع: تشقّق أو ثقب في القشرة (فجرة الأرض). (fault)

الصفر المطلق: درجة الصفر المطلق هي أدنى درجة حرارة ممكنة = صفر كلفن أو -273.15°.

صفر - يقصّر: يقصّر فزيكاً من جاد وسائل بركاني الجاد يتركّز فيه.

(decan) بالترتيب ثم يُصب السائل المراد (الزيت)
ضخامة، ثوبية (تورم): فرصة في الدم غير
نواة كيميائية (تقوية الدم)
(platelet) صماء قشاني: أنظر «اللحم»
صمام قلبي: مراد للعضو، يابؤ ضواء: سبيل
السوء عند مرور بياض كهرتاني فيه
(LED - light-emitting diode)
ضئارة، ضئار: شبيهة بسلي في دثار الأوعية
ضئار غاريق (magma)
ضهرة، مضهرو: نبتة أمان تستخدم في الدارات وفي
عناقر عن زرع زعم يسود (فطعل الدائرة) إذا
ضئت (fuse)

صوت فوق الصمغي: صوت ذو تردد فوق ما تستطيع الأذن السَّمْعَة (ultrasound)

الصوتيات: مُنْجَع ودراسة الصوت. (acoustics)

صورة نظيرية: صورة تتكون حين يبدو أن الإضاءة الصوتية تتلاقى في بُنْوَية نظيرية. إكسورة التكملة في التردّد.

صورة خيالية (virtual image) (صورة خيالية):

صورة خيالية: صورة تتكون في بؤرة لآلة الإضاءة الصوتية فعلاً (ولا يُمكن تحريكها عن شاشتها). (real image) (قادر صورة نظيرية).

صورة ضوئية: صورة مجهرية: صورة تُخَذ بالبَهِجَة. (micrograph)

صورة بالبَهِجَة الإلكتروني: صورة تُخَذُ حيناً بجسم بالبَهِجَة. (electron micrograph)

صيغة: مجموعة زوايا كيميائية تُشَبِّهُ تركيب المادة الكيميائية. (topology)

ضی

ضار: أظلم (معتسِر).
ضبابٌ ثاقِبٌ: نوع من الضباب الأبيض المتكاثف يتكوّن عند مرور جبهتين من الهواء البارد والظرف فوق سطح الأرض. (advection fog)
ضبخان: نوعٌ سام من الأبخار والضباب (smog)
ضدّ: أظلم (جسم ضار).
ضديد الإعصار: منطقة ضعيفٌ شراطع تلوّني غالباً إلى ظليّ جيد. (anticyclone)
ضبط: بقاء الأمّة الموثّرة على وحدة المساحة. (pressure)

b

طيف الصوت: نُظْمُ الحُرُوسِ.

طاقة: القدرة على إحداث فعل.

التنشيط: التثقيب الأثري، إثارة تفاعل كيميائي، وهي تختلف باختلاف الطاقة.

التفاعلات الخلطية: (activation energy)

طاقة جيوتيرمية: طاقة الحرارة الأرضية، طاقة تستمدّ لتوليد القدرة من حرارة الصخور في باطن الأرض. (geothermal energy)

طاقة الحرارة الأرضية: (طاقة جيوتيرمية).

الحركة: طاقة الجسم الناتجة من حركته. (kinetic energy)

طاقة كامنة: طاقة مخزنة للاستخدام في وقت لاحق. (potential energy)

طاقة الوضع: الطاقة المخزنة التي يمتلكها الجسم بفضل موقعه أو حالته. (potential energy)

طبق السواتل: هوائي صناعي الشكل يتلقى الإشارات التي تبثها السواتل. (satellite dish)

طبقة الصوت: درجة حرارة.

الطابعات: نباتات بسيطة لا تحرق تنمو في البركة ومواقع المياه - مَظْهَرٌ بخوريّ لا ساق ولا جذور حقيقية لها. (algae)

طرف توصيل: طرف: مُعَدَّل توصيل في إحدى تقنيات الدارة الكهربائية. (terminal)

مقاومة أشعة الكاثودية.
طفرة: تحول مفاجئ، تحوّل (يحدث انتقالاً في مسببات كروموسومات) طفرة (mutation)
طفيلي: شخص يعيش على شخص آخر (يشترى العائل) يُقَالُ هو طفيل (parasite) عليه.
الطلاء الكهربائي: تقنية جسم فلزي ببطارية رقيقة من فلز آخر بالأكثرون.
(electroplating)
فلور: أحد الأيونات الأكثر الظهور للفلز (أو التركيب السائلي) نتيجة لامتناس نور الشمس عنها أو عن جرد منها.
(phase)
طور: إحدى الحالات الثلاث التي توجد فيها المادة - الجسدية أو السيولة أو الغازية (البخار).
(phase)
طول موجي: المسافة بين ذروة موجة وذروة موجة تالية.
(wavelength)

طيف: لينة في الطبقات الصخرية. (fold)
طيف (ج. اصطلاح): أنواع خاص متغير لإسواج والترددات، كالطيف
 الكهرمغنطيسي مثلا (spectrum)
طيف كهرمغنطيسي: الذي التنازل الإشعاع الكهرمغنطيسي - اللينة
 جاما وأشعة إكس (الأشعة السينية)، والإشعاع فوق البنفسجي
 والعمود المنظور، والأشعة فوق الحمراء، والأمواج الطويلة
 والأمواج الإلكترونية (الراديو)
 (electromagnetic spectrum)

ظ

ظاهرة اليقظة: ظاهرة احتباس الغازات في جو الأرض لخاصة تسمى أكسيد الكربون المتراكمة في السحب الزجاجية. وتترسب تأثير هذه الظاهرة يؤدي إلى التغير العالمي. (greenhouse effect)

الظاهرة الحرارية: أنظر. قوة ظاهرة حرارية.

الظاهرة الكهروضوئية: إنتاج الكهرباء بوساطة الإشعاع على بعض أنواع البلورات (الكوارتز في النانو مثلاً).

(piezoelectric effect)

الظاهرة الكهروضوئية: (تنبأ الإلكترونات من سطح بعض الأجسام عند تسليط أطوال وارتفاع ضوء عليها).

(photoelectric effect)

ظل شويبة الظل: القوة المركزية التي تقوم من ظل الذي لا يسقط عليه ضوء.

(umbra)

3

عائلي - عيائلي، يتعاضد، يحمّد: يحمّل الحاضن أو القلوي مُضاداً،
أي يُحيّتها لا ير هضمي ولا قلوي (neutralize)
إزالة مُضاداً لظهور أو تمنع ترميز الحلوكة أو الكبريت، أو الصوت:
(insulator)
عائش: أكل العشب: حيوان يتغذى بالعشب (أو الفيت)،
(herbivore)
عائش القلوي: بنية تتكامل اتجاه التناثر الكهربائي (في الدينامو)،
(commutator)
عائش الطور: مَفْوَد عكسي: بنية مُستخدَم لتحويل التيار المُستخدَم
إلى تيار مُضاد (inverter)
عائشة الحزم: أنشُر الباهية،
عامل استهلاك: أنشُر - مُستخدَم،
عامل مُضاد: أنشُر مُستخدَم اختصار مَفْوَد أُخرى (أي كُشِبها
مُدرج أو مُعَدَّل الاستهلاك) (reducing agent)

عامل فساد: أنظر: حَقَارَة.
عامل مؤكسد: مادةٌ تُسبِّبُ التَّأكُّدَ مادَّةً أُخرى. (oxidizing agent)
غداد (الحاسوب): الأجزاء الميكانيكية والبرمجية من الحاسوب (hardware) (التكويرات).
جذلة: أنظر: سَازَجَة.
عداد جيجر: جهازٌ يُستخدَمُ للكشف عن أنواعٍ مُعيَّنة من الإشعاع (Geiger counter).
وقاسيا: (Geiger counter)
علمة: علم للعالمين، ودراسة العالمين (mineralogy)
العدد الذري: عدد البروتونات في نواة الذرة المُعيَّنة. (atomic number)
عدسة مُجمِّعة: عدسة مُقَوِّسة إلى الخارج (تُخَرِّجُ في المركز منها في الأضراس) (convex lens; converging lens)
عدسة مُفكِّكة: عدسة مُقَوِّسة إلى الداخل (في المركز أربُّ منها في الجوانب) (concave lens)
عزاس: أنظر: ضَمِيمَة.
عزاس (عُرواني): أنظر: حَقَّة العُروبي.
فتحة: مَوْقِعُ يَصِفُهُ الشَّكْلُ المُدَوَّبُ في بِنَاقِ بِنْيُونِ. (niche)
مُصَارَفَة: أنظر: أَسْبَحَ.
عَصَب: جزءٌ من شَبَكَةِ الْفُكُولِ القابلة التي تَحْمِلُ الرِّسَالَةَ بين الجسم إلى الدماغ وبين الدماغ إلى العضلات. (nerve)
عصبون: خَلْية عَصَبِيَّة. (neurone)
عَصْرَتِي: بَنِي عَصِيدِي، أنظر: بَنِي عَصِيدِي.
عَصْرُ الفُكُولِ: عَصْرُ رَبَابَةِ الْفُكُولِ، والعَصْرُ في بِلَوَانِهِ. (space age)
عَصْرُ: بَرْدٌ مُتَمَلِّكٌ فَاتَتْهُ مِنْ شُعْطَتِي بَعْدَ وَضْعِي مُعَدَّةً، كَلَامًا عَصْرًا (evangel) (الغزل)

[illegible]

العاصم (ganglion)

علم الارصاد الجوية: دراسة الغسق (meteorology)

علم البيئة: أُنظر البيئات.

علم الحياة، البيولوجية: علم ودراسة الكائنات الحية. (biology)

علم شكل الأرض: أُنظر الجيومورفولوجية.

علم الصخور: منهج ودراسة الصخور (petrology)

علم طبقات الأرض: أُنظر استراتيجيا.

علم الطبيعة: أُنظر الفيزياء.

علم الفضاء: علم بدراسة الأجرام والمركبات والأجرام الأخرى في الفضاء. (astronomy)

علم الكون: دراسة الكون وتكوينه وأصله (cosmology)

علم الكيمياء: أُنظر كيمياء.

علم النبات: أُنظر حدائق.

علم وظائف الأعضاء: أُنظر الفسيولوجية.

علم الأرض: أُنظر جيولوجيا.

علماء (أحد): جمع في نهاية القمر تشتمل ويزر (red giant)

عقارب: أُنظر عقرب.

غضائى مُزوّدة: مواد كاربونات النحاس والرصاص وألuminium تستخدمها

الكائنات الحية: تسمى كائنات شبيهة (trace elements)

عنصر: مادة لا يمكن تفكيكها إلى مواد أبسط بالعمليات الكيميائية (element)

عنقذ: أُنظر حُرور.

عواقل: نباتات وحيوانات ذليلة تعيش كدالة غير مفيدة من السطح إلى

أبواب الجحيم: والعاطفة (darkening)

عواقل حيوانية: الحيوانات ذليلة (الطاقة) التي تولّد جزءا

من العواقل البحرية (zooplankton)

عواقل نباتية: نباتات ذليلة تولّد جزءا من الكائنات الحية ذليلة في

البحر (phytoplankton)

الذئ

غ

[illegible]

ف

قارة الحاسوب: نبذة مُبسّطة باليد تُستخدم للتحكم في مؤشر مَوقِع (mouse)

القاسم الحثفي: أنطرو-ستراتوروز.

فاعلية إشعاعية: أنطرو إشعاعية.

فاعلية كيميائية: أنطرو فاعلية.

فخ: شق أو ثقب في الحجر الجيري تُوضع بداخله الضفادع لتربيطها.

غزل أنطرو (grike)

شجرة مُصَلِّب التوتية ٢٠٢
مُلُوح ٢٠٣
الوراثيات و- ٢٢٥
ألوان الأجواء ٢٢٦، ٢٢٧
ألوان الجِدِّ ٢٢٨
ألوان قوس قُذْرَح ٢٢٩
ألوان المُرْتَوِّض ١٠٢
ألوان النعابن ٢٢١
الألومنيوم ٨٧
إعادة تدوير - ١١٢
~ في النُجُودِ الذُّوْرِي ٢٢
ألُوْدَة - ٦٧
تفاعليّة - ٤٥
سبائك ٢٦ - ٢٦٧
الألياف ١٠٧
~ الصّالِةُ للعاء ١٠٧
~ الضّويّة ١٦٢، ١٧٧
~ الكُروْنِيّة ٤٠
أَلَمُ القارّات ٢١٤-٢١٥، ٢٢٧
أَلَمُ قِرْقَة ٢٢٤
أُتِير - أُنْدُرِي ماري ١٥٢
أميريكا ١١٨، ١٥٢
إِتْبَادُ عِيَانِ البِخار ٢٢٤-١٥
إِتْمِصاضُ الطّوْث ١٨٤-١٨٥
الإمداد الكهربائي ١٦٠
الأمراض
~ والكيمياء ٢١٢
~ والخصائص (الفيزيوسات) ٢٢٢
~ ودفعات الجشم ٢٥١
~ والحقايق ١-٤-٥
أُتْرَاضُ العُوز ٢٤٢
أمريكا الجنوبية ٢١٥
أمريكا الشماليّة
~ والاحتراف التقاري ٢١٥
~ والحقايق أو الحَقِيق ٢٤٢
٢٦٥
~ والعصر الجليدي ٢٤٦
غابات - ~ المُعْدِلَة ٢٦٦
الأشجّار (الأشجار) ٢٦٥-٢٦٨
٢٦٧
الأنواع ٢٤٥
الاصلاح ٧٢، ٧١
أصاوج
~ البحار والمحيطات ٢٢٥
~ والخصائص المُتَشابِله ٢٢٦
~ السّوء ١١٠، ١١١
~ الطاقة ١٧٨
~ الطيف الكهرمغنطيسي ١١٢
اعتزازات ١٢٦
المعادلة الموجيّة ١١٢
الأصاوج الراديويّة ٢٦٤-٢٦٥، ١١٧
الأصاوج الرُزْزِيّة ٢١٢
الأصاوج المُشْتَبِهَة ١٧٨، ١٨١
أقمار - ١٢٩
~ والشمس
~ والأشعّات المُشعّية
~ والنفوثة ١١٢
~ والطيف الكهرمغنطيسي
١١٢
أصاوج حُرُولِيّة ١٧٨
الأصاوج المُشْتَبِهَة ١٧٨
ألمونيا ١٦٠، ١٦١
ألمونيّات ٢٢٨
الأميّة، المُشْتَبِهَة ٢١٤، ٢٢٨

اختيار تعرّف ١٤٤
~ والأكسدة والإختزال ٦٤-٦٥
~ في الماء ٧٥
~ في الهواء ٧٤
للشّاقط الضّوئي و- ٢٤٠، ٢٤٥
التّفسّس و- ٧٧
التّفسّس الجوّائي و- ٢٤٦
نورة - ٢٧٢
الدّورة النّوميّة و- ٢٤٨-٤٩
الأكسدة ٦٤-٦٥
إِكْتِصافُ (الغلاف الجوّي)
الخارجي ٢٤٨
الكسيد الحامض ٧٢
كَلاتَاتُ التّأكسِد و- ٢٢٥
الاكواخ الضّليّة ٢٤٥
الألات البسيطة ١٢١
الألات البصريّة ١٩٨
الألات الموسيقيّة الخماسيّة ١٨٧
أَلاتُ الطّحُوعِ الضّليّة ١٨٧
أَلاتُ التّحَرُّق ١٨٧
الألات الوتريّة ١٨٧
الاشعّات ٢٤٥، ٢٨٢
الانصايق ١٢٨
الدرين - بَر ٢٠٢
السّنة سَلْحِيّة وَظَلْمَة ٢٢٧
الغِيّاثُ الأَرْجَل ٢٢٢، ١٢٦
الألكناتات ٤-٦
الكُروْمِيْك ١٤٦
الإلكناتات
~ والأكسدة والإختزال ٦٤
~ والحرّاط والكيمياء ٢٨-٢٩
~ والميكروال دورتي ٢٢
~ والذّرات ٢٤-٢٥
~ والظاهرة الكهرسويّة ١٩١
~ والكهرباء المُشاكِلة ١٤٦
~ والمادّة ١٨
~ والمُزْجِيات ٥٩
الإلكناتات ١٤٥
~ والبروبولانت ١٧٦
~ وشمّات المُوصّلات ٢٩
الأمواض الإلكناتيّة ١٨٩
الحسبيات الإلكناتيّة ١٧٢
الحواسيب الإلكناتيّة ١٧٢-٧٥
التّكرار المُتَكَمِلَة و- ١٧٠-٧١
الرّؤوس الإلكناتيّة ٤٩١
المُفَوّجات الإلكناتيّة ١٦٨-٦٩
الألكناتات ١٠٦
أَلَمُ، وَجَع ١٠٥، ٢٦٠
مُطَبَّعُ الأَلَم ١١٢
أَلَمُاس ٢٢١، ٢٢١
الألوان ٢٠٢
الألوان الرُزْزِيّة ٢٠٢، ٢٠٢
الألوان المُشْتَبِهَة ٢٠٢
~ وإختيارات اللَّيْث ٦٢
~ والأصباغ والمُشَبِّه ١٠٢
~ ودرجات الحرارة ١٤٠
~ والشّاعِات الكيمائيّة ٤٤
~ والسّوء ١٩٢
~ ومُفَوّجاتُ الأَطْمَعَة ٩٢
~ والتّلفزيونيّة ١٦٦، ١٦٧
~ الفوتوغرافيّة ٢٠٧
~ في المُخَفّولات الحَيّة ٢٨٠
إِصْصا - ١٠٥
جِلاد - ٢٠٢

~ والهُضُم ٢٤٥
~ الأَغْذِيَة، الأَطْمَعَة
~ والاختيار ٨٠
~ والاعتدال ٢٤٢
~ والتّغذية ٢٤٢
~ والكيمياء الرّاعيّة ٩١
~ في البَيَاطات ٢٤١
~ ومُغْذِياتُ الاستقلاب ٤٢٢
جِلَط - ١٩٠، ١٩٠
صناعات - ٢٤٢، ١٢٢
طَلَقَة ١٢٢، ١٢٨
طعام رُزادُ الضّياء ٢٠٢
كيمياء - ٧٨-٩
مُشاكِلاتُ التّأكسِد و- ٦٥
مُشاكِلات - ٩٢
هضم - ٢٥٦
أَشْجِيَة الخالِيا البلازِمَة ٢٢٨
٢٢٩
الأغواص ٢٢٠
الأغامي، الحَيّات ٢٢٠
~ في الصّادري ٢٢٠
تَحَرُّق ٢٥٦
تَنَاقُض ٢٦٧
جِلَسُ الشّمْ في ٢٥٩
جِلَسُ الشّمْ ٢٥٩
مُيَاكِل ٢٥٢
أَفْراسُ النّحْر ٢٢٧
أَفْراسُ ٢٥٠
الأفراص ١٠٩، ٦٤
أَفْراسُ الشّجْع (الطّح) ٨٤
أَفْراسُ صِناعَة الحَديد ٨٤
أَفْراسُ
الانجراف الفازي في ٢١٥
الحفاف في ٢٦٥
الشّوْثُ الضّليّة في ٢٢٢
وادي الخُفّ في ٢١٨
الأفغانيّات ٢٢٠-٢٥
تصنيف - ٤٢١
مِياكِل - الفارسيّة ٢٥٢
الأفلام
~ السينمائيّة ٢٠٨
~ الفوتوغرافيّة ٢٠٦-٧٠
أفلام اليوْلاويْد ٢٠٧
أَفْواجِيْدو - أَمَدَر ٥١
الأفصاوان ٢١٨، ٢٥٦
أَفْراسُ الحاسِب ١٢٢، ١٧٤
الأغْصابُ المُشْتَبِهَة ١٥٤
أَقْمار ٢٨٧، ٢٨٧، ٢٠١
~ أورلوس ٢٩٢
~ بَلوتو ٢٩٢
~ رَحَل ٢٩١
~ الرّايّة ٢٩١
~ المُشْجَرِي ٢٩١، ٢٩٠
~ نِيْتُون ٢٩٢
~ الأَشْجِيَة - أَلِيف ٨١
~ نَظِيف ٩٥
~ صِباغ - ١٠٢
أَقْماء (ج. قُور) ٢٧٦
~ المُجَرَّبَة ٢٧٦
~ المُجَرَّبَة ٢٨٠
أَفْراسُ قُرْح ٢٠٢، ٢٢٩
الأكسديد ٦٤
الأكسجين ٢٧
أَكْثَد ٤٤

شجرة مُصَلِّب التوتية ٢٠٢
مُلُوح ٢٠٣
الوراثيات و- ٢٢٥
ألوان الأجواء ٢٢٦، ٢٢٧
ألوان الجِدِّ ٢٢٨
ألوان قوس قُذْرَح ٢٢٩
ألوان المُرْتَوِّض ١٠٢
ألوان النعابن ٢٢١
الألومنيوم ٨٧
إعادة تدوير - ١١٢
~ في النُجُودِ الذُّوْرِي ٢٢
ألُوْدَة - ٦٧
تفاعليّة - ٤٥
سبائك ٢٦ - ٢٦٧
الألياف ١٠٧
~ الصّالِةُ للعاء ١٠٧
~ الضّويّة ١٦٢، ١٧٧
~ الكُروْنِيّة ٤٠
أَلَمُ القارّات ٢١٤-٢١٥، ٢٢٧
أَلَمُ قِرْقَة ٢٢٤
أُتِير - أُنْدُرِي ماري ١٥٢
أميريكا ١١٨، ١٥٢
إِتْبَادُ عِيَانِ البِخار ٢٢٤-١٥
إِتْمِصاضُ الطّوْث ١٨٤-١٨٥
الإمداد الكهربائي ١٦٠
الأمراض
~ والكيمياء ٢١٢
~ والخصائص (الفيزيوسات) ٢٢٢
~ ودفعات الجشم ٢٥١
~ والحقايق ١-٤-٥
أُتْرَاضُ العُوز ٢٤٢
أمريكا الجنوبية ٢١٥
أمريكا الشماليّة
~ والاحتراف التقاري ٢١٥
~ والحقايق أو الحَقِيق ٢٤٢
٢٦٥
~ والعصر الجليدي ٢٤٦
غابات - ~ المُعْدِلَة ٢٦٦
الأشجّار (الأشجار) ٢٦٥-٢٦٨
٢٦٧
الأنواع ٢٤٥
الاصلاح ٧٢، ٧١
أصاوج
~ البحار والمحيطات ٢٢٥
~ والخصائص المُتَشابِله ٢٢٦
~ السّوء ١١٠، ١١١
~ الطاقة ١٧٨
~ الطيف الكهرمغنطيسي ١١٢
اعتزازات ١٢٦
المعادلة الموجيّة ١١٢
الأصاوج الراديويّة ٢٦٤-٢٦٥، ١١٧
الأصاوج الرُزْزِيّة ٢

[illegible]

يوسف - جورج لويس ٣٠٨
الوكشيت ١٠٧، ٨٧
البول ٣٥٠
بولنزان - لوفيف ٥٠
بولشيتين ١٠٩، ١٠٠، ١٠٦
بولنج - ليوس ٢٨
بوليشين ١٠١، ١٠٠
بوليشتر، شتور الإشر ١٠٧
القوم ٣٩١
بوشبي ٣٦٦
البلجو ٣٨٠
بول - زوبرت ٤٩
- واكتشاف المستور ٤٢
ونظرية الحواض ٦٦
- ونظرية الصوت ١٧٧
البيئة
- بالذات في الجسم البشري ٥١-٥٠
- والأنهار والبحيرات ٢٨٨
- والتعاش ٣٧٩
- والثقل ٣٧٤-٧٥
- والجبال ٣٨٤
- والخواص والمز ٣٩٧
- والشلال والشكبات ٣٧٧
- والشعوب القديمة ٢٩٢-٩٣
- والشمالي ٢٩٠-٩١
- والعبات المنيرة المارية ٣٩٦
- وغابات المنطقة المعتدلة ٢٧٠-٧٢
- والغلاف الجوي ٢٧٠-٧٢
- والفضلات وإعادة تدويرها ٣٧٦
- والقرن والتدوير ٣٨٠
- والمحيطات ٢٨٦-٨٧
- ومناطق القطبين والقطر ٣٨٢-٨٢
اجزاء قمة كتون ٤٠٠
الجبال على - الطبيعية ٤٠٠
غلاف ومعلومات عن - ١٢٤-٢٥
المفردات الحيوانية - ٢٧٨
النضار ٢٥١
الحيوانات ١٢٠، ١٨٦
النباتات ٣٦٩، ٣٧١، ٣٨٨
بيكتر - أرثوس ٢٤٠
بيتش - هري ٢٥٠، ٣٨٠
بيد - جون لوجي ١٦٧
بيدري كالاش ٩٣
بيكتر - وايم ١٠٤
الهيومور ١٤٠
الهيومور ٣٩٢، ٤٠٠
بيشون ٣٣٨
بيكال - بحيرة ٢٨٨
بيكرويات الصودا ٧١، ٧٦
بيكرويات الصوديوم ٩٤
بيكرو - انطون ٦٦
بيكرو، فرانسيس ٤٩
البيوتان
- اهد منتجات النفط ٩٨
- المشتق ٩٧
التركيب الجزيئي ل- ٤١
روابط - الاساهمية ٢٩
٣٨
بيوض (ج. بيضة وبيض)
ال- والتناقل البشري ٣٦٨
ال- والذات الجني ٣٦٧
- الظروف ٣٢٠، ٣٢١
- الصفاد والعلاج ٣٢٨
- الطيور ٣٢٢، ٣٢٣
- زوجات السلك ٣٢٥
- بيضيات (نويضات) ٣١٨، ٣١٩، ٣٢٠
ت
التأثير، التلخيص ٣١٨-١٩، ٣٦٧
التأثير التلخيصي ٣٦٧
التأثير
- الأحمري ٢٢٥
- والأزمة الجيولوجية ٢٢٧
- بالكرتون (المشع) ٢٧
- ناكسد، أكسيد ٦٤-٦٥
- مضادات ال- ١٤٠، ٩٢
التجربة، التعبير
- وتغيرات الحالة ٢٠، ٢١
- وتكيف الهواء ١٤١
- استعمالات ٦١
- التبييض، التفسير ٦٥
- الشجيد او التجرد ٢٦٣
- التجهيز ٦١
- التجدد
- نمو الأطعمة ٩٢، ٩٣
- والجديد ٧٥
- تغيرات الحالة - ٢٠
- التلويح ٣٢٠، ٣١٠، ٣٢٢
- تجوية طبيعية ٢٢٠
- التجوية الكيميائية ٢٢٠
- التلحاح ٢٣٠-٣١
- الانهار - ٢٣٣، ٢٨٨
- غط الساحل - ٢٢٦
- الصخور الرسوبية - ٢٢٢
- الخاف - ٢٢٨
- تحدث رؤوس البر ٢٢٦
- التفتية ٢٢٢
- التحرك والانفعال ٢٥٦
- التحريك بالشوت ١٨٢
- تحلل، تفكك، تفكك
- إعادة التدوير ٢٢٧، ٢٢٢
- شيلة، إزالة التلوث ٢٢٢
- التحليل الكمي ٦٢
- التحليل الكيميائي ٦٢-٦٣
- التحليل النوعي ٦٢
- التحلل ٢٢٢
- التحلل من الغابات ١١٢، ٢٧٦
- تحليل الجزيئات ٥٩
- التحليل الشوي ٧٤، ٢٤٠
- وتحولات الطاقة ١٢٨
- والنقص ٣٥
- الأبيدة والإخترال في - ١٥
- فضلات - ٣٥٠
- تدابير وقائية
- ضد الحواض ٦٩
- ضد التلوثات ٧٠
- في صناعة الكيماويات ٨٢
- التناقل الشوي ٢٠٢، ١٩١
- التدوير - قوى الدوران - ١٢٤
- التراكيب الكيميائية ٢٨-٢٩، ٢٨
التدوير (ج. بيضة وبيض)
ال- والتناقل البشري ٣٦٨
ال- والذات الجني ٣٦٧
- الظروف ٣٢٠، ٣٢١
- الصفاد والعلاج ٣٢٨
- الطيور ٣٢٢، ٣٢٣
- زوجات السلك ٣٢٥
- بيضيات (نويضات) ٣١٨، ٣١٩، ٣٢٠
ت
التأثير، التلخيص ٣١٨-١٩، ٣٦٧
التأثير التلخيصي ٣٦٧
التأثير
- الأحمري ٢٢٥
- والأزمة الجيولوجية ٢٢٧
- بالكرتون (المشع) ٢٧
- ناكسد، أكسيد ٦٤-٦٥
- مضادات ال- ١٤٠، ٩٢
التجربة، التعبير
- وتغيرات الحالة ٢٠، ٢١
- وتكيف الهواء ١٤١
- استعمالات ٦١
- التبييض، التفسير ٦٥
- الشجيد او التجرد ٢٦٣
- التجهيز ٦١
- التجدد
- نمو الأطعمة ٩٢، ٩٣
- والجديد ٧٥
- تغيرات الحالة - ٢٠
- التلويح ٣٢٠، ٣١٠، ٣٢٢
- تجوية طبيعية ٢٢٠
- التجوية الكيميائية ٢٢٠
- التلحاح ٢٣٠-٣١
- الانهار - ٢٣٣، ٢٨٨
- غط الساحل - ٢٢٦
- الصخور الرسوبية - ٢٢٢
- الخاف - ٢٢٨
- تحدث رؤوس البر ٢٢٦
- التفتية ٢٢٢
- التحرك والانفعال ٢٥٦
- التحريك بالشوت ١٨٢
- تحلل، تفكك، تفكك
- إعادة التدوير ٢٢٧، ٢٢٢
- شيلة، إزالة التلوث ٢٢٢
- التحليل الكمي ٦٢
- التحليل الكيميائي ٦٢-٦٣
- التحليل النوعي ٦٢
- التحلل ٢٢٢
- التحلل من الغابات ١١٢، ٢٧٦
- تحليل الجزيئات ٥٩
- التحليل الشوي ٧٤، ٢٤٠
- وتحولات الطاقة ١٢٨
- والنقص ٣٥
- الأبيدة والإخترال في - ١٥
- فضلات - ٣٥٠
- تدابير وقائية
- ضد الحواض ٦٩
- ضد التلوثات ٧٠
- في صناعة الكيماويات ٨٢
- التناقل الشوي ٢٠٢، ١٩١
- التدوير - قوى الدوران - ١٢٤
- التراكيب الكيميائية ٢٨-٢٩، ٢٨
التدوير (ج. بيضة وبيض)
ال- والتناقل البشري ٣٦٨
ال- والذات الجني ٣٦٧
- الظروف ٣٢٠، ٣٢١
- الصفاد والعلاج ٣٢٨
- الطيور ٣٢٢، ٣٢٣
- زوجات السلك ٣٢٥
- بيضيات (نويضات) ٣١٨، ٣١٩، ٣٢٠
ت
التأثير، التلخيص ٣١٨-١٩، ٣٦٧
التأثير التلخيصي ٣٦٧
التأثير
- الأحمري ٢٢٥
- والأزمة الجيولوجية ٢٢٧
- بالكرتون (المشع) ٢٧
- ناكسد، أكسيد ٦٤-٦٥
- مضادات ال- ١٤٠، ٩٢
التجربة، التعبير
- وتغيرات الحالة ٢٠، ٢١
- وتكيف الهواء ١٤١
- استعمالات ٦١
- التبييض، التفسير ٦٥
- الشجيد او التجرد ٢٦٣
- التجهيز ٦١
- التجدد
- نمو الأطعمة ٩٢، ٩٣
- والجديد ٧٥
- تغيرات الحالة - ٢٠
- التلويح ٣٢٠، ٣١٠، ٣٢٢
- تجوية طبيعية ٢٢٠
- التجوية الكيميائية ٢٢٠
- التلحاح ٢٣٠-٣١
- الانهار - ٢٣٣، ٢٨٨
- غط الساحل - ٢٢٦
- الصخور الرسوبية - ٢٢٢
- الخاف - ٢٢٨
- تحدث رؤوس البر ٢٢٦
- التفتية ٢٢٢
- التحرك والانفعال ٢٥٦
- التحريك بالشوت ١٨٢
- تحلل، تفكك، تفكك
- إعادة التدوير ٢٢٧، ٢٢٢
- شيلة، إزالة التلوث ٢٢٢
- التحليل الكمي ٦٢
- التحليل الكيميائي ٦٢-٦٣
- التحليل النوعي ٦٢
- التحلل ٢٢٢
- التحلل من الغابات ١١٢، ٢٧٦
- تحليل الجزيئات ٥٩
- التحليل الشوي ٧٤، ٢٤٠
- وتحولات الطاقة ١٢٨
- والنقص ٣٥
- الأبيدة والإخترال في - ١٥
- فضلات - ٣٥٠
- تدابير وقائية
- ضد الحواض ٦٩
- ضد التلوثات ٧٠
- في صناعة الكيماويات ٨٢
- التناقل الشوي ٢٠٢، ١٩١
- التدوير - قوى الدوران - ١٢٤
- التراكيب الكيميائية ٢٨-٢٩، ٢٨
التدوير (ج. بيضة وبيض)
ال- والتناقل البشري ٣٦٨
ال- والذات الجني ٣٦٧
- الظروف ٣٢٠، ٣٢١
- الصفاد والعلاج ٣٢٨
- الطيور ٣٢٢، ٣٢٣
- زوجات السلك ٣٢٥
- بيضيات (نويضات) ٣١٨، ٣١٩، ٣٢٠
ت
التأثير، التلخيص ٣١٨-١٩، ٣٦٧
التأثير التلخيصي ٣٦٧
التأثير
- الأحمري ٢٢٥
- والأزمة الجيولوجية ٢٢٧
- بالكرتون (المشع) ٢٧
- ناكسد، أكسيد ٦٤-٦٥
- مضادات ال- ١٤٠، ٩٢
التجربة، التعبير
- وتغيرات الحالة ٢٠، ٢١
- وتكيف الهواء ١٤١
- استعمالات ٦١
- التبييض، التفسير ٦٥
- الشجيد او التجرد ٢٦٣
- التجهيز ٦١
- التجدد
- نمو الأطعمة ٩٢، ٩٣
- والجديد ٧٥
- تغير

[illegible]

زنجبالت الحارة ١٤٠-١٤١، ٢٥١	الديان القزويني ٢٣١، ٢٣٥	رائدتي إيكوسي ١٠٦	الزخافات ٢٤٢
تأثير - في سرعة التفاعلات ٥٥	الديان القزويني ٢٣١	رائدتي سيكتا ٢١٧	الزمل
~ وتغيرت الحالة ٢٠	الديان المزدخية ٢٤٢	راج - كليش ٢٥٨	السنة ساحلية زخفية ٢٢٧
~ حرارة الجسم ١٩٢، ٢٥٠	الديان المنسجمة ٢٣١، ٢٣٥، ٢٣٦	رشد ساق مائة ٢٦٦	تحات - ٢٣٠
~ والطقس ١٩٦، ٢٥١	٤٢١	الألون ٤٨	الرجب - ٢٢٢
~ حرارة الخوم ٢٧١	ديفي - مغربي	الزرايين ١٦٤-١٦٥	الجولوجية الزخيفية و- ٢٢٦
~ واللوية ١٠٢	إكشافات ٦٧	الأوجار الرموية ١٦٤-١٦٥	الرجاج و- ١١٠
~ والناخ ٢٤٧، ٢٤٤	~ والكهولة ٢٤	١٧٧	الشواشي الزخفية ٢٢٧، ٢٢٨
مقايس - ١٢٨، ١٤٠، ١٤٨	~ ومصباح الأمان للثقلين ٢٢٨	~ والإلكترونيات ١٦٨	ثشبان - ٢٢٧، ٢٢٨
١٠٨	ديفريش ٢٤	~ والطف الكهرمغنطيسي ١٩٢	الزومز
نرغام - وليم ١٧١	بيتر - غولبي ١٤٤	~ واليوالات القولة ١٦٢	~ والكهربائية والإلكترونية ٤١١
الأزوك الخيزي ١٠١، ٢٧٦	الزيتونات ١٥٩	علم الفلك الزاوي ٢٧٧، ٢٧٨	~ الكيمائية ٥٢
العظم الزاوية ١١٧	الزيتونات الحرارية ١٧٨	مضمتة الجهارة في جهاز - ١٥٢	زومز الوخشات الزاوية ٤١٠
الغاسيق ٢٨٠	البنوصورات ٢٧٥، ٢٣٠	الزايديم ٢٦، ٢٥	ر ن (الحامض الزاوي الزبيبي) في الشفائيات ٢١٢
يفاعات الجسم ٢٥١	أماهير - ٢٢٥، ٢٢٦	الزايونات ٢٤٢، ٢٧١	زتين ١٨٢
نفع رافع (كولي) ١٢٩	أسماء - ٢١١	الزايونات ٢٤٢، ٢٧١	~ والصاح الشواش ٢٠٠
الذمم البقا ٢٥٧	إفريش ٢٢٧، ٢٢١	زافري - الشير وألم ٤٨، ٧٤	~ وانعنام الزون ١٢٥
الذلايين ١٨٥، ٢٠٨، ٢٢٤	تشور - ٣٠٨	زايد - شالي ٢٠٢	~ والطقس في الفضاء ٧٠
ذوات طيئة ٢٦٨	ديوار - ميبس ١٤٢	الزيتونات ٢٢٦	~ والصواير ٢٢٩
الذم ٢٤٨، ٢٥٠	الديفريديم ١٢٧، ١٢٦	رايلي - اللور ٤٨، ٧٤	~ وعطشات القضاء ٢٠٤
٢٤٩	~	رايبي (الحبر الحناهي) ٨٩، ١٠٧	نعام - ٩٢
هيموغلوبين (يخفر) - ٧٧	~	الزوي ١٠٥	فيوط - عر القمر ٢٨٧
غلاف - ٢٥١	~	الزويلا ٢١١	الرواق ١٢٠، ١٢١
الذام ٢٦١	الذباب ٢٧٨، ٤١٠	الزويته (الرومايزم) ٢٧٢	الروبووات ١٧٦، ٢٠٦
تحكم - بالعضلات ٢٥٥	ذاكرة الحاسوب ١٧٥، ١٧٤	الزويته (الرومايزم) ٢٧٢	~ والحواشيب ١٧٢
~ والإبصار ٢٠٤	ذاكرة قراءة فقط (رم) ١٧٤	الزويته (الرومايزم) ٢٧٢	~ والحواسيب ١٧٢
~ واللمعة العصبية ٢٦٠	ذاكرة الرؤوس الضوئية ١٧٤	الزويته (الرومايزم) ٢٧٢	~ والحواسيب ١٧٢
~ والحواش ٢٥٨	الذباب ٢٧٨	الزويته (الرومايزم) ٢٧٢	~ والحواسيب ١٧٢
~ وحرارية الجسم ٢٥٠	أجمة - ٢٥٧	الزويته (الرومايزم) ٢٧٢	~ والحواسيب ١٧٢
ر ن (الحامض الزاوي الزبيبي) ٢٢٨	أين - ٢٥٤	الزويته (الرومايزم) ٢٧٢	~ والحواسيب ١٧٢
~ والانتقام الخلوي ٢٦٢	أبيوش - ٢٠٧	الزويته (الرومايزم) ٢٧٢	~ والحواسيب ١٧٢
~ والنعام ٢١٢	الذباب الحوام ٢٨٠	الزويته (الرومايزم) ٢٧٢	~ والحواسيب ١٧٢
~ وطعم الطب الشرعي ٦٢	ذباب الكايس ٢٤٢	الزويته (الرومايزم) ٢٧٢	~ والحواسيب ١٧٢
~ والشفافات ٤٢	الذبابيات ١٦٢	الزويته (الرومايزم) ٢٧٢	~ والحواسيب ١٧٢
~ والوراثيات ٢٢٧، ٢٢٤-٢٥٠	أنظر الاختلافات ١٦٦	الزويته (الرومايزم) ٢٧٢	~ والحواسيب ١٧٢
الزعامات ١٠٢، ٢٠٢	الذيل ٢٢١	الزويته (الرومايزم) ٢٧٢	~ والحواسيب ١٧٢
الذعامات (اللياليات) ٤١	ذوي ضحية شغلثة ٢٢٩	الزويته (الرومايزم) ٢٧٢	~ والحواسيب ١٧٢
الذفون	ذراع التحكم في الحاسوب ١٧٢	الزويته (الرومايزم) ٢٧٢	~ والحواسيب ١٧٢
الذفون - ٢٤٢	ذكاك الحواسيب ١٧٥	الزويته (الرومايزم) ٢٧٢	~ والحواسيب ١٧٢
كيميا - ٧٨	ذكور المضاد ٢٢٨	الزويته (الرومايزم) ٢٧٢	~ والحواسيب ١٧٢
مضم - ٢٤٥	الذفون ٢٢١، ٢٢٧	الزويته (الرومايزم) ٢٧٢	~ والحواسيب ١٧٢
الدواليب ١٦١	إختيار - ٦٢	الزويته (الرومايزم) ٢٧٢	~ والحواسيب ١٧٢
دويلر - كريستيان ١٨٠	نقاعة - ٤٠٥، ٦٦	الزويته (الرومايزم) ٢٧٢	~ والحواسيب ١٧٢
دوران - قوي - والتهوير ١٢٤	نكاشات ثلوي في استخراج النحاس ٨٦	الزويته (الرومايزم) ٢٧٢	~ والحواسيب ١٧٢
دورة الماء ٢٦١، ٢٧٢	نقازو - ٥٩	الزويته (الرومايزم) ٢٧٢	~ والحواسيب ١٧٢
دورة المغليات ٢٩٢	نمط المغليات ٦٢	الزويته (الرومايزم) ٢٧٢	~ والحواسيب ١٧٢
دولابا الدواجة ١٢١	دولاب (الشفافات الذبئية) ٢٢٩، ٢٢٨	الزويته (الرومايزم) ٢٧٢	~ والحواسيب ١٧٢
دولارات الزمل ٢٢٥	ذوات الفلقتين ٢١٨، ٤٢٠	الزويته (الرومايزم) ٢٧٢	~ والحواسيب ١٧٢
دوماغ - جبرمارد ١٠٥	ذوات المصراعين ٢٢٤	الزويته (الرومايزم) ٢٧٢	~ والحواسيب ١٧٢
دوي اختراق جدار الصوت ١٧٧	الذوايين ٢٢	الزويته (الرومايزم) ٢٧٢	~ والحواسيب ١٧٢
الذويات الحمراء ٢٧٥	الذوق ٢٥٩	الزويته (الرومايزم) ٢٧٢	~ والحواسيب ١٧٢
الذويات، المتشورات ٢٥٢	ذيل شميا لفيض ٢٩٥	الزويته (الرومايزم) ٢٧٢	~ والحواسيب ١٧٢
ديبوتوكسين ١٠٤	ذبول الخيل (الشكب) ٢٦١	الزويته (الرومايزم) ٢٧٢	~ والحواسيب ١٧٢
الذيدان ٢٢١	~	الزويته (الرومايزم) ٢٧٢	~ والحواسيب ١٧٢
الذيل العصبية - في - ٢٦٠	~	الزويته (الرومايزم) ٢٧٢	~ والحواسيب ١٧٢
ديان الأرض (نظر الخواطين)	~	الزويته (الرومايزم) ٢٧٢	~ والحواسيب ١٧٢
ديان اصناف البخار ٢٨٦	~	الزويته (الرومايزم) ٢٧٢	~ والحواسيب ١٧٢
الديالكت النافسة في - ٢٥٢	~	الزويته (الرومايزم) ٢٧٢	~ والحواسيب ١٧٢
الديان الحافظة ٢٢١، ٤٢١	~	الزويته (الرومايزم) ٢٧٢	~ والحواسيب ١٧٢
ديان الريشيا ٢٢١، ٢٨٦	~	الزويته (الرومايزم) ٢٧٢	~ والحواسيب ١٧٢
~	~	الزويته (الرومايزم) ٢٧٢	~ والحواسيب ١٧٢
~	~	الزويته (الرومايزم) ٢٧٢	~ والحواسيب ١٧٢
~	~	الزويته (الرومايزم) ٢٧٢	~ والحواسيب ١٧٢
~	~	الزويته (الرومايزم) ٢٧٢	~ والحواسيب ١٧٢
~	~	الزويته (الرومايزم) ٢٧٢	~ والحواسيب ١٧٢
~	~	الزويته (الرومايزم) ٢٧٢	~ والحواسيب ١٧٢
~	~	الزويته (الرومايزم) ٢٧٢	~ والحواسيب ١٧٢
~	~	الزويته (الرومايزم) ٢٧٢	~ والحواسيب ١٧٢
~	~	الزويته (الرومايزم) ٢٧٢	~ والحواسيب ١٧٢
~	~	الزويته (الرومايزم) ٢٧٢	~ والحواسيب ١٧٢
~	~	الزويته (الرومايزم) ٢٧٢	~ والحواسيب ١٧٢
~	~	الزويته (الرومايزم) ٢٧٢	~ والحواسيب ١٧٢
~	~	الزويته (الرومايزم) ٢٧٢	~ والحواسيب ١٧٢
~	~	الزويته (الرومايزم) ٢٧٢	~ والحواسيب ١٧٢
~	~	الزويته (الرومايزم) ٢٧٢	~ والحواسيب ١٧٢
~	~	الزويته (الرومايزم) ٢٧٢	~ والحواسيب ١٧٢
~	~	الزويته (الرومايزم) ٢٧٢	~ والحواسيب ١٧٢
~	~	الزويته (الرومايزم) ٢٧٢	~ والحواسيب ١٧٢
~	~	الزويته (الرومايزم) ٢٧٢	~ والحواسيب ١٧٢
~	~	الزويته (الرومايزم) ٢٧٢	~ والحواسيب ١٧٢
~	~	الزويته (الرومايزم) ٢٧٢	~ والحواسيب ١٧٢
~	~	الزويته (الرومايزم) ٢٧٢	~ والحواسيب ١٧٢
~	~	الزويته (الرومايزم) ٢٧٢	~ والحواسيب ١٧٢
~	~	الزويته (الرومايزم) ٢٧٢	~ والحواسيب ١٧٢
~	~	الزويته (الرومايزم) ٢٧٢	~ والحواسيب ١٧٢
~	~	الزويته (الرومايزم) ٢٧٢	~ والحواسيب ١٧٢
~	~	الزويته (الرومايزم) ٢٧٢	~ والحواسيب ١٧٢
~	~	الزويته (الرومايزم) ٢٧٢	~ والحواسيب ١٧٢
~	~	الزويته (الرومايزم) ٢٧٢	~ والحواسيب ١٧٢
~	~	الزويته (الرومايزم) ٢٧٢	~ والحواسيب ١٧٢
~	~	الزويته (الرومايزم) ٢٧٢	~ والحواسيب ١٧٢
~	~	الزويته (الرومايزم) ٢٧٢	~ والحواسيب ١٧٢
~	~	الزويته (الرومايزم) ٢٧٢	~ والحواسيب ١٧٢
~	~	الزويته (الرومايزم) ٢٧٢	~ والحواسيب ١٧٢
~	~	الزويته (الرومايزم) ٢٧٢	~ والحواسيب ١٧٢
~	~	الزويته (الرومايزم) ٢٧٢	~ والحواسيب ١٧٢
~	~	الزويته (الرومايزم) ٢٧٢	~ والحواسيب ١٧٢
~	~	الزويته (الرومايزم) ٢٧٢	~ والحواسيب ١٧٢
~	~	الزويته (الرومايزم) ٢٧٢	~ والحواسيب ١٧٢
~	~	الزويته (الرومايزم) ٢٧٢	~ والحواسيب ١٧٢
~	~	الزويته (الرومايزم) ٢٧٢	~ والحواسيب ١٧٢
~	~	الزويته (الرومايزم) ٢٧٢	~ والحواسيب ١٧٢
~	~	الزويته (الرومايزم) ٢٧٢	~ والحواسيب ١٧٢
~	~	الزويته (الرومايزم) ٢٧٢	~ والحواسيب ١٧٢
~	~	الزويته (الرومايزم) ٢٧٢	~ والحواسيب ١٧٢
~	~	الزويته (الرومايزم) ٢٧٢	~ والحواسيب ١٧٢
~	~	الزويته (الرومايزم) ٢٧٢	~ والحواسيب ١٧٢
~	~	الزويته (الرومايزم) ٢٧٢	~ والحواسيب ١٧٢
~	~	الزويته (الرومايزم) ٢٧٢	~ والحواسيب ١٧٢
~	~	الزويته (الرومايزم) ٢٧٢	~ والحواسيب ١٧٢
~	~	الزويته (الرومايزم) ٢٧٢	~ والحواسيب ١٧٢
~	~	الزويته (الرومايزم) ٢٧٢	~ والحواسيب ١٧٢
~	~	الزويته (الرومايزم) ٢٧٢	~ والحواسيب ١٧٢
~	~	الزويته (الرومايزم) ٢٧٢	~ والحواسيب ١٧٢
~	~	الزويته (الرومايزم) ٢٧٢	~ والحواسيب ١٧٢
~	~	الزويته (الرومايزم) ٢٧٢	~ والحواسيب ١٧٢
~	~	الزويته (الرومايزم) ٢٧٢	~ والحواسيب ١٧٢
~	~	الزويته (الرومايزم) ٢٧٢	~ والحواسيب ١٧٢
~	~	الزويته (الرومايزم) ٢٧٢	~ والحواسيب ١٧٢
~	~	الزويته (الرومايزم) ٢٧٢	~ والحواسيب ١٧٢
~	~	الزويته (الرومايزم) ٢٧٢	~ والحواسيب

شادوف أرخميدس ١٦٦	المخلفات ٢٢٧، ٢٢٨	السحب الطبقة الغريبة ٢٦١	س
شاموك - جيمس ٢٥	سنة الشاطئ ١٠٥، ١٠٦	٢٦٤	
شازونيه - الكونت هيلر ١٠٧	سليستوس - ألكز ١٤٠	شدة شمية ٢٦٨	٢٦٥
شارون ٢٩٢	السلطعون (السرطان) ٢٢٢	سد أسوان ٢٨٨	٢٠١
شاضات الحواسيب ١٧٢	علم ديسمبل ١٨١	السلم ٢٧٦، ٢٧٤	٢٧
شاطر - ساحل (أفتر شواهر)	السلطعون الشرط (الثروة) ٢٢٧	السلود ٢٨٨	٢٩١
شالتر - جورج ٢٩٩	٢٨٨	شديم السرطان ٢٩٨، ٢٩٧، ٢٨١	٢٩٠
الشامو ٩٥	الشليكا	الشرب ٢٦٩، ٢٦٦	٢٨٥
شيتال - جان انطوان ٨٩	~ في الصخور الركائزية ٢٢٢	الشرايف ٢٦١، ٢٦٠	٢٦٦
الشبكات الخالوية في الوانف	~ في فترة الأرض ٢١٠	الشرايف الشجرية ٢٦٦	٢٦٦
الشفلة ١٦٢	~ في هياكل المشطورات ٢٥٢	السرطان - داء - ١٠٥، ٢٧	٢٦٦
الشبكات الغذائية ٣٧٧	الشليكون ٣٩	السرطانات (السلطونات) ٢٢٢	٢٢٧، ٢٢٦
شبكة توزيع الإمداد الكهربائي	شبات ٢٩	٢٦٨	١٥٠
١٦٠	~ في الجدول الدوري ٢٢، ٢٢	~ الشاملة ٢٨٥	١٧٢
الشبكة الهوائية الباطنة ٢٣٨	~ في شبه الموشلات ١٤٩	~ الناسكة ٢٧٩	٥٤
شبكة العين ٢٠٤، ٢٠٥	الشيلون ٢٢٩، ٢٢٥، ٢٥٢	الشقائق الشجرية ~ ٢٧٩	٢٠١
شبه النمل ٢٠١	الشيلونيك ١٠٠	~ سحر - ٣٥٢	٢٠١
شبه الفضلات ٢٩، ١٤٩	الشمام - ورقة - ٢٢٠، ٢٦٩	شراقان ٢٦٢	٢٠١
الشوائف ٣٠٠	~ عند الغيب ٢٦٩	الشرعة ١١٨	٢٦٦
~ والاتصالات التجارية ١٦٧	~ وزخه القدس ٢٧٢	~ والشراع ١١٩	٨٨، ٥٠
١٦٢	شده كقفل الأسفري ٢٦١	شرعة الأسماك ٢٦٦	٢٩
~ والتلفزيونية ١٦٦، ٣٠٠	أفتر أيضا الجو	شرعة الأملا ٢٩٩	٨٥
~ والجانبية ١١٥	شده ٩١	شرعة الزرع ٢٥٦	٢٨
~ ورسم خرائط الأرض ٢٤٠	الشعار ٢٢٩، ٢٢٨	شرعة الشوت ١٧٩	١١٩
سواحل الاتصالات ١٦٤، ١٦٥	الشعار السيكسي (أجنزولث)	شرعة الضوء ١٩٠، ٢٧٤	١١٩
سواحل التلج بالأحوال الجوية	٢٢٩، ٢٢٨	~ نسبية ١١٨	١١٩
سواحل زخه القدس ٢٥٨، ٣٠٠	الشامل ٢٢٩	شرعة (إشعاع) ١١٨، ١١٩	٢٨٩، ٢٢٨
٢٧١، ٢٧٠	شبابي ألق ٢٢٩	الشرعة الهوائية ١١٩	١٨٥
١١١	سمانات الحُل الإرفيئة ٢٢٢	الشروغوة (فوس السلي) ٢٢٢	٢٠٧
الشوق العادة (الأرام) ٢٦٦	الشمة، المسمت ٢٢٩	الشرمانات	٢٠٧
الشورار ١٨٥	الشفع ١٨١-٨٢، ٣٥٨	دورة حياة ٢٢٢، ٢٦٢	٢٠٧
الشوربار ٢٦٢	الشغشغ ١٨٤	شراقان ٢٨٨، ٢٤٤	٢٠٧
شوربار النمل ٢٠١	سك أبو شح ٢٨٦	الشروح الانسيابية الرفاعة ١٢٨	٢٠٧
الشيرات	سك الزلثة ٢٨٧	٢٥٧	
بشاريات ١٥١	(سك) الشق (التيام) ٢٢٦	شروح الطوق ٢٢٢	٢٥٧
نسلج ١١٩	سك الكراكي ٢٤٢	الشقوق المائلة ١٢١	٨٧
الزويومات و- ١٧٦	سك الشك (الزويوما) ٢٧٩	الشعاعين ٢٢٦	٢٠٧
شرعات ١١٨	شكوا الأسماء ٢٧٧	~ رقيق ١٨٢	٢٠٧
شوق ~ في الضباب ٢٦٢	شكوا الأسماء ٢٧٧	~ في الغابات المطيرة ٢٩٤، ٢٩٥	٢٠٧
~ نات المحولات المخفضة ٥٧	الشكينة (أجسة الشكر) ٢٢٢	سعة	٢٠٧
~ العاملة بالبطاريات ١٥١	الشحاجيب ٢٦٤، ٢٦١	~ الأمواج الصوتية ١٨٠، ١٨١	١٨٨
~ العاملة بالهيدروجين ١٧	الشنة	~ الشذات ١٦٦	١٨٨، ١٥٥
شركات - ١٤٢، ٦٥	طول ٢١١	الشفلة (أوراندونان) ٢٢٦	٢٠٧
شربا الشوق ١٩٥	سنتيفرا ٤٠٨	٢٩٥	٢٠٧
شركات توفق ١١٩	سنت - فليور ١١٦	الشقل، شوق الغنية ٢٤٢	٢٠٧
معايير الوقود في ١٥٧	الشوب المرجية الطبيعية	الشقل، شوق الغنية ٢٤٢	٢٠٧
مكايح ١٢٨، ١١٩	(البينيات) ٢٧١، ٢٢٢، ٩٢	شقل، شوق الغنية ٢٤٢	٢٠٧
الشلال (الشليكا والاوليتيوم)	~ ~ الألية ٢٨٤	شقل، شوق الغنية ٢٤٢	٢٠٧
٢١٠	الشوب الشغنية (المنيتس) ٢٢٢	شقل، شوق الغنية ٢٤٢	٢٠٧
الشيار ١٨٦	شوق قيمية ٢٢٢	شقل، شوق الغنية ٢٤٢	٢٠٧
سيبرك ٢٢٨	الشوب للتشعير ٢٦٥	شقل، شوق الغنية ٢٤٢	٢٠٧
السيبوليزم ٢٣٨	سوء التغذية (الشقل) ٢٤٢	شقل، شوق الغنية ٢٤٢	٢٠٧
سيروس ٢٩٤	السواحل ١٨-١٩	شقل، شوق الغنية ٢٤٢	٢٠٧
الشيرفوفيرات ٢٢٠	إنتقال الحرارة في ١٤٢	شقل، شوق الغنية ٢٤٢	٢٠٧
الشويوم ٢٤١	الزور الشطحي في ١٢٨	شقل، شوق الغنية ٢٤٢	٢٠٧
~ سلاكت - سكة ال- ٢٢٤	شرعة الصوت في ١٧٩	شقل، شوق الغنية ٢٤٢	٢٠٧
الشيم (الشليكا والمغسيوم)	~ وتغيرات الحالة ٢٠-٢١	شقل، شوق الغنية ٢٤٢	٢٠٧
٢١٠	شسط ١٢٧	شقل، شوق الغنية ٢٤٢	٢٠٧
السينما ٢٠٨	ضبط - في هيدرولي ١٩	شقل، شوق الغنية ٢٤٢	٢٠٧
	الحايل السائلة ٦٠	شقل، شوق الغنية ٢٤٢	٢٠٧
	خرجات ٢٩	شقل، شوق الغنية ٢٤٢	٢٠٧
	النظرية الحركة في ٥٠	شقل، شوق الغنية ٢٤٢	٢٠٧
	~ للأزوجة ٥٩	شقل، شوق الغنية ٢٤٢	٢٠٧
شاتون - إدوار ٢٢٨		شقل، شوق الغنية ٢٤٢	٢٠٧
ش		شقل، شوق الغنية ٢٤٢	٢٠٧
شائون - إدوار ٢٢٨		شقل، شوق الغنية ٢٤٢	٢٠٧
شائون - إدوار ٢٢٨		شقل، شوق الغنية ٢٤٢	٢٠٧
شائون - إدوار ٢٢٨		شقل، شوق الغنية ٢٤٢	٢٠٧
شائون - إدوار ٢٢٨		شقل، شوق الغنية ٢٤٢	٢٠٧
شائون - إدوار ٢٢٨		شقل، شوق الغنية ٢٤٢	٢٠٧
شائون - إدوار ٢٢٨		شقل، شوق الغنية ٢٤٢	٢٠٧
شائون - إدوار ٢٢٨		شقل، شوق الغنية ٢٤٢	٢٠٧
شائون - إدوار ٢٢٨		شقل، شوق الغنية ٢٤٢	٢٠٧
شائون - إدوار ٢٢٨		شقل، شوق الغنية ٢٤٢	٢٠٧
شائون - إدوار ٢٢٨		شقل، شوق الغنية ٢٤٢	٢٠٧
شائون - إدوار ٢٢٨		شقل، شوق الغنية ٢٤٢	٢٠٧
شائون - إدوار ٢٢٨		شقل، شوق الغنية ٢٤٢	٢٠٧
شائون - إدوار ٢٢٨		شقل، شوق الغنية ٢٤٢	٢٠٧
شائون - إدوار ٢٢٨		شقل، شوق الغنية ٢٤٢	٢٠٧
شائون - إدوار ٢٢٨		شقل، شوق الغنية ٢٤٢	٢٠٧
شائون - إدوار ٢٢٨		شقل، شوق الغنية ٢٤٢	٢٠٧
شائون - إدوار ٢٢٨		شقل، شوق الغنية ٢٤٢	٢٠٧
شائون - إدوار ٢٢٨		شقل، شوق الغنية ٢٤٢	٢٠٧
شائون - إدوار ٢٢٨		شقل، شوق الغنية ٢٤٢	٢٠٧
شائون - إدوار ٢٢٨		شقل، شوق الغنية ٢٤٢	٢٠٧
شائون - إدوار ٢٢٨		شقل، شوق الغنية ٢٤٢	٢٠٧
شائون - إدوار ٢٢٨		شقل، شوق الغنية ٢٤٢	٢٠٧
شائون - إدوار ٢٢٨		شقل، شوق الغنية ٢٤٢	٢٠٧
شائون - إدوار ٢٢٨		شقل، شوق الغنية ٢٤٢	٢٠٧
شائون - إدوار ٢٢٨		شقل، شوق الغنية ٢٤٢	٢٠٧
شائون - إدوار ٢٢٨		شقل، شوق الغنية ٢٤٢	٢٠٧
شائون - إدوار ٢٢٨		شقل، شوق الغنية ٢٤٢	٢٠٧
شائون - إدوار ٢٢٨		شقل، شوق الغنية ٢٤٢	٢٠٧
شائون - إدوار ٢٢٨		شقل، شوق الغنية ٢٤٢	٢٠٧
شائون - إدوار ٢٢٨		شقل، شوق الغنية ٢٤٢	٢٠٧
شائون - إدوار ٢٢٨		شقل، شوق الغنية ٢٤٢	٢٠٧
شائون - إدوار ٢٢٨		شقل، شوق الغنية ٢٤٢	٢٠٧
شائون - إدوار ٢٢٨		شقل، شوق الغنية ٢٤٢	٢٠٧
شائون - إدوار ٢٢٨		شقل، شوق الغنية ٢٤٢	٢٠٧
شائون - إدوار ٢٢٨		شقل، شوق الغنية ٢٤٢	٢٠٧
شائون - إدوار ٢٢٨		شقل، شوق الغنية ٢٤٢	٢٠٧
شائون - إدوار ٢٢٨		شقل، شوق الغنية ٢٤٢	٢٠٧
شائون - إدوار ٢٢٨		شقل، شوق الغنية ٢٤٢	٢٠٧
شائون - إدوار ٢٢٨		شقل، شوق الغنية ٢٤٢	٢٠٧
شائون - إدوار ٢٢٨		شقل، شوق الغنية ٢٤٢	٢٠٧
شائون - إدوار ٢٢٨		شقل، شوق الغنية ٢٤٢	٢٠٧
شائون - إدوار ٢٢٨		شقل، شوق الغنية ٢٤٢	٢٠٧
شائون - إدوار ٢٢٨		شقل، شوق الغنية ٢٤٢	٢٠٧
شائون - إدوار ٢٢٨		شقل، شوق الغنية ٢٤٢	٢٠٧
شائون - إدوار ٢٢٨		شقل، شوق الغنية ٢٤٢	٢٠٧
شائون - إدوار ٢٢٨		شقل، شوق الغنية ٢٤٢	٢٠٧
شائون - إدوار ٢٢٨		شقل، شوق الغنية ٢٤٢	٢٠٧
شائون - إدوار ٢٢٨		شقل، شوق الغنية ٢٤٢	٢٠٧
شائون - إدوار ٢٢٨		شقل، شوق الغنية ٢٤٢	٢٠٧
شائون - إدوار ٢٢٨		شقل، شوق الغنية ٢٤٢	٢٠٧
شائون - إدوار ٢٢٨		شقل، شوق الغنية ٢٤٢	٢٠٧
شائون - إدوار ٢٢٨		شقل، شوق الغنية ٢٤٢	٢٠٧
شائون - إدوار ٢٢٨		شقل، شوق الغنية ٢٤٢	٢٠٧
شائون - إدوار ٢٢٨		شقل، شوق الغنية ٢٤٢	٢٠٧
شائون - إدوار ٢٢٨		شقل، شوق الغنية ٢٤٢	٢٠٧
شائون - إدوار ٢٢٨		شقل، شوق الغنية ٢٤٢	٢٠٧
شائون - إدوار ٢٢٨		شقل، شوق الغنية ٢٤٢	٢٠٧
شائون - إدوار ٢٢٨		شقل، شوق الغنية ٢٤٢	٢٠٧
شائون - إدوار ٢٢٨		شقل، شوق الغنية ٢٤٢	٢٠٧
شائون - إدوار ٢٢٨		شقل، شوق الغنية ٢٤٢	٢٠٧
شائون - إدوار ٢٢٨		شقل، شوق الغنية ٢٤٢	٢٠٧
شائون - إدوار ٢٢٨		شقل، شوق الغنية ٢٤٢	٢٠٧
شائون - إدوار ٢٢٨		شقل، شوق الغنية ٢٤٢	٢٠٧
شائون - إدوار ٢٢٨		شقل، شوق الغنية ٢٤٢	٢٠٧
شائون - إدوار ٢٢٨		شقل، شوق الغنية ٢٤٢	٢٠٧
شائون - إدوار ٢٢٨		شقل، شوق الغنية ٢٤٢	٢٠٧
شائون - إدوار ٢٢٨		شقل، شوق الغنية ٢٤٢	٢٠٧
شائون - إدوار ٢٢٨		شقل، شوق الغنية ٢٤٢	٢٠٧
شائون - إدوار ٢٢٨		شقل، شوق الغنية ٢٤٢	٢٠٧
شائون - إدوار ٢٢٨		شقل، شوق الغنية ٢٤	

[illegible]

١٣٦ - ٣٧	النقش ٢٤١، ٤١٧	١٤٢ - ١٤٣	الكهرمغنطيسية ١٩٢، ١٤٢
قياس ال - ١٣٢	اقواس فُرَح - ٣٦٩	١٤٣ - ١٤٤	طبقات النجوم ٢٧٨
كفاية ال - ١٣٩	البُرَق والزُعد - ٢٥٧	١٤٤ - ١٤٥	طبقات الأفعى الذرية ٦٤
نصادر ال - ١٣٤، ٢٥٠، ٢٥٩	بيوت - ٢٥٢	١٤٥ - ١٤٦	المتنور ٣٣٢-٣٣٣
طاقة التنشيط ٥٢	التنوير بأحوال - ٢٧٠-٧١	١٤٦ - ١٤٧	أثمة - ٢٦١
طاقة الحرارة الأرضية ١٢٤	الثلج - ٢٦٦	١٤٧ - ١٤٨	أعشاب - ٢٢٢
طاقة النوية ١٣٨، ١٣٣	جبهات - ٢٤٣	١٤٨ - ١٤٩	الوان - ٣٨٠
طاقة كاملة، طاقة الوضع ١٣٣، ١٣٨	حقائق ومعلومات عن - ٤٦٦-٤٦٧	١٤٩ - ١٥٠	إنسياب - فوق التيارات
١٣٨	١٧	١٥٠ - ١٥١	الحرارية المساعدة ٢٦٢
طاقة الكتلة النووية ١٣٤	خرائط - ٢٧٠، ٢٥٢، ٢٥٠	١٥١ - ١٥٢	أنواع - للهجرة ٣٩٨
طاقة الكيمائية ١٣٣، ١٣٨	درجة الحرارة - ٢٥١	١٥٢ - ١٥٣	تصنيف - ٤٦٦
صفة متجددة ١٣٤	رسم الأحوال الجوية العالية ٢٧١	١٥٣ - ١٥٤	تطور - ٢٠٨، ٢٠٩
الطاقة النووية ١١٢، ١٣٦-٣٧	٢٧١	١٥٤ - ١٥٥	تعايش - ٢٧٩
١٣٦ - ١٣٧	٢٧١	١٥٥ - ١٥٦	تكاثر - ٢٦٧
٢٨٣، ٢٧٢، ٢٨٤	٢٧٢	١٥٦ - ١٥٧	طيران - ٢٥٧، ١٢٨
١٣٦ - ١٣٧	الرياح - ٢٥٤-٥٦	١٥٧ - ١٥٨	عل الشواطئ ٣٨٥
١٤٥	سوائل - ٣٠٠	١٥٨ - ١٥٩	في الخواص والمثل ٢٩٧
١٠٤-١٠٥	شع الشمس - ٢٤٢	١٥٩ - ١٦٠	في الغابات المطيرة ٢٩٤-٥
١٦	الطرنادات - ٢٥٩	١٦٠ - ١٦١	في المناطق الرطبة ٢٨٩
النظام الداخلي في - ١٩٦	والأعاصير ٢٥٨	١٦١ - ١٦٢	في المناطق القطبية ٢٨٧-٢٨٨
الطباض	٢٥٨	١٦٢ - ١٦٣	قدي أعمار - ٤٦٢
٢٢٢	٢٥٨	١٦٣ - ١٦٤	تشتتات - ٢٧٨
١٥٣	٢٥٨	١٦٤ - ١٦٥	شعور أبو الجن ٣٥٠
٢١٤	٢٥٨	١٦٥ - ١٦٦	الطيور الأفعوانية ٢٨٩
٢٢	٢٥٨	١٦٦ - ١٦٧	شعور البنية ٢٨٥
٢٥	٢٥٨	١٦٧ - ١٦٨	الحيور الشبكية ٢٣٢
٢٠٢، ٢٠٣	٢٥٨	١٦٨ - ١٦٩	طيور الخرشنة لقطبية
٢٠٢	٢٥٨	١٦٩ - ١٧٠	(الشبكية) ٢٨٢
٧٨	٢٥٨	١٧٠ - ١٧١	الطيور الزرافة ٢٨٨، ٢٢٢
٢٠	٢٥٨	١٧١ - ١٧٢	الطيور الملتانة ٢٤٢
٢٧	٢٥٨	١٧٢ - ١٧٣	طيور العرائش ٣٦١
١١٢، ٥٧، ١١٢	٢٥٨	١٧٣ - ١٧٤	طيور الأوزون ٢٤٨
٢٧٢، ٢٧٣	٢٥٨	١٧٤ - ١٧٥	طيور الكوي ٢٣٢
٢٤٤	٢٥٨	١٧٥ - ١٧٦	طيور مكار الحشب ٢٩٦
٢٤٤	٢٥٨	١٧٦ - ١٧٧	٢٩٦
١٨٧	٢٥٨	١٧٧ - ١٧٨	٢٩٦
٢٢٦، ٢٢٧	٢٥٨	١٧٨ - ١٧٩	٢٩٦
٢٢٦	٢٥٨	١٧٩ - ١٨٠	٢٩٦
٢٢٦	٢٥٨	١٨٠ - ١٨١	٢٩٦
٢٢٦	٢٥٨	١٨١ - ١٨٢	٢٩٦
٢٢٦	٢٥٨	١٨٢ - ١٨٣	٢٩٦
٢٢٦	٢٥٨	١٨٣ - ١٨٤	٢٩٦
٢٢٦	٢٥٨	١٨٤ - ١٨٥	٢٩٦
٢٢٦	٢٥٨	١٨٥ - ١٨٦	٢٩٦
٢٢٦	٢٥٨	١٨٦ - ١٨٧	٢٩٦
٢٢٦	٢٥٨	١٨٧ - ١٨٨	٢٩٦
٢٢٦	٢٥٨	١٨٨ - ١٨٩	٢٩٦
٢٢٦	٢٥٨	١٨٩ - ١٩٠	٢٩٦
٢٢٦	٢٥٨	١٩٠ - ١٩١	٢٩٦
٢٢٦	٢٥٨	١٩١ - ١٩٢	٢٩٦
٢٢٦	٢٥٨	١٩٢ - ١٩٣	٢٩٦
٢٢٦	٢٥٨	١٩٣ - ١٩٤	٢٩٦
٢٢٦	٢٥٨	١٩٤ - ١٩٥	٢٩٦
٢٢٦	٢٥٨	١٩٥ - ١٩٦	٢٩٦
٢٢٦	٢٥٨	١٩٦ - ١٩٧	٢٩٦
٢٢٦	٢٥٨	١٩٧ - ١٩٨	٢٩٦
٢٢٦	٢٥٨	١٩٨ - ١٩٩	٢٩٦
٢٢٦	٢٥٨	١٩٩ - ٢٠٠	٢٩٦
٢٢٦	٢٥٨	٢٠٠ - ٢٠١	٢٩٦
٢٢٦	٢٥٨	٢	

[illegible]

[illegible]

~ والطاقة الكاسية ١٢٣	كوري - بيبير ٢٦	التلوثات ٣٥-٢٢٤	الليزر ١٩٠	~ والمائذ الجسام ١٧
~ والطاهرة الكهروضوئية ١٩١	كوري - ماري ٢٦	لسان - ٢٤٤	~ السايودي ٣٩	المائة الحية ١٧
~ والغضلات ٣٥٥	الكوارزات (الكوارز) ٢٧٦	أشهر أيضا الجسم البشري	القارات الليزرية ١٩٩	المائة الحية ١٧
~ في البيت ١٦١	كوشنر - جاك إيف ٢٨٧	تصنيف ٤٢١	لكي - لويس وماري ٢٢٦	الماء (أرثو ثاقونيا) ٢٩٣
~ وقطرة الرياح ٢٥٥، ٢٥٥	الكوك ٩٦	تطور ٢٠٨، ٢٢٧	ليونار - إشان ١٤٤	ماركوني - غوبلوتو ١٦٤
٢٥٦	الكوكب العاشر ٢٩٢	جليب أو لين - ٢٦٨	لينوس ٣١٠	ماتكوليس - بروس ٢٠٢
~ والقوة الشمسية ١٣٤	الكوكبات (الأبراج) ٢٨٢، ٤١٩	الزئبق من - ٢٢٦	ليونوف - الكسي ٢٩٩	ماتسويل - جينس كلارك
١٨٠	كوكبة الجبار ٤١٩	شعر أو زير - ٢٣٤	ليوبلوك - انطوني فان ١٩٧	~ والتصوير الفوتوغرافي الملون ٢٠٧
~ وعطلات القدرة ١٣٥	كوكروفت - جون ٢٥	فترات خلل ١٢٢	٢٦٦	~ والكهرمغنطيسية ١٦٤
~ والمؤشرات ٢١، ٢٢	كوكسويل - هنري ٢٤٩	مدى أعمار ٤٢٧	٢٥٥	١٩٤، ١٩٤
~ والمؤشرات القائمة التوصليل ١٤٩	كولا - شيه جزيرة كولا ٢١٢	شعالات الانقلاب ٤٢٣	م	مانعات الصواعق ١٤٧
~ والمخاس ٨٦	كولموس - كريستوفر ٢٩٥	التلوثات الجزيئية ٤٢١، ٢٢٢		متويات الأرجل ٢٩٦، ٢٢٢
المخزونات - ١٥٨	كولوم - شارل لوغسطين ١٤٩	التلوثات النضيمية ٢٢٤، ٤٢١		تصنيف - ٤٢١
المؤلفات - ١٥٩	الكون ٢٧٤	٢٢١		الهياكل الخارجية - ٢٥٢
أشهر أيضا البطاريا ١٦٦	الحياة في - ٢٠٧	٢٢٨		مايلتر - لين ١٢٧
الكهرباء التيارات ١٤٨-٤٩	عناصر - ٢١	٢٢٨		ماتر - شتاكي ٣٠٧
~ والمناوية ١٦٠، ١٥٩	الهدروجين في - ٤٧	٢٢٨		المعاني
~ المستوية ١٦٠، ١٥٩	~ والانتشار العظيم ٢٧٥، ٢٧٦	٢٢٨		إمداد - بالكلية ١٦١
الكهربائية الشائعة ١٤٦، ١٤٦	أشهر أيضا القضاء	٢٢٨		٢٢٢
٢٥٧، ٤٧	كوشنيسون ٢٥١، ٢٥٠	٢٢٨		الحقارة في - ١٢٤
كحول (كحوليت) ٦٨	كوك - ستيفاني ١٠١	٢٢٨		المطس - ٢٤٥
الكهرو ٦٧	الكويبر ٢١١	٢٢٨		عزل - ١٤٢
~ في إنتاج الانوميوم ٨٧	الكوكبات ٢٨٢، ٢٩٤	٢٢٨		المطريات في - ٢١٥
~ في إنتاج النحاس ٨٦	كوكبات أبوللو ٢٩٤	٢٢٨		مانعات الصواعق في - ١٤٧
~ ومهدوكسيد الصوديوم ٩٤	الكوكبات الطورانية ٢٩٤	٢٢٨		~ والزلزال ٢٢٠
التقنية الكهربائية ٦٧	الكويبر ٣٥٢	٢٢٨		مبدأ لوشايب ٥٤
الكهرمان ٢١٧، ٢٢٠، ١٤٥	كيرشوف - غوستاف ١٩٣	٢٢٨		مؤشرات (عاكسات) التيارات ١٥٨
الكهرمغنطيسية ١٥٦-٥٧	الكروسين (الكار) ٩٨	٢٢٨		مؤشرات ١٤١
الطيف الكهرمغنطيسي ١٩٢	الكروكول ١٢٢	٢٢٨		مبيد الآفات ٩١
٤٢٢	الكروكول كوري ١٢٢	٢٢٨		مبيدات الأعشاب ٩١، ٢٧٢
~ والشد ١٥٩	الكيفن (تصاوغ) ٢٨٨، ٢٢١	٢٢٨		مبيدات الحشرات ٢٧٧، ٢٢٢، ٩١
~ والمغنطيات الكهربائية ٢٦	الكيمياء	٢٢٨		مبيدات الفطر ٩١
الكهوف ٢٢٦، ٢٢٨	~ والكيمياء ١٧	٢٢٨		المبيض
الكوارزات ٢٥	~ والزراعة ٩١	٢٢٨		~ في الجسم البشري ٢٦٨
كواشف الذئبية ١٨٠	~ في الطب ١٠٤-٥٠	٢٢٨		~ في الزهرة ٢١٩
الكواشف الفلورية ١٥٧	الكيمياء العضوية ٤١	٢٢٨		٢٢٢
الكواكب ٢٧٤	الكوي - ثمة - ٢١٨	٢٢٨		المشجرات الخشبي ٢٨١، ٢٧٢
إحصائيات عن ٤١٨		٢٢٨		مقتضبات الجفائر ٢٩٦
الأرض ٢٨٧، ٢٠٩		٢٢٨		مقتضبات ٣٠٥
أشهر ٢٧٥		٢٢٨		المقتضبات الوحيدة الخلية ٣١٤
أورالوس ٢٩٢		٢٢٨		مقتضبات ٢٢٨، ٢٢٨
أولون ٢٩٢		٢٢٨		مقتضبات الفطر ٩١
جاذبية ١٢٢		٢٢٨		المبيض
أجل ٢٩١		٢٢٨		٢٢٢
الزئبق ٢٨٦		٢٢٨		المشجرات الخشبي ٢٨١، ٢٧٢
الكوكب العاشر ٢٩٣		٢٢٨		مقتضبات ٣٠٥
الزئبق ٢٨٩		٢٢٨		المقتضبات الوحيدة الخلية ٣١٤
المشتري ٢٩٠		٢٢٨		مقتضبات ٢٢٨، ٢٢٨
نبتون ٢٩٣		٢٢٨		مقتضبات الفطر ٩١
نشتا - ٢١٠		٢٢٨		المبيض
النظام الشمسي - ٢٨٣		٢٢٨		٢٢٢
الكواكب ٤٠٠، ٢٢٤		٢٢٨		المشجرات الخشبي ٢٨١، ٢٧٢
كوبيرنيكس - نيكلولاس ٢٨٧		٢٢٨		مقتضبات ٣٠٥
كوبوليت، نكو متحجر ٢٢٥		٢٢٨		المقتضبات الوحيدة الخلية ٣١٤
الكويكبات ٢٢		٢٢٨		مقتضبات ٢٢٨، ٢٢٨
كوبي (مسائل شير الخلية)		٢٢٨		مقتضبات الفطر ٩١
الكوبية ٢٧٥		٢٢٨		المبيض
كوك - زوبرت ٢١٢		٢٢٨		٢٢٢
كوداك ٢٠٧		٢٢٨		المشجرات الخشبي ٢٨١، ٢٧٢
الكورنولم ٢٢١		٢٢٨		مقتضبات ٣٠٥
		٢٢٨		المقتضبات الوحيدة الخلية ٣١٤
		٢٢٨		مقتضبات ٢٢٨، ٢٢٨
		٢٢٨		مقتضبات الفطر ٩١
		٢٢٨		المبيض
		٢٢٨		٢٢٢
		٢٢٨		المشجرات الخشبي ٢٨١، ٢٧٢
		٢٢٨		مقتضبات ٣٠٥
		٢٢٨		المقتضبات الوحيدة الخلية ٣١٤
		٢٢٨		مقتضبات ٢٢٨، ٢٢٨
		٢٢٨		مقتضبات الفطر ٩١
		٢٢٨		المبيض
		٢٢٨		٢٢٢
		٢٢٨		المشجرات الخشبي ٢٨١، ٢٧٢
		٢٢٨		مقتضبات ٣٠٥
		٢٢٨		المقتضبات الوحيدة الخلية ٣١٤
		٢٢٨		مقتضبات ٢٢٨، ٢٢٨
		٢٢٨		مقتضبات الفطر ٩١
		٢٢٨		المبيض
		٢٢٨		٢٢٢
		٢٢٨		المشجرات الخشبي ٢٨١، ٢٧٢
		٢٢٨		مقتضبات ٣٠٥
		٢٢٨		المقتضبات الوحيدة الخلية ٣١٤
		٢٢٨		مقتضبات ٢٢٨، ٢٢٨
		٢٢٨		مقتضبات الفطر ٩١
		٢٢٨		المبيض
		٢٢٨		٢٢٢
		٢٢٨		المشجرات الخشبي ٢٨١، ٢٧٢
		٢٢٨		مقتضبات ٣٠٥
		٢٢٨		المقتضبات الوحيدة الخلية ٣١٤
		٢٢٨		مقتضبات ٢٢٨، ٢٢٨
		٢٢٨		مقتضبات الفطر ٩١
		٢٢٨		المبيض
		٢٢٨		٢٢٢
		٢٢٨		المشجرات الخشبي ٢٨١، ٢٧٢
		٢٢٨		مقتضبات ٣٠٥
		٢٢٨		المقتضبات الوحيدة الخلية ٣١٤
		٢٢٨		مقتضبات ٢٢٨، ٢٢٨
		٢٢٨		مقتضبات الفطر ٩١
		٢٢٨		المبيض
		٢٢٨		٢٢٢
		٢٢٨		المشجرات الخشبي ٢٨١، ٢٧٢
		٢٢٨		مقتضبات ٣٠٥
		٢٢٨		المقتضبات الوحيدة الخلية ٣١٤
		٢٢٨		مقتضبات ٢٢٨، ٢٢٨
		٢٢٨		مقتضبات الفطر ٩١
		٢٢٨		المبيض
		٢٢٨		٢٢٢
		٢٢٨		المشجرات الخشبي ٢٨١، ٢٧٢
		٢٢٨		مقتضبات ٣٠٥
		٢٢٨		المقتضبات الوحيدة الخلية ٣١٤
		٢٢٨		مقتضبات ٢٢٨، ٢٢٨
		٢٢٨		مقتضبات الفطر ٩١
		٢٢٨		المبيض
		٢٢٨		٢٢٢
		٢٢٨		المشجرات الخشبي ٢٨١، ٢٧٢
		٢٢٨		مقتضبات ٣٠٥
		٢٢٨		المقتضبات الوحيدة الخلية ٣١٤
		٢٢٨		مقتضبات ٢٢٨، ٢٢٨
		٢٢٨		مقتضبات الفطر ٩١
		٢٢٨		المبيض
		٢٢٨		٢٢٢
		٢٢٨		المشجرات الخشبي ٢٨١، ٢٧٢
		٢٢٨		مقتضبات ٣٠٥
		٢٢٨		المقتضبات الوحيدة الخلية ٣١٤
		٢٢٨		مقتضبات ٢٢٨، ٢٢٨
		٢٢٨		مقتضبات الفطر ٩١
		٢٢٨		المبيض
		٢٢٨		٢٢٢
		٢٢٨		المشجرات الخشبي ٢٨١، ٢٧٢
		٢٢٨		مقتضبات ٣٠٥
		٢٢٨		المقتضبات الوحيدة الخلية ٣١٤
		٢٢٨		مقتضبات ٢٢٨، ٢٢٨
		٢٢٨		مقتضبات الفطر ٩١
		٢٢٨		المبيض
		٢٢٨		٢٢٢
		٢٢٨		المشجرات الخشبي ٢٨١، ٢٧٢
		٢٢٨		مقتضبات ٣٠٥
		٢٢٨		المقتضبات الوحيدة الخلية ٣١٤
		٢٢٨		مقتضبات ٢٢٨، ٢٢٨
		٢٢٨		مقتضبات الفطر ٩١
		٢٢٨		المبيض
		٢٢٨		٢٢٢
		٢٢٨		المشجرات الخشبي ٢٨١، ٢٧٢
		٢٢٨		مقتضبات ٣٠٥
		٢٢٨		المقتضبات الوحيدة الخلية ٣١٤
		٢٢٨		مقتضبات ٢٢٨، ٢٢٨
		٢٢٨		مقتضبات الفطر ٩١
		٢٢٨		المبيض
		٢٢٨		٢٢٢
		٢٢٨		المشجرات الخشبي ٢٨١، ٢٧٢
		٢٢٨		مقتضبات ٣٠٥
		٢٢٨		المقتضبات الوحيدة الخلية ٣١٤
		٢٢٨		مقتضبات ٢٢٨، ٢٢٨
		٢٢٨		مقتضبات الفطر ٩١
		٢٢٨		المبيض
		٢٢٨		٢٢٢
		٢٢٨		المشجرات الخشبي ٢٨١، ٢٧٢
		٢٢٨		مقتضبات ٣٠٥
		٢٢٨		المقتضبات الوحيدة الخلية ٣١٤
		٢٢٨		مقتضبات ٢٢٨، ٢٢٨
		٢٢٨		مقتضبات الفطر ٩١
		٢٢٨		المبيض
		٢٢٨		٢٢٢
		٢٢٨		المشجرات الخشبي ٢٨١، ٢٧٢
		٢٢٨		مقتضبات ٣٠٥
		٢٢٨		المقتضبات الوحيدة الخلية ٣١٤
		٢٢٨		مقتضبات ٢٢٨، ٢٢٨
		٢٢٨		مقتضبات الفطر ٩١
		٢٢٨		المبيض
		٢٢٨		٢٢٢
		٢٢٨		المشجرات الخشبي ٢٨١، ٢٧٢
		٢٢٨		مقتضبات ٣٠٥
		٢٢٨		المقتضبات الوحيدة الخلية ٣١٤
		٢٢٨		مقتضبات ٢٢٨، ٢٢٨
		٢٢٨		مقتضبات الفطر ٩١
		٢٢٨		المبيض
		٢٢٨		٢٢٢
		٢٢٨		المشجرات الخشبي ٢٨١، ٢٧٢
		٢٢٨		مقتضبات ٣٠٥
		٢٢٨		المقتضبات الوحيدة الخلية ٣١٤
		٢٢٨		مقتضبات ٢٢٨، ٢٢٨
		٢٢٨		مقتضبات الفطر ٩١
		٢٢٨		المبيض
		٢٢٨		٢٢٢
		٢٢٨		المشجرات الخشبي ٢٨١، ٢٧٢
		٢٢٨		مقتضبات ٣٠٥
		٢٢٨		المقتضبات الوحيدة الخلية ٣١٤
		٢٢٨		مقتضبات ٢٢٨، ٢٢٨
		٢٢٨		مقتضبات الفطر ٩١
		٢٢٨		المبيض
		٢٢٨		٢٢٢
		٢٢٨		المشجرات الخشبي ٢٨١، ٢٧٢
		٢٢٨		مقتضبات ٣٠٥
		٢٢٨		المقتضبات الوحيدة الخلية ٣١٤
		٢٢٨		مقتضبات ٢٢٨، ٢٢٨
		٢٢٨		مقتضبات الفطر ٩١
		٢٢٨		المبيض
		٢٢٨		٢٢٢
		٢٢٨		المشجرات الخشبي ٢٨١، ٢٧٢
		٢٢٨		مقتضبات ٣٠٥
		٢٢٨		المقتضبات الوحيدة الخلية ٣١٤
		٢٢٨		مقتضبات ٢٢٨، ٢٢٨
		٢٢٨		مقتضبات الفطر ٩١
		٢٢٨		المبيض
		٢٢٨		٢٢٢
		٢٢٨		المشجرات الخشبي ٢٨١، ٢٧٢
		٢٢٨		مقتضبات ٣٠٥
		٢٢٨		المقتضبات الوحيدة الخلية ٣١٤
		٢٢٨		مقتضبات ٢٢٨، ٢٢٨
		٢٢٨		مقتضبات الفطر ٩١
		٢٢٨		المبيض
		٢٢٨		٢٢٢
		٢٢٨		المشجرات الخشبي ٢٨١، ٢٧٢
		٢٢٨		مقتضبات ٣٠٥
		٢٢٨		المقتضبات الوحيدة الخلية ٣١٤
		٢٢٨		مقتضبات ٢٢٨، ٢٢٨
		٢٢٨		مقتضبات الفطر ٩١
		٢٢٨		المبيض
		٢٢٨		٢٢٢
		٢٢٨		المشجرات الخشبي ٢٨١، ٢٧٢
		٢٢٨		مقتضبات ٣٠٥
		٢٢٨		المقتضبات الوحيدة الخلية ٣١٤
		٢٢٨		مقتضبات ٢٢٨، ٢٢٨
		٢٢٨		مقتضبات الفطر ٩١
		٢٢٨		المبيض
		٢٢٨		٢٢٢
		٢٢٨		المشجرات الخشبي ٢٨١، ٢٧٢
		٢٢٨		مقتضبات ٣٠٥
		٢٢٨		المقتضبات الوحيدة الخلية ٣١٤
		٢٢٨		مقتضبات ٢٢٨، ٢٢٨
		٢٢٨		مقتضبات الفطر ٩١
		٢٢٨		المبيض
		٢٢٨		

[illegible]

